

UNIVERSIDADE DE SÃO PAULO
ESCOLA DE ENGENHARIA DE LORENA

ALEXANDRE HENRIQUE CONSTANTINO LEAL

**Desenvolvimento de programas em Python para auxiliar a extração e
visualização dos dados de compostos binários metálicos**

Lorena

2021

ALEXANDRE HENRIQUE CONSTANTINO LEAL

**Desenvolvimento de programas em Python para auxiliar a extração e
visualização dos dados de compostos binários metálicos**

Trabalho de Graduação apresentado à Escola de
Engenharia de Lorena da Universidade de São
Paulo como requisito parcial para a conclusão
do curso de Engenharia Física.

Orientador: Prof. Dr. Luiz Tadeu Fernandes
Eleno

Lorena

2021

AGRADECIMENTOS

Aos meus avós que tornaram este momento possível, sempre me incentivando e ajudando. Especialmente ao meu avô que sempre me ajudou ao longo de toda a minha jornada.

Ao Prof. Dr. Luiz Tadeu Fernandes Eleno pela constante orientação e ajuda ao longo do desenvolvimento do trabalho.

A todos os professores da EEL, que com muita paciência e dedicação participaram ativamente da minha formação

A todos os amigos que de alguma forma fizeram parte dessa jornada eu agradeço com um forte abraço.

Aos meus amigos de faculdade por todo o apoio e ajuda durante todo o período acadêmico.

À minha namorada por sua compreensão, presença e incansável apoio ao longo da elaboração deste trabalho.

“Você não pode ensinar nada a ninguém, mas
pode ajudar a pessoas a descobrirem por si
mesmas.”

Galileu Galilei

RESUMO

LEAL, AHC. **Desenvolvimento de programa em Python para auxiliar a extração e visualização dos dados de compostos binários metálicos.** 2021. Número de folhas 88f. Monografia – Escola de Engenharia de Lorena, Universidade de São Paulo, Lorena, 2021.

A quantidade de dados presente no mundo vem aumentando exponencialmente nos últimos anos e, cada vez mais informações estão presentes nos servidores da internet, incluindo informações e dados dos materiais e suas características intrínsecas. Utilizando a plataforma *Web* da *Materials Project* e sua API, a monografia teve por objetivo criar um programa de extração das informações dos compostos binários metálicos de alumínio, boro e silício com os demais trinta metais de transição e, em seguida, gerar as visualizações dos parâmetros físicos desejados. Para isso, dois programas principais foram feitos em Python, desenvolvidos para a extração, geração da base de dados extraída dos compostos metálicos, acesso a base de dados criada e geração das visualizações das propriedades desejadas em gráficos. Os programas produzidos permitem uma boa extração dos dados e visualização de suas propriedades elásticas. Um dos resultados obtidos foi a relação de eficiência entre a extração via API e a extração via Web Scraping, utilizando a API foi possível extrair os dados em média de forma 441,6 vezes mais rápido via API. Utilizando os programas desta monografia como modelos é possível, com alguns ajustes leves, extrair as informações de quaisquer compostos binários que for desejável e, em seguida, gerar visualizações de suas novas bases de dados, sendo um ótimo começo para outros projetos com análise dos dados dos compostos binários da plataforma.

Palavras-chave: Python. Programa. API. Compostos Binários. *Materials Project*.

ABSTRACT

LEAL, AHC. **Software development in Python for extract and visualize data of metallic binary compounds.** 2021. Number of sheets 88. Monograph – Escola de Engenharia de Lorena, Universidade de São Paulo, Lorena, 2021.

The amount of data present in the world has been increasing exponentially in recent years, and more and more information is present on internet servers, including information and data on materials and their intrinsic characteristics. Using the Materials Project web platform and its API, the monograph aimed to create a program to extract information from the metallic binary compounds of aluminum, boron and silicon with the other thirty transition metals and then generate the parameter views desired physical properties, belonging to the database generated from the data extracted from the platform. For this, two main programs were made using Python, developed for the extraction, generation of the metallic compounds database, access of the created database and generation of the visualizations of the desired properties. The produced programs allow a good data extraction and visualization of its elastic properties. One of the results obtained was the efficiency ratio between extraction via API and extraction via Web Scraping, using the API it was possible to extract data on average 441.6 times faster via API. Using the programs in this monograph as models it is possible, with some light adjustments, to extract information from any binary compounds you desire and then generate its visualizations from its new databases, making it a great start for other projects with data analysis platform binary compounds.

Keywords: Python. Software. API. Binary Compounds. *Materials Project*.

LISTA DE FIGURAS

Figura 1 – Interface inicial referente as informações iniciais do programa.....	39
Figura 2 – Selecionando o elemento e iniciando a extração da API	39
Figura 3 – Geração do <i>Dataframe</i> com os dados da <i>MAPI</i> utilizando a <i>Pymatgen</i> e a <i>Pandas</i>	40
Figura 4 - <i>DataFrame</i> com as novas colunas de <i>Method</i> , <i>elasticity</i> , <i>spacegroup</i> e seus respectivos valores.....	41
Figura 5 - <i>DataFrame</i> com as novas colunas de <i>Method</i> , <i>elasticity</i> , <i>spacegroup</i> e seus respectivos valores.....	41
Figura 6 - <i>DataFrame</i> com as novas colunas de <i>Method</i> , <i>elasticity</i> , <i>spacegroup</i> e seus respectivos valores.....	41
Figura 7 – Interface para rodar o <i>Web Scraping</i>	42
Figura 8 – Inputs do <i>Web Scraping</i>	42
Figura 9 – Login com Google utilizado pelo <i>Web Scraping</i>	43
Figura 10 – Programa na página inicial, aguardando confirmação para prosseguir.....	43
Figura 11 – Programa aguardando a validação de que está na página principal do <i>Materials</i> <i>Project</i> e pode prosseguir com o <i>Web Scraping</i>	44
Figura 12 – Extração dos dados via <i>Web Scraping</i>	44
Figura 13 – Finalização da execução do <i>Web Scraping</i> e geração da base de dados local	45
Figura 14 – <i>DataFrame</i> final com os valores de K_{VRH} e G_{VRH} obtidos por ML via <i>Web</i> <i>Scraping</i>	45
Figura 15 – Coluna <i>Decomposes_To</i> obtida via <i>Web Scraping</i> e colunas <i>E_Young</i> e <i>Coef_Poisson</i> calculadas com os valores extraídos de K_{VRH} e G_{VRH} obtidos por DFT ou ML.	46
Figura 16 – Aba gerada a partir do primeiro <i>DataFrame</i> extraído da API	46
Figura 17 – Aba referente ao <i>DataFrame</i> transformado, com os valores das colunas <i>spacegroup</i> e <i>elasticity</i> explodidos em mais colunas	47
Figura 18 – Aba referente ao <i>DataFrame</i> completo com a decomposição do composto e seus valores previstos de K_{VRH} e G_{VRH} extraídos via <i>Web Scraping</i>	47
Figura 19 – Aba referente ao <i>DataFrame</i> final com as colunas de Módulo de Young e Coeficiente de Poisson também calculados	48
Figura 20 – Interface inicial do programa gerador de visualizações aguardando o elemento químico desejado para análise	49

Figura 21 – Fim da execução do programa gerado por listas de tamanho diferentes	49
Figura 22 – Primeiro <i>DataFrame</i> “impresso” na tela com as informações de energia de formação para os compostos binários de 25% de alumínio.....	50
Figura 23 – Gráficos das propriedades dos compostos binários com 75% de alumínio.....	51
Figura 24 – Gráficos das propriedades dos compostos binários com 66% de boro.....	52
Figura 25 – Gráficos das propriedades dos compostos binários com 25% de silício	53
Figura A-1 Criando o ambiente virtual do programa.....	58
Figura A-2 Instalando o pacote conda, com o gerenciador de pacotes pip o Python e alguns extras	58
Figura A-3 Ativando o ambiente de trabalho	58
Figura A-4 Instalando o Jupyter Notebook	59
Figura H-1 <i>DataFrames</i> de energia de formação para os compostos binários de Al com os metais de transição nas proporções de 25%, 33%, 50%, 66% e 75% da esquerda para a direita.	79
Figura H-2 <i>DataFrames</i> de Módulo de Young para os compostos binários de Al com os metais de transição nas proporções de 25%, 33%, 50%, 66% e 75% da esquerda para a direita.	79
Figura H-3 – <i>DataFrames</i> do Coeficiente de Poisson para os compostos binários de Al com os metais de transição nas proporções de 25%, 33%, 50%, 66% e 75% da esquerda para a direita.	80
Figura H-4 – <i>DataFrames</i> do Módulo de Volume (K_{VRH}) para os compostos binários de Al com os metais de transição nas proporções de 25%, 33%, 50%, 66% e 75% da esquerda para a direita.	80
Figura H-5 – <i>DataFrames</i> do Módulo de Cisalhamento (G_{VRH}) para os compostos binários de Al com os metais de transição nas proporções de 25%, 33%, 50%, 66% e 75% da esquerda para a direita.....	81
Figura I-1 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 33% de silício	82
Figura I-2 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 50% de silício	82
Figura I-3 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 66% de silício	83
Figura I-4 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 75% de silício	83
Figura I-5 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 25% de alumínio	84
Figura I-6 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 33% de alumínio	84

Figura I-7 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 50% de alumínio	85
Figura I-8 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 66% de alumínio	85
Figura I-9 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 25% de boro	86
Figura I-10 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 33% de boro	86
Figura I-11 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 50% de boro	87
Figura I-12 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 75% de boro	87

LISTA DE TABELAS

Tabela 1 - Relação da simetria do sistema cristalino com o número de constantes elásticas independentes.....	21
--	----

LISTA DE SIGLAS

AMT	<i>Alumineto de Metal de Transição</i>
API	<i>Application Programing Interface</i>
ETL	<i>Extract Transform Load</i>
CSV	<i>Comma-Separated Values</i>
IDE	<i>Integrated Development Environment</i>
DFT	<i>Density Functional Theory</i>
GGA	<i>Generalized Gradiente Approximation</i>
JSON	<i>JavaScript Object Notation</i>
SQL	<i>Structured Query Language</i>
HTML	<i>HyperText Markup Language</i>
URL	<i>Uniform Resource Locator</i>
MAPI	<i>Materials Application Programing Interface</i>
ML	<i>Machine Learning</i>
PDF	<i>Portable Document Format</i>
REST	<i>REpresentational State Transfer</i>
VASP	<i>Vienna Ab Initio Simulation Package</i>

LISTA DE SÍMBOLOS

σ	Tensão
ε	Deformação
E	Módulo de elasticidade/Young
C	Constante de rigidez elástica
s	Constante de complacência
E_f	Energia de formação
K	Módulo volumétrico
K_V	Módulo volumétrico de Voigt
K_R	Módulo volumétrico de Reuss
K_{VRH}	Módulo volumétrico de Voigt-Reuss-Hill
G	Módulo de cisalhamento
G_V	Módulo de cisalhamento de Voigt
G_R	Módulo de cisalhamento de Reuss
G_{VRH}	Módulo de cisalhamento de Voigt-Reuss-Hill
ν	Coeficiente de Poisson
M	Módulo longitudinal
λ	Primeiro parâmetro de Lamé
μ	Segundo parâmetro de Lamé
R_G	Razão de Pugh
P_C	Pressão de Cauchy
ζ	Parâmetro de deslocamento interno de Kleinman
A_L	Anisotropia elástica

SUMÁRIO

1	INTRODUÇÃO	17
1.1	Motivação	17
1.2	Justificativa.....	18
1.3	Organização do trabalho.....	18
2	FUNDAMENTAÇÃO TEÓRICA	19
2.1	Propriedades elásticas do material.....	19
2.1.1	Tensor elástico.....	19
2.1.2	Influência da simetria cristalina sobre o tensor elástico	21
2.1.3	Módulos elásticos de Voigt, Reuss e Hill.....	25
2.1.4	Módulo de Young (E).....	27
2.1.5	Coefficiente de Poisson isotrópico (ν).....	27
2.2	Density Functional Theory (DFT)	27
2.2.1	<i>Materials Project</i>	28
2.3	Energia de formação.....	28
2.4	Python	29
2.4.1	Bibliotecas, módulos e <i>Frameworks</i>	29
2.5	Application Programming Interface (<i>API</i>).....	31
2.6	<i>Web Scraping</i>	31
3	METODOLOGIA	33
3.1	Materiais e Tecnologias empregadas	33
3.1.1	Pacote Miniconda 3	33
3.1.2	IDE Jupyter Notebook	33
3.1.3	Chromedriver.....	33
3.1.4	Google Chrome	34
3.1.5	Materials Application Programming Interface (MAPI)	34
3.1.6	Python e suas bibliotecas	34
3.2	Métodos.....	35
3.2.1	Instalação do pacote Miniconda 3	35
3.2.2	Ambiente Virtual	35
3.2.3	Instalação do Jupyter Notebook e das bibliotecas	36
3.2.4	Importação das bibliotecas e definição de funções e variáveis	36
3.2.5	Extrator dos dados via API.....	36
3.2.6	Transformação dos dados	36

3.2.7	Web Scraper dos dados faltantes	37
3.2.8	Cálculo dos parâmetros desejados e da geração da base de dados local.....	37
3.2.9	Geração das visualizações.....	37
4	RESULTADOS E DISCUSSÃO.....	39
4.1	Extração dos dados via MAPI.....	39
4.2	Formatação do <i>DataFrame</i>	40
4.3	Web Scraping e planilha final	42
4.3.1	Geração da base de dados local.....	46
4.3.2	Geração de gráficos.....	48
5	CONCLUSÃO.....	54
	REFERÊNCIAS	56
	APÊNDICE A - Código de instalação do ambiente virtual e Jupyter Notebook	59
	APÊNDICE B - Código ETL dos dados.....	61
	APÊNDICE C - Código extrator dos dados da MAPI.....	64
	APÊNDICE D - Código formatação do <i>DataFrame</i> gerado na extração da MAPI.....	65
	APÊNDICE E - Web Scraping da dos valores de estabilidade.....	67
	APÊNDICE F - Código do cálculo dos parâmetros e geração do arquivo como base de dados local.....	73
	APÊNDICE G – Código de geração dos gráficos.....	74
	APÊNDICE H – <i>DataFrames</i> das propriedades por composição dos compostos metálicos para o alumínio.....	80
	APÊNDICE I –Gráficos das propriedades por composição dos compostos binários de alumínio, boro e silício com metais de transição	83

1 INTRODUÇÃO

Vivemos a era do Big Data! São gerados e coletados mais dados do que nós conseguimos processar. Esses dados as vezes são úteis e são armazenados em bases de dados que permitem acessar tais informações de uma maneira simples posteriormente (FIA, 2020). As APIs e os *Web Scrapings* são maneiras de extrair estes dados quando são advindos da internet. A evolução das APIs permitiu o compartilhamento dos dados de forma mais ágil e simples, possibilitando a extração de conjuntos de informações desejados via código.

A plataforma *Materials Project* possui diversos dados sobre as propriedades dos seus materiais possuindo uma API para fazer a extração (JAIN *et al.*, 2013). A extração, filtragem, visualização e armazenamento destes dados são funcionalidades muito desejáveis para uma análise das propriedades do material e, o trabalho teve enfoque em montar um programa de extração dos dados referentes a estabilidade elástica dos compostos binários metálicos de alumínio, boro e silício da plataforma.

A linguagem Python permite automatizar tarefas chatas e repetitivas que poderiam ser feitas manualmente, como uma consulta em uma API ou o *download* de uma informação disposta na página da *Web* (SWEIGART, 2015). Por isso o trabalho se propôs a utilizar essa nova ferramenta muito útil na esfera dos dados para montar dois programas, um voltado para a extração e armazenamento das informações, e o outro para acesso e geração das visualizações a partir da base de dados.

Com isso o desejo do trabalho é de extrair os dados dos materiais desejados de forma automatizada e mais rápida por meio da plataforma e, em seguida visualizar tais dados. Criando um modelo que com alguns ajustes possa ser útil para a extração e visualização de outras informações da plataforma de forma mais fácil.

1.1 Motivação

A motivação para a realização deste projeto estava em produzir uma ferramenta capaz de auxiliar na obtenção dos dados das propriedades físicas dos compostos binários metálicos de alumínio, boro e silício. Assim, estavam dentre os objetivos:

1. Desenvolver um *software* que possibilitasse a geração de bases de dados locais dos compostos binários de alumínio, boro e silício. Que futuramente também servisse como um modelo que possa ser adaptado para extrair quaisquer compostos binários.

2. Desenvolver um *software* de visualização dos dados extraídos e armazenados nas bases de dados locais que possibilitasse a geração de gráficos das propriedades físicas dos compostos binários metálicos.

1.2 Justificativa

O desejo de utilizar essas ferramentas e montar esse projeto foi algo mais pessoal, tinha como objetivo me aprofundar no tema e desenvolver um pouco mais minhas habilidades na programação e montar uma automação com ETL de dados e visualização. Além de permitir que outros estudantes tenham meios de extrair vários dados da plataforma de forma mais rápida.

1.3 Organização do trabalho

No Capítulo 2 são apresentados os conceitos físicos e computacionais teóricos para a compreensão da metodologia, dos resultados e das conclusões do trabalho. No Capítulo 3 está explicada a metodologia empregada no desenvolvimento da monografia, com os *softwares* empregados e as linguagens utilizadas. O Capítulo 4 expõe os resultados obtidos no desenvolvimento do programa para a extração das informações e geração da base de dados, e do programa de acesso e visualização das informações. O Capítulo 5 é responsável por concluir o trabalho com algumas conclusões feitas sobre os programas, baseada nas informações obtidas no trabalho e sobre algumas possíveis melhorias que podem ser feitas para permitir o programa extrair os dados de outra maneira. Por fim seguem os Apêndices com todos os códigos abordados nos resultados e que compõe o programa e, as imagens de interface, tabelas e gráficos gerados pelos programas. Os códigos finais podem ser acessados no repositório do

Github: <https://github.com/Alexandre-Leal/Binary-Compound-Data-Collector-RPA>

2 FUNDAMENTAÇÃO TEÓRICA

2.1 Propriedades elásticas do material

2.1.1 Tensor elástico

Um corpo sólido qualquer deformar-se-á ao ser aplicada uma força de tração ou compressão uniaxial sobre duas de suas superfícies opostas de seu corpo. A força aplicada gerará uma tensão mecânica interna, de compressão ou de tração respectivamente, que é responsável pela deformação física do material. Se a tensão gerada pela força aplicada estiver abaixo de um determinado limite, chamada de tensão limite de escoamento, o corpo não apresentará nenhuma deformação plástica e permanecerá no regime elástico, ou seja, ao ser retirada a tensão o corpo retornará à sua forma inicial (CALLISTER e RETHWISCH, 2016). Essa relação de tensão-deformação no regime elástico é conhecida como Lei de Hooke, descrita na equação (1), a constante de proporcionalidade E é chamada de módulo de Young ou módulo de elasticidade (CALLISTER e RETHWISCH, 2016). A Lei de Hooke pode ser escrita de forma generalizada como na equação (2), descrevendo para uma determinada tensão homogênea σ_{ij} o valor da deformação resultante ε_{kl} ocasionada no cristal (NYE, 1985).

$$\sigma = E \cdot \varepsilon \quad (1)$$

$$\sigma_{ij} = C_{ijkl} \varepsilon_{kl} \quad (2)$$

Sendo C_{ijkl} as constantes de rigidez elástica do cristal em questão. Dessa forma, a equação (2) passa a representar um conjunto de 9 equações que ao todo possuem 81 constantes elásticas C_{ijkl} . Mas, como σ_{ij} é a parte simétrica do tensor de tensão, a consideração abaixo pode ser feita abaixo (NYE, 1985).

$$\sigma_{ij} = \sigma_{ji} \Rightarrow C_{ijkl} = C_{jikl} \quad (3)$$

Além disso, a simetria do tensor de deformação implica na igualdade da equação (4) (NYE, 1985).

$$\varepsilon_{kl} = \varepsilon_{lk} \Rightarrow C_{ijkl} = C_{jilk} \quad (4)$$

A partir das considerações feitas nas equações (3) e (4) por conta da simetria dos tensores de tensão-deformação, o número de constantes elásticas independentes C_{ijkl} é reduzido de 81 para 36 (NYE, 1985).

A tensão pode ser obtida por meio da derivada parcial da energia potencial elástica U pela deformação ε_{ij} do material através da equação (5) (WANG, LEE e KAN, 2016 *apud* SINGH *et al.*, 2021).

$$\sigma_{ij} = \frac{\partial U}{\partial \varepsilon_{ij}} \quad (5)$$

A partir das equações (2) e (5) pode-se montar a relação presente na equação (6) (SINGH *et al.*, 2021).

$$C_{ijkl} = \frac{\partial \sigma_{ij}}{\partial \varepsilon_{kl}} \Rightarrow C_{ijkl} = \frac{\partial^2 U}{\partial \varepsilon_{kl} \partial \varepsilon_{ij}} \quad (6)$$

Por conta da arbitrariedade na ordem da diferenciação presente na equação (6), $C_{ijkl} = C_{jikl}$. Essa relação também é chamada de simetria maior do tensor de rigidez e reduz o número de constantes elásticas independentes C_{ijkl} de 36 para 21 (SINGH *et al.*, 2021).

Utilizando a notação matricial e abreviando para as constantes elásticas C_{ijkl} seus sufixos “ ij ” para um valor de 1 a 6 e “ kl ” para um valor de 1 a 6, por conta da simetria do segundo ranque dos tensores de tensão-deformação, é possível escrever as equações para as 36 constantes elásticas C_{nm} , das quais 21 são independentes (NYE, 1985). Dessa maneira, a notação de Voigt para a matriz dos tensores de tensão e deformação pode ser expressa no formato da equação (7) (SINGH *et al.*, 2021).

$$\begin{bmatrix} \sigma_1 \\ \sigma_2 \\ \sigma_3 \\ \sigma_4 \\ \sigma_5 \\ \sigma_6 \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} C_{11} & C_{12} & C_{13} & C_{14} & C_{15} & C_{16} \\ C_{21} & C_{22} & C_{23} & C_{24} & C_{25} & C_{26} \\ C_{31} & C_{32} & C_{33} & C_{34} & C_{35} & C_{36} \\ C_{41} & C_{42} & C_{43} & C_{44} & C_{45} & C_{46} \\ C_{51} & C_{52} & C_{53} & C_{54} & C_{55} & C_{56} \\ C_{61} & C_{62} & C_{63} & C_{64} & C_{65} & C_{66} \end{bmatrix} \begin{bmatrix} \varepsilon_1 \\ \varepsilon_2 \\ \varepsilon_3 \\ \varepsilon_4 \\ \varepsilon_5 \\ \varepsilon_6 \end{bmatrix} \quad (7)$$

De maneira similar, o tensor de complacência elástica, com $s_{ij} = C_{ij}^{-1}$, pode ser escrito na forma matricial como na equação (8) (SINGH *et al.*, 2021).

$$\begin{bmatrix} \varepsilon_1 \\ \varepsilon_2 \\ \varepsilon_3 \\ \varepsilon_4 \\ \varepsilon_5 \\ \varepsilon_6 \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} s_{11} & s_{12} & s_{13} & s_{14} & s_{15} & s_{16} \\ s_{21} & s_{22} & s_{23} & s_{24} & s_{25} & s_{26} \\ s_{31} & s_{32} & s_{33} & s_{34} & s_{35} & s_{36} \\ s_{41} & s_{42} & s_{43} & s_{44} & s_{45} & s_{46} \\ s_{51} & s_{52} & s_{53} & s_{54} & s_{55} & s_{56} \\ s_{61} & s_{62} & s_{63} & s_{64} & s_{65} & s_{66} \end{bmatrix} \begin{bmatrix} \sigma_1 \\ \sigma_2 \\ \sigma_3 \\ \sigma_4 \\ \sigma_5 \\ \sigma_6 \end{bmatrix} \quad (8)$$

2.1.2 Influência da simetria cristalina sobre o tensor elástico

Como visto acima, qualquer sistema cristalino possuirá no máximo 36 constantes de rigidez elástica C_{ijkl} das quais, dependendo da simetria do sistema cristalino, até 21 podem ser independentes, como acontece para o sistema Monoclínico. Basicamente quanto mais simétrico for o sistema cristalino menos constantes elásticas independentes ele possuirá, um exemplo disso é o sistema cúbico que possui apenas 3 constantes independentes (C_{11} , C_{12} , C_{44}).

A tabela 1 mostra a quantidade de constantes de rigidez elásticas independentes para cada sistema cristalino. Os sistemas cristalinos Romboédrico e Tetragonal apresentam quantidades de constantes elásticas independente dependendo da classe de Laue, por conta disto ela foi deixada entre parênteses nesses casos. A partir da tabela 1 fica mais evidente que o aumento da assimetria do sistema cristalino gera o aumento do seu número de constantes elásticas independentes presentes na sua matriz de rigidez elástica (MOUHAT e COUDERT, 2014), basta olhar o crescimento da quantidade de constantes independentes com o aumento das diferenciações dos parâmetros da rede.

Tabela 1 - Relação da simetria do sistema cristalino com o número de constantes elásticas independentes

Sistema cristalino	Quantidade de C_{ij} independentes	Ângulos entre parâmetros	Relação dos parâmetros de rede
Cúbico	3	$\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$	$a = b = c$
Hexagonal	5	$\alpha = \beta = 90^\circ, \gamma = 120^\circ$	$a_1 = a_2 = a_3 \neq c$
Romboédrico (I) - ($\bar{3}m$)	6	$\alpha = \beta = \gamma \neq 90^\circ$	$a = b = c$
Romboédrico (II) - ($\bar{3}$)	7	$\alpha = \beta = \gamma \neq 90^\circ$	$a = b = c$
Tetragonal (I) - (4/mmm)	6	$\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$	$a = b \neq c$
Tetragonal (II) - (4/m)	7	$\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$	$a = b \neq c$
Ortorrômbico	9	$\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$	$a \neq b \neq c$
Monoclínico	13	$\alpha = \gamma = 90^\circ \neq \beta$	$a \neq b \neq c$
Triclínico	21	$\alpha \neq \beta \neq \gamma \neq 90^\circ$	$a \neq b \neq c$

Fonte: Adaptada de MOUHAT e COUDERT (2014) e CALLISTER (2016)

Cada sistema cristalino deve obedecer determinadas condições, necessárias e suficientes, para que o sistema seja elasticamente estável. Tais condições podem ser descritas matematicamente na forma de inequações que relacionam as constantes de rigidez elástica da matriz de rigidez (MOUHAT e COUDERT, 2014). A seguir estão as matrizes de constantes elásticas e as condições matemáticas de estabilidade para cada sistema cristalino.

Para a matriz, os símbolos • foram utilizados para representar as constantes elásticas diferentes de zero da matriz simétrica e as constates elásticas iguais a zero foram deixadas em branco.

1.1.1.1. Cúbico

O sistema cúbico apresenta 3 constantes elásticas independentes: C_{11} , C_{12} , C_{44} e sua estabilidade pode ser descrita matematicamente pelas 3 inequações (10) que são originadas da sua matriz de constantes elásticas (9) (MOUHAT e COUDERT, 2014).

$$\begin{bmatrix} C_{11} & C_{12} & C_{12} & & & \\ \bullet & C_{11} & C_{12} & & & \\ \bullet & \bullet & C_{11} & & & \\ & & & C_{44} & & \\ & & & & C_{44} & \\ & & & & & C_{44} \end{bmatrix} \quad (9)$$

$$C_{11} - C_{12} > 0, \quad C_{11} + 2C_{12} > 0, \quad C_{44} > 0 \quad (10)$$

1.1.1.2. Hexagonal

O sistema Hexagonal apresenta 5 constantes elásticas independentes: C_{11} , C_{12} , C_{13} , C_{33} , C_{44} e sua estabilidade pode ser descrita matematicamente pelas 3 inequações (12) que são originadas da sua matriz de constantes elásticas (11) (MOUHAT e COUDERT, 2014).

$$\begin{bmatrix} C_{11} & C_{12} & C_{13} & & & \\ \bullet & C_{11} & C_{13} & & & \\ \bullet & \bullet & C_{33} & & & \\ & & & C_{44} & & \\ & & & & C_{44} & \\ & & & & & (C_{11} - C_{12})/2 \end{bmatrix} \quad (11)$$

$$C_{11} > |C_{12}|, \quad 2C_{13}^2 < C_{33}(C_{11} + C_{12}), \quad C_{44} > 0 \quad (12)$$

1.1.1.3. Tetragonal (I) - 4/mmm

O sistema Tetragonal (I) apresenta 6 constantes elásticas independentes: C_{11} , C_{12} , C_{13} , C_{33} , C_{44} , C_{66} e sua estabilidade pode ser descrita matematicamente pelas 4 inequações (13) que são originadas da sua matriz de constantes elásticas (14) (MOUHAT e COUDERT, 2014).

$$\begin{bmatrix} C_{11} & C_{12} & C_{13} & & & \\ \bullet & C_{11} & C_{13} & & & \\ \bullet & \bullet & C_{33} & & & \\ & & & C_{44} & & \\ & & & & C_{44} & \\ & & & & & C_{66} \end{bmatrix} \quad (13)$$

$$C_{11} > |C_{12}|, \quad 2C_{13}^2 < C_{33}(C_{11} + C_{12}), \quad C_{44} > 0, \quad C_{66} > 0 \quad (14)$$

1.1.1.4. Tetragonal (II) - 4/m

O sistema Tetragonal (II) apresenta 7 constantes elásticas independentes: $C_{11}, C_{12}, C_{13}, C_{16}, C_{33}, C_{44}, C_{66}$ e sua estabilidade pode ser descrita matematicamente pelas 4 inequações (16) que são originadas da sua matriz de constantes elásticas (15) (MOUHAT e COUDERT, 2014).

$$\begin{bmatrix} C_{11} & C_{12} & C_{13} & & C_{16} \\ \bullet & C_{11} & C_{13} & & -C_{16} \\ \bullet & \bullet & C_{33} & & \\ & & & C_{44} & \\ & & & & C_{44} \\ \bullet & \bullet & & & & C_{66} \end{bmatrix} \quad (15)$$

$$C_{11} > |C_{12}|, \quad 2C_{13}^2 < C_{33}(C_{11} + C_{12}), \quad C_{44} > 0, \quad 2C_{16}^2 > C_{66}(C_{11} - C_{12}) \quad (16)$$

1.1.1.5. Romboédrico (I) - $\bar{3}m$

O sistema Romboédrico (I) apresenta 6 constantes elásticas independentes: $C_{11}, C_{12}, C_{13}, C_{14}, C_{33}, C_{44}$ e sua estabilidade pode ser descrita matematicamente pelas 4 inequações (18) que são originadas da sua matriz de constantes elásticas (17) (MOUHAT e COUDERT, 2014).

$$\begin{bmatrix} C_{11} & C_{12} & C_{13} & C_{14} \\ \bullet & C_{11} & C_{13} & -C_{14} \\ \bullet & \bullet & C_{33} & \\ \bullet & \bullet & & C_{44} \\ & & & & C_{44} & C_{14} \\ & & & & \bullet & C_{66} \end{bmatrix} \quad (17)$$

$$C_{11} > |C_{12}|, \quad C_{44} > 0, \quad (18)$$

$$C_{13}^2 < \frac{1}{2} C_{33} (C_{11} + C_{12}),$$

$$C_{14}^2 < \frac{1}{2} C_{44} (C_{11} - C_{12}) \equiv C_{44} C_{66}$$

Sendo $C_{66} = \frac{1}{2} (C_{11} - C_{12})$. Assim como no caso do sistema cristalino Hexagonal.

1.1.1.6. Romboédrico (II) - $\bar{3}$

O sistema Romboédrico (II) apresenta 7 constantes elásticas independentes: $C_{11}, C_{12}, C_{13}, C_{14}, C_{15}, C_{33}, C_{44}$ e sua estabilidade pode ser descrita matematicamente pelas 4 inequações (26) que são originadas da sua matriz de constantes elásticas (25) (MOUHAT e COUDERT, 2014).

$$\begin{bmatrix} C_{11} & C_{12} & C_{13} & C_{14} & C_{15} & \\ \bullet & C_{11} & C_{13} & -C_{14} & -C_{15} & \\ \bullet & \bullet & C_{33} & & & \\ \bullet & \bullet & & C_{44} & & -C_{15} \\ \bullet & \bullet & & & C_{44} & C_{14} \\ & & & \bullet & \bullet & C_{66} \end{bmatrix} \quad (19)$$

$$C_{11} > |C_{12}|, \quad C_{44} > 0,$$

$$C_{13}^2 < \frac{1}{2} C_{33} (C_{11} + C_{12}), \quad (20)$$

$$C_{14}^2 + C_{15}^2 < \frac{1}{2} C_{44} (C_{11} - C_{12}) \equiv C_{44} C_{66}$$

Sendo $C_{66} = \frac{1}{2} (C_{11} - C_{12})$. Assim como no caso do sistema cristalino Romboédrico (I).

1.1.1.7. Ortorrômbico

O sistema Ortorrômbico apresenta 9 constantes elásticas independentes: $C_{11}, C_{12}, C_{13}, C_{22}, C_{23}, C_{33}, C_{44}, C_{55}, C_{66}$ e sua estabilidade pode ser descrita matematicamente pelas 6 inequações (22) que são originadas da sua matriz de constantes elásticas (27) (MOUHAT e COUDERT, 2014).

$$\begin{bmatrix} C_{11} & C_{12} & C_{13} & & & \\ \bullet & C_{22} & C_{23} & & & \\ \bullet & \bullet & C_{33} & & & \\ & & & C_{44} & & \\ & & & & C_{44} & \\ & & & & & C_{66} \end{bmatrix} \quad (21)$$

$$\begin{aligned} C_{11} > 0, \quad C_{44} > 0, \quad C_{55} > 0, \quad C_{66} > 0, \quad C_{11}C_{22} > C_{12}^2, \\ C_{11}C_{22}C_{33} + 2C_{12}C_{13}C_{23} - C_{11}C_{23}^2 - C_{22}C_{13}^2 - C_{33}C_{12}^2 > 0 \end{aligned} \quad (22)$$

1.1.1.8. Monoclínico e Triclínico

Os sistemas cristalinos monoclínico e triclínico apresentam 13 e 21 constantes de rigidez elásticas independentes respectivamente e suas condições de estabilidade apresentam sistemas de inequações maiores e mais complexos e que não serão abordados no desenvolvimento deste trabalho.

2.1.3 Módulos elásticos de Voigt, Reuss e Hill

Para um material policristalino, os tensores de tensão e deformação variam na posição \mathbf{r} . Dessa maneira a expressão da Lei de Hooke generalizada para um sistema policristalino linear e homogêneo, utilizando a notação de Voigt simplificada, pode ser dada pela equação (23) (SINGH *et al.*, 2021).

$$\sigma_i(\mathbf{r}) = C_{ij}(\mathbf{r})\varepsilon_j(\mathbf{r}) \quad (23)$$

Para calcular as constantes elásticas e propriedades mecânicas efetivas num material policristalino é preciso considerar os valores médios no sistema de coordenadas \mathbf{r} . As equações (24) e (25) permitem determinar o valor médio da tensão $\langle\sigma\rangle$ e o valor médio da deformação $\langle\varepsilon\rangle$ para um sistema estatisticamente uniforme (SINGH *et al.*, 2021).

$$\langle\sigma\rangle = \frac{1}{V} \int \sigma(\mathbf{r}) d\mathbf{r} \quad (24)$$

$$\langle\varepsilon\rangle = \frac{1}{V} \int \varepsilon(\mathbf{r}) d\mathbf{r} \quad (25)$$

Sendo V o volume e assumindo que $\sigma(\mathbf{r})$ e $\varepsilon(\mathbf{r})$ variam pouco e continuamente na posição do espaço \mathbf{r} . Existem várias maneiras de calcular as constantes elásticas efetivas, sendo algumas das mais conhecidas as de Voigt, Reuss e Voigt-Reuss-Hill (SINGH *et al.*, 2021).

No esquema de Voigt é considerado que o campo da deformação é constante ao longo do material e, portanto, $\varepsilon(\mathbf{r}) = \varepsilon$, sendo ε independente de \mathbf{r} . Em contrapartida, o esquema de Reuss se baseia na premissa de que o campo da tensão é uniforme ao longo do material e, portanto, $\sigma(\mathbf{r}) = \sigma$ e é independente de \mathbf{r} . No modelo de Voigt-Reuss-Hill, é feita uma média aritmética entre os valores dos modelos de Voigt e Reuss, o que acabou gerando uma boa estimativa quando comparada com valores medidos de forma experimental. Assim, o modelo Voigt-Reuss-Hill mostrou-se ser o mais verossímil dentre os três modelos (SINGH *et al.*, 2021).

❖ *Bulk Modulus* ou Módulo volumétrico (K)

O módulo volumétrico K é a razão entre a tensão aplicada e a deformação volumétrica de um determinado material, dessa maneira, ele é um parâmetro que descreve a capacidade do material a resistir às mudanças de volume quando aplicada uma tensão sobre este (POPLAVKO, 2019). As equações (26), (27) e (28) representam matematicamente o cálculo do módulo volumétrico K para os modelos de Voigt, Reuss e Voigt-Reuss-Hill respectivamente (SINGH *et al.*, 2021).

$$K_V = \frac{1}{9} [(C_{11} + C_{22} + C_{33}) + 2(C_{12} + C_{23} + C_{31})] \quad (26)$$

$$\frac{1}{K_R} = (s_{11} + s_{22} + s_{33}) + 2(s_{12} + s_{23} + s_{31}) \quad (27)$$

$$K_{VRH} = \frac{K_V + K_R}{2} \quad (28)$$

❖ Módulo de cisalhamento (G)

O módulo de cisalhamento, também chamado de módulo de rigidez, é a razão entre a tensão de cisalhamento e a deformação de cisalhamento (POPLAVKO, 2019). As equações (29), (30) e (31) são utilizadas para calcular os módulos de cisalhamento nos modelos de Voigt, Reuss e Voigt-Reuss-Hill respectivamente (SINGH *et al.*, 2021).

$$G_V = \frac{1}{15} [(C_{11} + C_{22} + C_{33}) - (C_{12} + C_{23} + C_{31}) + 3(C_{44} + C_{55} + C_{66})] \quad (29)$$

$$\frac{1}{G_R} = 4(s_{11} + s_{22} + s_{33}) - 4(s_{12} + s_{23} + s_{31}) + 3(s_{44} + s_{55} + s_{66}) \quad (30)$$

$$G_{VRH} = \frac{G_V + G_R}{2} \quad (31)$$

Para o cálculo das propriedades abaixo, nas equações onde constam os módulos elástico K e G , foram utilizados os módulos elásticos K_{VRH} e G_{VRH} respectivamente, obtidos por meio do modelo de Voigt-Reuss-Hill.

2.1.4 Módulo de Young (E)

O módulo de Young, ou também chamado de módulo elástico, representa a capacidade de um determinado material se alongar ou se comprimir ainda no regime elástico quando aplicada sobre ele algum tipo de tensão (POPLAVKO, 2019). Sendo ele a constante de proporcionalidade na relação tensão-deformação (NYE, 1985). O módulo de Young pode ser calculado a partir dos módulos volumétrico K e de cisalhamento G utilizando a equação (32) (SINGH *et al.*, 2021).

$$E = \frac{9KG}{3K + G} \quad (32)$$

2.1.5 Coeficiente de Poisson isotrópico (ν)

O coeficiente de Poisson indica o quanto a seção transversal de uma amostra deforma quando o material é submetido à tensão longitudinal, aplicada ao longo de seu comprimento, e que, portanto, deforma a amostra longitudinalmente. Esse coeficiente permite acompanhar o comportamento da deformação da seção transversal do material conforme o corpo se deforma longitudinalmente (POPLAVKO, 2019). O coeficiente de Poisson para um determinado material isotrópico pode ser calculado utilizando a equação (33) (SINGH *et al.*, 2021).

$$\nu = \frac{3K - E}{6K} = \frac{3K - 2G}{2(3K + G)} \quad (33)$$

2.2 Density Functional Theory (DFT)

A DFT, também chamada em português de Teoria do Funcional da Densidade, possui dois teoremas principais que são utilizados para o método de cálculos de primeiros princípios quando se busca prever os valores das propriedades do material. Estes dois principais teoremas são o de Hohenberg, Kohn e Sham (HOHENBERG, KOHN e SHAM, 1990).

O primeiro teorema afirma que a energia no estado fundamental é um funcional da densidade eletrônica. Isso implica que a densidade eletrônica é a única variável que influencia a energia do estado fundamental e, portanto, é a única que precisa ser calculada para se

determinar a energia e outras propriedades. O segundo teorema afirma que a densidade eletrônica do estado fundamental é a densidade que minimiza a energia do sistema.

As contas da DFT poderiam chegar em resultados exatos, no entanto existe a presença do potencial de correlação e troca cujo valor não é conhecido. Para resolver este problema, existem diversas considerações quanto ao valor deste potencial. Para os valores presentes neste trabalho, que foram extraídos da plataforma do *Materials Project*, a consideração feita pelo *Materials Project* para o potencial de correlação e troca foi a aproximação *Generalized Gradient Approximation* (GGA).

2.2.1 *Materials Project*

Os valores presentes no *Materials Project* são calculados utilizando a DFT a *p software* VASP (JAIN *et al.*, 2011), para calcular o valor da energia total dos compostos a conta com a DFT é realizada e um ajuste é feito utilizando a aproximação GGA (JAIN *et al.*, 2011).

Para obter as constantes elásticas o *Materials Project* utiliza o método dos primeiros princípios da DFT, utilizando simulações computacionais para tentar prever os resultados das propriedades elásticas dos materiais. Inicialmente é realizado um relaxamento de toda a tensão no cristal, até que ela se torne zero. Em seguida perturbações são aplicadas nos vetores da rede e o tensor de tensão resultante é calculado. Por fim o ajuste do tensor é realizado utilizando as relações constitutivas linear de tensão-deformação de elasticidade linear e as propriedades derivadas do tensor são calculadas (JONG *et al.*, 2015).

2.3 Energia de formação

A energia de formação de um composto ($H_f^{A_nB_m}$) pode ser obtida na DFT através da diferença entre a energia total do composto com as energias potenciais químicas dos elementos separados. Na DFT a energia de formação de um composto pode ser calculada segundo a equação (34).

$$H_f^{A_nB_m} = E(A_nB_m) - n\mu_A - m\mu_B \quad (34)$$

Onde μ_A e μ_B são as energias potenciais químicas dos elementos químicos A e B e $E(A_nB_m)$ é a energia total do composto A_nB_m .

2.4 Python

2.4.1 Bilbliotecas, módulos e *Frameworks*

De forma simples, podemos dizer que uma biblioteca possui um conjunto de módulos que agregam funcionalidades diferentes à ela e a compõem (LUNDH, 2001).

Os *Frameworks* são conjuntos de módulos que também ajudam a desenvolver aplicações *Web*. Podem se parecer muito com as bibliotecas em alguns casos, mas em geral possuem duas grandes diferenças em comparação a elas. A primeira é que ao utilizar uma biblioteca o programador chama seus métodos e controla a ação, já em um *Framework* esse controle é invertido, sendo definido pelo *Framework* as ações que ser utilizadas. A segunda é que uma biblioteca realiza operações específicas enquanto os *Frameworks* possuem um fluxo básico e o restante deve ser construído pelo programador (WASEEM, 2021).

❖ NumPy

A NumPy é uma biblioteca *open source* para a computação científica. Ela contém diversas funções matemáticas que são muito úteis. A NumPy substitui algumas das funcionalidades do Matlab e Mathematica, possibilitando uma rápida prototipação no próprio código. A NumPy permite deixar o código mais enxuto do que se utilizasse apenas Python para obter os mesmos resultados, pois suas funções matemáticas permitem simplificar muito o código resultando em um código mais eficiente e enxuto (IDRIS, 2013).

❖ Pandas

A Pandas é uma biblioteca ideal para trabalhar com dados arquivados na forma de planilhas ou bancos de dados relacionais, com dados armazenados de forma tabular. Ela é a ferramenta ideal no Python para explorar, limpar, e processar os dados. A biblioteca Pandas suporta integração com diversos tipos de formatos como: CSV, Excel, SQL, JSON, entre outros. A biblioteca possui maneiras de filtrar as informações muito eficientemente, podendo utilizar diversas condições diferentes para determinar a informação a ser filtrada (MCKINNEY *et al.*, 2021).

❖ Pymatgen

A Pymatgen é uma biblioteca que permite a extração dos dados do sistema do *Materials Project* via API, denominada MAPI. Ela possui um empacotador conveniente para a MAPI para possibilitar a extração de múltiplos dados do sistema em uma só consulta utilizando REST (ONG, et al., 2013).

❖ Selenium

O Selenium é um *Framework* que possui uma série de ferramentas úteis para simular um usuário e testar o funcionamento das aplicações, no entanto, ele também permite a extração de dados via *browser* o que também é conhecido como *Web Scraping* (CHACON, 2021). Essa extração ocorre por meio das informações dispostas na tela do seu navegador automático (*WebDriver*) e por conta disto, essa extração também foi chamada de *Screen Scraping* (GUNDECHA, 2014).

❖ Getpass

O módulo Getpass faz parte da biblioteca padrão do Python e permite omitir informações no código, ele é bastante útil quando se deseja deixar a informação digitada pelo usuário oculta, como no caso de senhas (LUNDH, 2001).

❖ Sys

O módulo Sys faz parte da biblioteca padrão do Python e permite controlar a rotina do programa com algumas funções, podendo por exemplo forçar o término da execução do programa no momento desejado (LUNDH, 2001).

❖ Matplotlib

A Matplotlib é uma biblioteca para plotagens 2D que permite a geração de pontos, histogramas, gráficos de barras, gráficos de linhas com marcadores ou apenas de linhas e muitos outros utilizando Python (MORGAN, 2018).

2.5 Application Programming Interface (API)

O termo API é um acrônimo de *Application Programming Interface* e, como o nome sugere, as APIs são as interfaces entre dois *softwares*, que permitem com que esses programas “conversem” entre si, compartilhando as informações entre eles. A API possibilitou a obtenção de dados de um programa para outro de maneira mais ágil e simples. Além disso, elas também podem ser utilizadas como via para armazenar informações no sistema, permitindo que o programa compartilhe os dados com o programa na outra ponta da API. As APIs possuem algumas arquiteturas diferentes entre si e, essas variações, implicam no seu tipo, que podem ser classificadas como: REST, SOAP, Webhooks, GraphQL, WebSocket, gRPC, EDI, MQTT, AMQP ou *Server-sent event* (LANE, 2020).

A maioria das APIs pedem identificação do usuário para que o programa possa estar acessando e extraindo os dados do outro programa. Essa identificação é feita por meio de credenciais que servem como identificadores únicos para aquele usuário. Dentre as opções de credenciais para uma API estão nome, senha, token, chaves etc. (RAPIDAPI, 2021).

No caso da API do *Materials Project* (MAPI) a credencial necessária é a chave da API e para obter a chave da API basta criar uma conta no sistema e acessar a página API, nela a chave está disposta (ONG *et al.*, 2014).

Após fazer a autenticação com a sua credencial, o usuário pode obter os dados por meio de bibliotecas de requests, que no Python seria a *requests*. No entanto, no caso da MAPI existe uma biblioteca ainda melhor desenvolvida especificamente para a extração de grandes quantidades de dados dos compostos presentes nela, a biblioteca *Pymatgen*. Com ela é possível fazer as consultas das propriedades para os compostos indicados bastando seguir o modelo do código descrito na sua documentação (ONG *et al.*, 2013).

2.6 Web Scraping

Web Scraping é a prática de extrair os dados da internet de forma automatizada por meio de programas, sendo uma prática tão antiga quanto a própria internet. No entanto, no passado essa prática foi conhecida com outros nomes, como: *screen scraping*, *data mining* ou *web harvesting* (MITCHELL, 2018).

3 METODOLOGIA

Esta seção apresenta as tecnologias empregadas para a elaboração dos *softwares* de extração, formatação e visualização de dados e as metodologias empregadas para atingir o resultado.

3.1 Materiais e Tecnologias empregadas

Para a elaboração do projeto foram utilizados um notebook com 8Gb de RAM e um processador Intel (R) Core (TM) i5-5200U CPU @ 2.20GHz 2.20 GHz e uma conexão de internet de 100 Mb além das seguintes tecnologias:

3.1.1 Pacote Miniconda 3

O pacote Miniconda 3 é um instalador mínimo para o Conda e que já possui com ele algumas bibliotecas úteis no desenvolvimento do *software*, como a biblioteca *pip* (ANACONDA, 2017). Para o instalador Miniconda3 foi utilizado o Windows 64-bit pois era o compatível com o sistema operacional do computador, que era um Windows 10.

3.1.2 IDE Jupyter Notebook

A IDE (*Integrated Development Environment*) ou também conhecido como Ambiente de Desenvolvimento Integrado é uma aplicação *web open-source* que permite a criação de códigos com visualizações e tratamentos de dados. Além disso ele permite o uso de blocos de código que são muito úteis para desenvolver o código em partes, gerando ótimas visualizações durante a execução (PROJECT JUPYTER, 2021).

A IDE Jupyter Notebook foi utilizada para desenvolver os códigos em Python e serviu como interpretador para o *software* desenvolvido em Python.

3.1.3 Chromedriver

O Chromedriver é um servidor que implementa o WebDriver, uma ferramenta *open-source* para automações na Web utilizando o navegador Google Chrome. Além disso, a versão utilizada para o ChromeDriver foi a 96.0.4664.45, a que é compatível com a versão do navegador que estava instalado no computador.

Ele foi o programa utilizado para rodar o Google Chrome automático que foi desenvolvido utilizando o *Framework* Selenium em Python.

3.1.4 Google Chrome

O Google Chrome é um navegador *Web* amplamente utilizado no mundo, o qual, assim como supracitado, o próprio driver (Chromedriver) também utiliza como meio para rodar os códigos de *Web Scraping* no navegador. O Google Chrome possui a função de Inspecinar elemento que permite acessar o código *HyperText Markup Language* (HTML) do programa.

3.1.5 Materials Application Programming Interface (MAPI)

A *Materials Application Programming Interface* (MAPI) é uma API aberta que permite acessar os dados do *Materials Project* utilizando os princípios de *REpresentational State Transfer* (REST), assim um *Uniform Resource Identifier* (URI), identificador que designa determinados dados do composto procurado (ONG *et al.* 2014).

3.1.6 Python e suas bibliotecas

A linguagem empregada no desenvolvimento do *software* foi o Python, ela foi escolhida por se tratar de uma linguagem com vastas bibliotecas com usos pertinentes para a elaboração do *software*, como: Pip, Pymatgen, Pandas, Matplotlib, NumPy.

❖ Pip

A Pip é uma biblioteca com um pacote de instalação para o Python, e foi utilizada para instalar as demais bibliotecas, como a Pandas, NumPy e Pymatgen.

❖ Pymatgen

A Pymatgen foi utilizada para extrair os dados da MAPI, e graças a ela foi possível consultar e extrair os dados das propriedades físicas do material de forma mais rápida e eficiente.

❖ NumPy

A biblioteca NumPy foi utilizada para realizar operações matemáticas e alguns recursos especiais como valores não encontrados. Em conjunto com a Pandas ela foi utilizada para: o tratamento dos dados extraídos e a geração da base de dados local.

❖ Pandas

A biblioteca Pandas foi utilizada para tratar os dados e gerar o arquivo final com as informações obtidas e tratadas. Dessa maneira a Pandas foi empregada para formatar as informações em *DataFrames* e, em seguida, para gerar a base de dados local em um arquivo Excel.

❖ Selenium

O Selenium foi usado para o desenvolvimento do *Web Scraping* das informações que não estavam disponíveis na API, mas apenas na interface *Web* do Site. Graças a ela foi possível montar a parte do código referente ao *Web Scraping* das informações via interface *Web*

❖ Matplotlib

A Matplotlib foi utilizada para a geração dos gráficos personalizado das propriedades dos materiais para cada composição dos compostos binários com metais de transição.

3.2 Métodos

O desenvolvimento do projeto está separado em 3 grandes etapas: a instalação e preparo do ambiente virtual para o desenvolvimento do código (3.2.1 a 3.2.3), o ETL das informações gerando a base de dados locais (3.2.4 a 3.2.8) e a visualização dos dados extraídos (3.2.9).

3.2.1 Instalação do pacote Miniconda 3

O primeiro passo para o desenvolvimento do projeto foi a instalação do pacote Miniconda 3 que já instala o Python e o instalador de pacotes *Pip* e Conda que permitiram instalar as demais bibliotecas.

3.2.2 Ambiente Virtual

Em seguida, com o instalador de pacotes conda, uma partição da máquina responsável por conter apenas informações desse projeto foi criada, passo muito útil para separar um desenvolvimento dos demais. Portanto, usando o pacote conda, foi criado o ambiente virtual do projeto para separá-lo dos demais desenvolvimentos presentes na máquina e retirar possíveis

interferências que as bibliotecas de outras versões de outros desenvolvimentos pudessem ocasionar (APÊNDICE A).

3.2.3 Instalação do Jupyter Notebook e das bibliotecas

Logo em seguida, utilizando o instalador conda, a IDE Jupyter Notebook foi instalada (APÊNDICE A). Após isso, todas as bibliotecas necessárias para o desenvolvimento do projeto também foram instaladas utilizando os pacotes conda ou Pip.

3.2.4 Importação das bibliotecas e definição de funções e variáveis

As bibliotecas instaladas foram ativadas dentro do código para realizar a extração e transformação dos dados. Além disso, algumas definições foram feitas, como a chave da API, a lista com os elementos de transição a serem combinados, a lista com os elementos que o usuário pode combinar com os de transição e o elemento que o usuário deseja combinar, com essas informações foi possível dar continuidade na extração (APÊNDICE B).

3.2.5 Extrator dos dados via API

A primeira parte do desenvolvimento foi a confecção do programa extrator de dados via API, realizando consultas na MAPI e coletando valores de determinadas propriedades de um composto indicado. Para isso foi utilizada a biblioteca Pymatgen que permitiu a consulta e extração das propriedades de diversos compostos através do MPRester, utilizou-se o token para realizar a autenticação na API (APÊNDICE C).

3.2.6 Transformação dos dados

Após a extração dos dados via Pymatgen foi necessário armazená-los em forma de tabelas e para isso as bibliotecas Pandas e NumPy foram utilizadas, gerando novas colunas, deletando colunas desnecessárias, renomeando colunas e reordenando as informações de acordo com os objetivos. Essas bibliotecas permitiram a transformação de dicionários para novas colunas, tornando possível a organização adequada dos dados dentro dos *DataFrames* (APÊNDICE D).

3.2.7 Web Scraper dos dados faltantes

Para conseguir acessar os dados faltantes na API, predição de K_{VRH} , G_{VRH} e *Decomposes To*, foi necessário elaborar em uma parte do código um *Web Scraping* destas três informações faltantes via interface *Web*.

Para isso, o *Framework* Selenium do Python foi utilizado no desenvolvimento desta etapa, permitindo a confecção de um *script* que navegou entre as páginas dos compostos e extraiu informações desejadas (APÊNDICE E).

Ao utilizar o código do (APÊNDICE E) você poderá realizar o login com uma conta de email USP, ou logar manualmente antes de dar o ok no input para prosseguir.

Assim o *script* irá logar na interface Web do site e em seguida irá acessar individualmente cada uma das páginas dos compunds-ids extraídos via API de uma base de dados igual a cópia do df extraído via API (APÊNDICE E).

3.2.8 Cálculo dos parâmetros desejados e da geração da base de dados local

Finalmente, com os valores de K_{VRH} e G_{VRH} de todos os compostos binários metálicos, as relações de tensão-deformação como o Módulo de Young e o Coeficiente de Poisson, podem ser calculadas, gerando a base de dados local com todos os dados extraídos, transformados e calculados (APÊNDICE F).

3.2.9 Geração das visualizações

A partir deste ponto um segundo programa foi confeccionado, separadamente, mas no mesmo ambiente virtual criado na seção 3.2.2. A separação foi feita para permitir que as visualizações pudessem ser geradas por um segundo programa independente utilizando as bases de dados gerada pelo *software* de extração. Assim, as visualizações puderam ser geradas a partir das bases de dados locais criadas para o alumínio, boro e silício.

Como o código foi escrito separado, as bibliotecas necessárias precisaram ser importadas, como no caso da Matplotlib que permitiu a geração dos gráficos. Além disso, os parâmetros desejados foram inseridos na forma de listas para indicar ao código qual arquivo Excel e quais parâmetros filtrar para posteriormente gerar a visualização.

Dessa forma os dados da base de dados local foram separados em diversos *DataFrames* diferentes a partir de sua composição referente ao elemento químico escolhido pelo usuário e,

após isso, todas essas tabelas filtradas foram utilizadas para gerar os gráficos personalizados de todos os parâmetros para cada composição de cada um dos compostos binários metálicos (APÊNDICE G).

4 RESULTADOS E DISCUSSÃO

4.1 Extração dos dados via MAPI

O MPRester da Pymatgen possibilitou extrair os dados por consultas na MAPI. Com o computador e rede de conexão informados foi possível extrair mais de 9200 dados em até 40 segundos, sendo que o código também empilhou os dados coletados de cada composto em um único *DataFrame* neste mesmo tempo.

Para a extração de dados ocorrer o usuário deve informar o elemento químico desejado e que será combinado com os 30 metais de transição expostos. Em seguida, todos os compostos metálicos binários entre o elemento selecionado e os metais de transição serão extraídos da MAPI. Mas para isso o usuário deverá em seguida permitir o início da extração API, via comandos na interface do programa, a Figura 1 apresenta essa interface inicial onde o elemento desejado para a combinação deverá ser escolhido.

Figura 1 – Interface inicial referente as informações iniciais do programa

```

=====
METAIS DE TRANSIÇÃO UTILIZADOS PARA A COMBINAÇÃO
=====
Lista dos metais de transição: [Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Y, Zr, Nb, Mo, Tc, Ru, Rh, Pd, Ag, Cd, La, Hf, Ta, W, R
e, Os, Ir, Pt, Au, Hg]

Número total de elementos: 30

=====
DEFININDO O ELEMENTO A SER COMBINADO
=====

Olá, seja bem-vindo ao extrator de dados!

Para prosseguir selecione um dos símbolos químicos abaixo para extrair suas combinações com os 30 metais de transição listados
acima.

Os símbolos químicos disponíveis são:
[Al, B, Si]

Insira o símbolo químico desejado: 

```

Fonte: Autoria própria

Figura 2 – Selecionando o elemento e iniciando a extração da API

```

=====
DEFININDO O ELEMENTO A SER COMBINADO
=====

Olá, seja bem-vindo ao extrator de dados!

Para prosseguir selecione um dos símbolos químicos abaixo para extrair suas combinações com os 30 metais de transição listados
acima.

Os símbolos químicos disponíveis são:
[Al, B, Si]

Insira o símbolo químico desejado: Si

=====
EXTRAÇÃO DOS DADOS VIA API
=====

Observação: A partir de agora algumas perguntas para prosseguir serão realizadas, as opções estarão entre colchetes -> [y/n] qu
e significam "yes or no" para prosseguir ou não prosseguir.

Podemos iniciar a extração dos dados dos compostos Sim? [y/n] 

```

Fonte: Autoria própria

A *Pymatgen* possibilitou a extração dos dados de fórmula química, magnetização total, energia de formação, grupo espacial (conjunto de dados), elasticidade (conjunto de dados), densidade, sistema cristalino e volume da célula unitária para cada um dos compostos binários metálicos extraídos. No entanto o formato das informações vindas da consulta da API era de dicionário e, por conta disto, a *Pandas* foi utilizada para transformar essa estrutura de dicionários no *DataFrame* da Figura 3.

Assim, em menos de 1 minuto, os dados das propriedades acima foram extraídos no formato de dicionário e em seguida armazenados no *DataFrame* da Figura 3.

Figura 3 – Geração do *Dataframe* com os dados da *MAPI* utilizando a *Pymatgen* e a *Pandas*

Exatção do DataFrame com os dados da API realizando a 1ª pergunta e a 1ª resposta

EXTRAÇÃO DOS DADOS VIA API

Observação: A partir de agora algumas perguntas para prosseguir serão realizadas, as opções estarão entre colchetes -> [y/n] que significam "yes or no" para prosseguir ou não prosseguir.

Podemos iniciar a extração dos dados dos compostos Sim? [y/n]y

Extraindo os dados e gerando o DataFrame...

DataFrame gerado com sucesso!

Tempo de execução --- 28.54 seconds ---

	material_id	pretty_formula	total_magnetization	formation_energy_per_atom	spacegroup	elasticity	density	crystal_system	volume
0	mp-7822	Sc5Si3	0.001283	-0.768762	{'symprec': 0.1, 'source': 'spglib', 'symbol':...}	{'G_Reuss': 72.0, 'G_VRH': 72.0, 'G_Voigt': 72.0...}	3.252083	hexagonal	315.592481
1	mp-2841	ScSi2	0.004605	-0.371364	{'symprec': 0.1, 'source': 'spglib', 'symbol':...}	{'G_Reuss': -184.0, 'G_VRH': -83.0, 'G_Voigt':...}	3.305653	hexagonal	50.799400
2	mp-9969	ScSi	0.003176	-0.837596	{'symprec': 0.1, 'source': 'spglib', 'symbol':...}	{'G_Reuss': 66.0, 'G_VRH': 70.0, 'G_Voigt': 74.0...}	3.336116	orthorhombic	72.712176
3	mp-1190215	Sc5Si3	1.106745	-0.290534	{'symprec': 0.1, 'source': 'spglib', 'symbol':...}	None	3.038162	hexagonal	337.813713
4	mp-1209086	Sc5Si4	0.017014	-0.765365	{'symprec': 0.1, 'source': 'spglib', 'symbol':...}	None	3.269256	orthorhombic	684.930707

Fonte: Autoria própria

4.2 Formatação do *DataFrame*

As informações extraídas da API e inicialmente armazenadas no *DataFrame* ficaram dispostas exatamente como na Figura 3. No entanto, as colunas *spacegroup* e *elasticity* apresentaram dicionários como sendo seus valores. Isso ocorreu pois, nesses dois casos, o valor do dicionário extraído pela *Pymatgen* relacionado às chaves *spacegroup* e *elasticity* também eram dicionários, ou seja, para as colunas *spacegroup* e *elasticity* os valores armazenados eram dicionários e, portanto, foi preciso realizar um novo processo de transformação das chaves destes dois dicionários em novas colunas do *DataFrame* adicionando também seus respectivos valores. Para isso, foram adicionadas ao *DataFrame* novas colunas: *spacegroup_number*, *point_group*, *G_Reuss*, *G_VRH*, *G_Voigt*, *K_Reuss*, *K_VRH*, *K_Voigt*, *C11*, *C12*, *C13*, *C14*, *C15*, *C16*, *C21*, *C22*, *C23*, *C24*, *C25*, *C26*, *C31*, *C32*, *C33*, *C34*, *C35*, *C36*, *C41*, *C42*, *C43*, *C44*, *C45*, *C46*, *C51*, *C52*, *C53*, *C54*, *C55*, *C56*, *C61*, *C62*, *C63*, *C64*, *C65*, *C66*; com os valores

das respectivas chaves dos dicionários de *spacegroup* e *elasticity*. Após isso, as colunas *elasticity* e *spacegroup* foram deletadas e a coluna *Method* contendo a informação do método utilizado para a obtenção dos valores de K_{VRH} e G_{VRH} foi gerada indicando o método “DFT” para os valores extraídos via API. Dessa maneira, o *DataFrame* resultante desse processo ficou como nas Figuras 4, 5 e 6.

Figura 4 - DataFrame com as novas colunas de Method, elasticity, spacegroup e seus respectivos valores

material_id	pretty_formula	total_magnetization	formation_energy_per_atom	density	crystal_system	cell_volume	spacegroup_number	point_group	G_Reuss	G_VRH	G_Voigt	K_Reuss	K_VRH	K_Voigt	
0	mp-1209129	Sc4Al	0.073436	0.521431	2.503547	cubic	274.337263	227.0	m-3m	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN
1	mp-999204	ScAl3	0.000114	-0.361746	2.916630	tetragonal	71.679549	139.0	4/mmm	63.0	64.0	65.0	94.0	94.0	94.0
2	mp-813	ScAl2	0.001419	-0.486889	3.009750	cubic	109.151154	227.0	m-3m	69.0	69.0	69.0	88.0	88.0	88.0
3	mp-11220	Sc2Al	0.175192	-0.350948	3.024175	hexagonal	128.369562	194.0	6/mmm	44.0	44.0	45.0	70.0	70.0	71.0
4	mp-978498	Sc3Al	1.255009	-0.247560	3.091582	cubic	86.931890	221.0	m-3m	34.0	36.0	37.0	52.0	52.0	52.0
...
246	mp-1183189	Al3Au	0.000144	-0.113982	6.933301	tetragonal	66.560267	139.0	4/mmm	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN
247	mp-1228956	AlAu4	0.020434	-0.136008	14.968187	monoclinic	90.397495	12.0	2/m	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN
248	mp-569558	AlAu2	0.000005	-0.316636	13.667781	orthorhombic	204.552684	62.0	mmm	31.0	32.0	34.0	117.0	118.0	119.0
249	mp-10871	AlAu	0.000229	-0.243324	11.097747	cubic	33.509015	221.0	m-3m	-19.0	-21.0	-23.0	147.0	147.0	147.0
250	mp-30550	AlAu2	0.000099	-0.313114	13.709394	orthorhombic	509.829422	58.0	mmm	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN

Fonte: Autoria própria

Figura 5 - DataFrame com as novas colunas de Method, elasticity, spacegroup e seus respectivos valores

elastic_anisotropy	universal_anisotropy	poisson_ratio	Method	warnings	C11	C12	C13	C14	C15	C16	C21	C22	C23	C24	C25	C26
NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN
0.22	0.22	0.22	DFT	NaN	167.804222	70.389204	49.418412	0.000006	0.0	0.0	70.389204	167.804222	49.418412	0.0	-0.000005	0.0
0.01	0.01	0.19	DFT	NaN	186.213145	38.590199	38.590199	0.000000	0.0	0.0	38.601216	186.220569	38.601216	0.0	0.000000	0.0
0.20	0.20	0.24	DFT	NaN	132.370197	60.584140	27.470937	0.000000	0.0	0.0	59.502663	133.880264	27.905192	0.0	0.000000	0.0
0.38	0.38	0.22	DFT	NaN	86.080589	34.968520	34.968567	0.000000	0.0	0.0	34.960180	86.053022	34.960149	0.0	0.000000	0.0
...
NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN
NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN
0.41	0.41	0.37	DFT	NaN	140.329484	94.081719	103.654049	0.000000	0.0	0.0	92.963969	169.610283	87.755593	0.0	0.000000	0.0
1.11	1.11	0.57	DFT	NaN	98.541017	170.864924	170.864924	0.000000	0.0	0.0	170.864924	98.541017	170.864924	0.0	0.000000	0.0
NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN

Fonte: Autoria própria

Figura 6 - DataFrame com as novas colunas de Method, elasticity, spacegroup e seus respectivos valores

C31	C32	C33	C34	C35	C36	C41	C42	C43	C44	C45	C46	C51	C52	C53	C54	C55	C56	C61	C62	C63	C64	C65	C66
NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN
51.912518	51.912518	167.624716	0.000019	0.000019	0.0	0.000000	1.413079e-07	0.000000	62.359826	-3.964194e-07	7.065399e-08	1.413079e-07	0.000000	0.000000	3.964194e-07	62.359826	7.065398e-08	0.920994	-0.920994	0.000000	0.0	-6.142580e-09	62.094019
38.593454	38.593454	186.213449	0.000000	0.000000	0.0	0.010863	4.175399e-03	0.000328	66.327780	0.000000e+00	0.000000e+00	4.610909e-03	0.011125	0.000777	0.000000e+00	66.327454	0.000000e+00	0.004883	0.001448	0.011805	0.0	0.000000e+00	66.325986
27.596648	27.596648	137.841489	0.000000	0.000000	0.0	-0.000077	1.800964e-04	0.000020	47.328072	0.000000e+00	0.000000e+00	3.160338e-05	0.000012	0.000069	0.000000e+00	47.279779	0.000000e+00	-0.045384	0.003946	-0.015270	0.0	0.000000e+00	35.600452
34.964214	34.964131	86.066357	0.000000	0.000000	0.0	-0.096626	-8.267627e-02	-0.082669	44.594887	0.000000e+00	0.000000e+00	8.267729e-02	0.096626	0.082670	0.000000e+00	44.595711	0.000000e+00	0.000000	0.000000	0.000000	0.0	0.000000e+00	44.595288
...
NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN
NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN
83.264366	87.645093	195.655017	0.000000	0.000000	0.0	0.000018	-2.051332e-05	-0.000014	37.884676	0.000000e+00	0.000000e+00	-1.455003e-05	-0.000028	-0.000007	0.000000e+00	34.227856	0.000000e+00	-0.000268	-0.000142	-0.001838	0.0	0.000000e+00	22.145306
70.864924	170.864924	98.541017	0.000000	0.000000	0.0	0.000000	0.000000e+00	0.000000	-14.292538	0.000000e+00	0.000000e+00	0.000000e+00	0.000000	0.000000	0.000000e+00	-14.292538	0.000000e+00	0.000000	0.000000	0.000000	0.0	0.000000e+00	-14.292538
NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN	NaN

Fonte: Autoria própria

A extração via API permitiu a geração de uma base de dados local bem ampla e de forma eficiente e rápida, ficando faltantes apenas os valores de K_{VRH} e G_{VRH} não calculados no sistema do *Materials Project*, além da informação de se tal composto é estável ou se decompõe para outro(s) composto(s) mais estáveis.

4.3 Web Scraping e planilha final

Em seguida o programa pergunta ao usuário se tem interesse em fazer o *Web Scraping* para coletar essas informações faltantes, ou se ele deseja pular tal etapa. Isso pois o *Web Scraping* dessas informações está na ordem de 600 dados e levou cerca de 15 minutos para coletar todos os dados e preencher os *DataFrames* com a informação faltante. Isso mostrou o quão mais efetivo é extrair dados diretamente de uma API do que coletando-os via *Web Scraping*. No entanto, como os dados previstos de K_{VRH} e G_{VRH} por *Machine Learning* não estavam disponíveis na API e são pertinentes para a análise do conjunto mais completo de informações, este foi o caminho encontrado para extrair tais informações da plataforma e adicioná-las nos itens faltantes do *DataFrame*. Na Figura 7 podemos ver a interface para a extração via Web Scraping. Espera-se que o programa leve 12 minutos em média para realizar a extração destas informações complementares, com condições de computador e internet semelhantes.

Figura 7 – Interface para rodar o *Web Scraping*

```

=====
EXTRAÇÃO DOS DADOS VIA WEB SCRAPING
=====

Atenção! Na API estão faltando algumas informações importantes dos compostos:
1. Os dados de  $K_{VRH}$  e  $G_{VRH}$  dos compostos sem matriz de elasticidade, mas que são previstos no site pelos algoritmos de Machine Learning.
2. A informação 'Decomposes To', que indica para quais compostos o respectivo composto se decompõe.
Ambas as informações podem ser obtidas por meio de um Web Scraping no site do Materials Project.

Atenção: Se você pular o Web Scraping sua base de dados ficará com essas informações faltantes.

Podemos adicionar à base de dados extraída via API essas novas informações via Web Scraping? [y/n]


```

Fonte: Autoria própria

Após decidir fazer o *Web Scraping*, o usuário terá de colocar suas credenciais USP como na Figura 8.

Figura 8 – Inputs do *Web Scraping*

```

=====
EXTRAÇÃO DOS DADOS VIA WEB SCRAPING
=====

Atenção! Na API estão faltando algumas informações importantes dos compostos:
1. Os dados de  $K_{VRH}$  e  $G_{VRH}$  dos compostos sem matriz de elasticidade, mas que são previstos no site pelos algoritmos de Machine Learning.
2. A informação 'Decomposes To', que indica para quais compostos o respectivo composto se decompõe.
Ambas as informações podem ser obtidas por meio de um Web Scraping no site do Materials Project.

Atenção: Se você pular o Web Scraping sua base de dados ficará com essas informações faltantes.

Podemos adicionar à base de dados extraída via API essas novas informações via Web Scraping? [y/n] y
Insira o seu e-mail usp: alexandrehclea@usp.br
Digite seu número usp: 10278621
Digite sua senha usp: .....

Podemos iniciar o navegador? [y/n] 

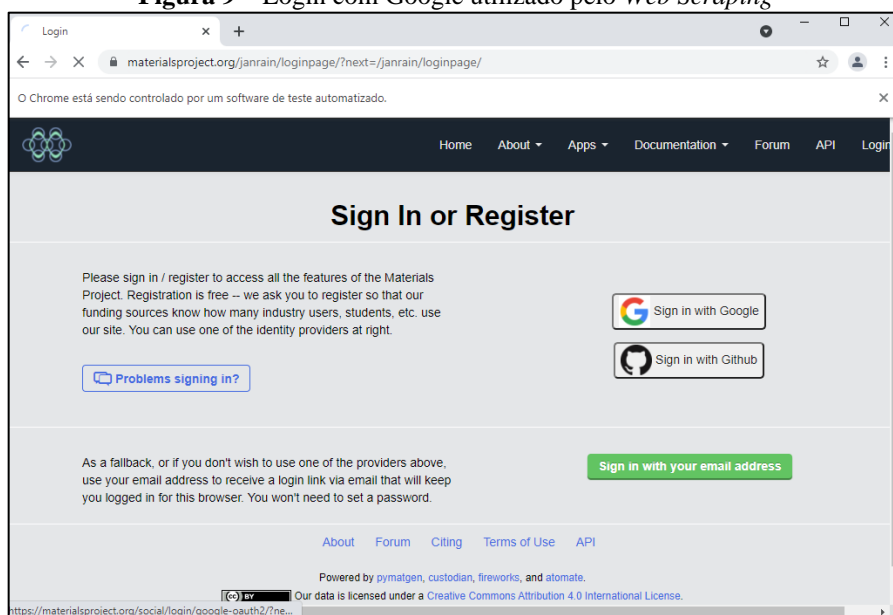
```

Fonte: Autoria própria

Esses inputs são necessários pois para conseguir obter as informações previstas por ML dos parâmetros K_{VRH} e G_{VRH} , isso pois, para conseguir visualizar e em seguida extrair tais dados

é necessário que o navegador esteja logado no site. Caso o navegador não esteja logado tais informações não irão aparecer! Buscando contornar o problema o *software* é capaz de, com esses dados, realizar o login utilizando o login com Google disposto na Figura 9. Após inserir as credenciais e permitir que o navegador inicie, o programa irá abrir uma aba anônima no Google Chrome controlada automaticamente na URL do login com Google, igual a que está exposta na Figura 9.

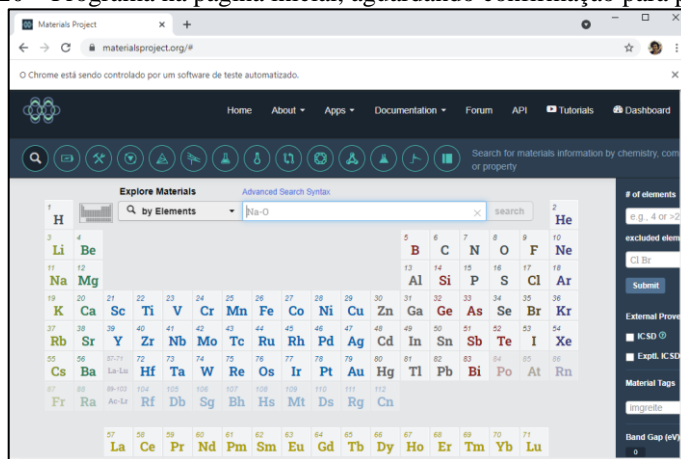
Figura 9 – Login com Google utilizado pelo *Web Scraping*



Fonte: Autoria própria

Em seguida irá navegar até a URL da Figura 9 e iniciar o processo automático de login, inserindo e-mail, clicando no botão de entrar, inserindo as credenciais USP e em seguida confirmando no botão. Após essas etapas o programa estará finalmente na página principal do *Materials Project* só que aguardando uma confirmação para prosseguir, como está disposta na Figura 10.

Figura 10 – Programa na página inicial, aguardando confirmação para prosseguir



Fonte: Autoria própria

Note que na Figura 10 uma imagem da conta apareceu no lugar do ícone cinza, isso indica o login que foi realizado pelo programa. No entanto, durante 2 semanas o botão de login do site não estava funcionando e levava para uma URL legado que não estava funcionando. Para contornar este problema, é pedido para o usuário que se certifique de que está na página principal e logado, como no exemplo da Figura 10, para então inserir ok e prosseguir, como pode ser visualizado na Figura 11.

Figura 11 – Programa aguardando a validação de que está na página principal do *Materials Project* e pode prosseguir com o Web Scraping

```
=====
EXTRAÇÃO DOS DADOS VIA WEB SCRAPING
=====

Atenção! Na API estão faltando algumas informações importantes dos compostos:
1. Os dados de K_VRH e G_VRH dos compostos sem matriz de elasticidade, mas que são previstos no site pelos algoritmos de Machin e Learning.
2. A informação 'Decomposes To', que indica para quais compostos o respectivo composto se decompõe.
Ambas as informações podem ser obtidas por meio de um Web Scraping no site do Materials Project.

Atenção: Se você pular o Web Scraping sua base de dados ficará com essas informações faltantes.

Podemos adicionar à base de dados extraída via API essas novas informações via Web Scraping? [y/n] y
Insira o seu e-mail usp: alexandrehcleal@usp.br
Digite seu número usp: 10278621
Digite sua senha usp: .....
Podemos iniciar o navegador? [y/n]y
Assim que deixar na página principal logada digite ok: 
```

Fonte: Autoria própria

O “ok” pedido pelo programa na Figura 11 permite que o usuário utilize outros meios para realizar o Login além das credenciais USP, podendo realizar o login com um e-mail qualquer, copiando o link enviado no e-mail para o navegador automático, tornando o programa mais flexível para outras pessoas realizarem logins de forma diferentes.

Após a permissão do usuário ser concedida, o programa continuará a comandar o navegador de forma automática extraindo os dados de decomposição e previsões por *Machine Learning* dos parâmetros K_VRH e G_VRH para todos os compostos binários extraídos via API presentes no *DataFrame*. O começo dessa extração pode ser visto na Figura 12.

Figura 12 – Extração dos dados via *Web Scraping*

```
=====
EXTRAÇÃO DOS DADOS VIA WEB SCRAPING
=====

Atenção! Na API estão faltando algumas informações importantes dos compostos:
1. Os dados de K_VRH e G_VRH dos compostos sem matriz de elasticidade, mas que são previstos no site pelos algoritmos de Machin e Learning.
2. A informação 'Decomposes To', que indica para quais compostos o respectivo composto se decompõe.
Ambas as informações podem ser obtidas por meio de um Web Scraping no site do Materials Project.

Atenção: Se você pular o Web Scraping sua base de dados ficará com essas informações faltantes.

Podemos adicionar à base de dados extraída via API essas novas informações via Web Scraping? [y/n] y
Insira o seu e-mail usp: alexandrehcleal@usp.br
Digite seu número usp: 10278621
Digite sua senha usp: .....
Podemos iniciar o navegador? [y/n]y
Assim que deixar na página principal logada digite ok: ok
Composto: 0
Id: mp-7822
Decomposes To: Stable

Composto: 1
Id: mp-2841
Decomposes To: ScSi + Si

Composto: 2
Id: mp-9969
Decomposes To: Stable

Composto: 3
Id: mp-1190215
Decomposes To: Sc5S13
K_VRH: 73.37 GPa, G_VRH: 49.09 GPa
```

Fonte: Autoria própria

O final da extração está disposto na Figura 13, com 633,71 segundos de execução. Sendo o maior tempo registrado pela máquina para executar *Web Scraping* foi 1411,92 tendo uma média considerável de 12 minutos. Os dados faltantes foram adicionados ao *DataFrame*, resultando nas colunas exibidas na Figura 14, assim como a indicação do método ML para os casos em que o K_{VRH} e G_{VRH} foram previstos por *Machine Learning*.

Figura 13 – Finalização da execução do *Web Scraping* e geração da base de dados local

```
Composto: 249
Id: mp-10871
Decomposes To: AlAu

Composto: 250
Id: mp-30550
Decomposes To: AlAu2
K_VRH: 123.97 GPa, G_VRH: 31.26 GPa

Podemos fechar o navegador? [y/n]y

DataFrame editado com sucesso!

Tempo de execução --- 633.71 seconds ---
DataFrame após a inclusão dos dados coletados pelo Web Scraping:
```

Fonte: Autoria própria

A coluna *Method* indica se o K_{VRH} e G_{VRH} foram previstos por ML ou calculados por DFT, note que para as linhas que possuem apenas K_{VRH} e G_{VRH} o método foi ML e as informações foram coletadas via *Web Scraping*.

Figura 14 – *DataFrame* final com os valores de K_{VRH} e G_{VRH} obtidos por ML via *Web Scraping*

G_VRH	G_Voigt	K_Reuss	K_VRH	K_Voigt	elastic_anisotropy	universal_anisotropy	poisson_ratio	Method
72.00	72.0	88.0	89.00	90.0	0.08	0.08	0.18	DFT
-83.00	18.0	100.0	103.00	107.0	-5.41	-5.41	1.05	DFT
70.00	74.0	101.0	101.00	101.0	0.64	0.64	0.22	DFT
49.09	NaN	NaN	73.37	NaN	NaN	NaN	NaN	ML
59.20	NaN	NaN	89.73	NaN	NaN	NaN	NaN	ML
...
27.24	NaN	NaN	118.00	NaN	NaN	NaN	NaN	ML
26.84	NaN	NaN	114.50	NaN	NaN	NaN	NaN	ML
26.78	NaN	NaN	114.40	NaN	NaN	NaN	NaN	ML
-3.00	2.0	38.0	39.00	40.0	-6.31	-6.31	0.53	DFT
12.00	15.0	13.0	15.00	17.0	3.46	3.46	0.18	DFT

Fonte: Autoria própria

Após isso, as colunas com o Módulo de Young e Coeficiente de Poisson são calculadas e adicionadas ao *DataFrame*, a Figura 15 mostra um recorte do *DataFrame* com essas novas colunas e seus respectivos valores. Por fim o *DataFrame* final é transformado em uma aba da

planilha. A planilha com todos os *DataFrames* relevantes é gerada ao final, formando a base de dados local.

Figura 15 – Coluna Decomposes_To obtida via *Web Scraping* e colunas E_Young e Coef_Poisson calculadas com os valores extraídos de K_{VRH} e G_{VRH} obtidos por DFT ou ML.

C65	C66	Decomposes_To	E_Young	Coef_Poisson
0.0	77.346971	Stable	170.123894	0.181416
0.0	-18.798929	ScSi + Si	-340.446903	1.050885
0.0	59.169670	Stable	170.589812	0.218499
NaN	NaN	Sc5Si3	120.414561	0.226467
NaN	NaN	Sc5Si3 + ScSi	145.583434	0.229590
...
NaN	NaN	Au + Si	75.881020	0.392823
NaN	NaN	Au + Si	74.684398	0.391289
NaN	NaN	Au + Si	74.524807	0.391427
0.0	10.268203	Hg + Si	-9.236842	0.539474
0.0	7.401528	Hg + Si	28.421053	0.184211

Fonte: Autoria própria

4.3.1 Geração da base de dados local

A base de dados local foi gerada ao longo de toda a execução do programa, nela as versões relevantes dos *DataFrames*, os das Figuras Figura 3, Figura 4, Figura 14 e Figura 15, foram salvos no formato de abas ao longo de um único arquivo Excel. Por fim, um único arquivo Excel com essas abas foi gerado. As Figuras 16, 17, 18 e 19 mostram as abas do arquivo gerado como base de dados.

Figura 16 – Aba gerada a partir do primeiro *DataFrame* extraído da API

	material	latty	form	magnetiz	energy	bandgap	elasticity	density	jstet	systell	volume
0	mp-102	ScSi3		0.00183	-0.76679	[symmrec] [G_Ruuss	3.202083	hexagona	315.5925		
1	mp-2841	ScSi2		0.004605	-0.17136	[symmrec] [G_Ruuss	3.305603	hexagona	30.7994		
2	mp-999	ScSi		0.003179	-0.8379	[symmrec] [G_Ruuss	3.336116	orthorhor	72.71218		
3	mp-13902	ScSi3		1.395765	-0.29053	[symmrec] [G_Ruuss	3.038162	hexagona	157.8137		
4	mp-12090	Sc5Si4		0.017014	-0.76337	[symmrec] [G_Ruuss	3.289256	orthorhor	684.9307		
5	mp-10097	ScSi		1.000013	0.492302	[symmrec] [G_Ruuss	2.690451	cubic	58.84844		
6	mp-7892	TiSi		1.68640	-0.77003	[symmrec] [G_Ruuss	4.224309	orthorhor	118.4251		
7	mp-98042	TiSi3		0.002049	-0.49641	[symmrec] [G_Ruuss	4.353363	tetragona	523.6617		
8	mp-98088	TiSi3		1.702169	-0.32017	[symmrec] [G_Ruuss	4.585219	cubic	62.17934		
9	mp-2382	TiSi2		1.3440	-0.55531	[symmrec] [G_Ruuss	4.061413	orthorhor	85.67344		
10	mp-50552	TiSi4		0.000116	-0.79165	[symmrec] [G_Ruuss	4.254795	tetragona	549.0103		
11	mp-57099	TiSi2		3.6646	-0.38321	[symmrec] [G_Ruuss	4.060141	orthorhor	42.48725		
12	mp-10086	TiSi3		0.000237	0.410002	[symmrec] [G_Ruuss	3.540403	cubic	57.9888		
13	mp-22558	TiSi		0.001757	-0.52929	[symmrec] [G_Ruuss	4.330483	orthorhor	29.25972		
14	mp-11875	TiSi3		0.002449	-0.46178	[symmrec] [G_Ruuss	4.570163	hexagona	124.7824		
15	mp-28053	TiSi		0.010991	-0.5289	[symmrec] [G_Ruuss	4.294414	orthorhor	29.36887		
16	mp-2108	TiSi3		0.019302	-0.77123	[symmrec] [G_Ruuss	4.347039	hexagona	247.2194		
17	mp-10779	TiSi2		3.53840	-0.56282	[symmrec] [G_Ruuss	4.027105	orthorhor	85.79819		
18	mp-57121	VSi3		0.005940	0.033487	[symmrec] [G_Ruuss	5.038767	cubic	59.43358		
19	mp-11881	VSi3		0.048531	-0.5534	[symmrec] [G_Ruuss	5.325641	tetragona	211.3785		
20	mp-11130	VSi2		0.113041	-0.48385	[symmrec] [G_Ruuss	4.640042	hexagona	114.9976		
21	mp-976	VSi3		0.005067	-0.5448	[symmrec] [G_Ruuss	5.139187	orthorhor	288.2311		
22	mp-58867	VSi3		0.003837	-0.5448	[symmrec] [G_Ruuss	5.179232	tetragona	209.2726		
23	mp-10711	VSi2		0.113783	-0.48386	[symmrec] [G_Ruuss	4.640036	hexagona	114.9779		
24	mp-2887	VSi3		0.83252	-0.4646	[symmrec] [G_Ruuss	5.778142	cubic	103.3809		
25	mp-57048	VSi3		0.24493	-0.53178	[symmrec] [G_Ruuss	5.386729	hexagona	212.9343		
26	mp-7676	CrSi		0.001328	-0.38854	[symmrec] [G_Ruuss	5.466415	cubic	97.30591		
27	mp-206	CrSi3		0.260895	-0.30779	[symmrec] [G_Ruuss	4.048002	tetragona	189.0274		
28	mp-729	CrSi		0.000501	-0.34144	[symmrec] [G_Ruuss	6.623101	cubic	92.37384		
29	mp-1222	CrSi2		2.35406	-0.36057	[symmrec] [G_Ruuss	5.020765	hexagona	107.3217		
30	mp-8817	CrSi2		3.7646	-0.17553	[symmrec] [G_Ruuss	5.015723	tetragona	35.01053		
31	mp-11139	CrSi2		1.43846	-0.36058	[symmrec] [G_Ruuss	5.021471	hexagona	107.3686		
32	mp-36796	Mn11Si15		0.007618	-0.42792	[symmrec] [G_Ruuss	5.253111	tetragona	1438.842		
33	mp-69865	MnSi2		0.045113	-0.19598	[symmrec] [G_Ruuss	6.770096	tetragona	649.2174		
34	mp-762	Mn15Si18		0.912801	-0.42051	[symmrec] [G_Ruuss	5.348504	tetragona	981.5052		
35	mp-11284	MnSi2		3.896796	-0.18682	[symmrec] [G_Ruuss	6.594652	tetragona	666.4911		

Fonte: Autoria própria

Ao longo do processo algumas transformações e novas extrações foram necessárias. A primeira extração via API permitiu obter muitos dados condensados na forma de dicionários dentro das colunas *spacefroup* e *elasticity* que precisaram ser alocados em novas colunas para facilitar a visualização originando a tabela da Figura 17.

Figura 17 – Aba referente ao *DataFrame* transformado, com os valores das colunas *spacegroup* e *elasticity* explodidos em mais colunas

		material	ligty	form	magnetic	energy	density	total	xyztell	solventgroup	solvent	group	G_Reuss	G_VRH	G_Voigt	K_Reuss	K_VRH	K_Voigt	Isr	anisotropia	anisotropia	rel	Method	warnings	C11	C12	C13	C14	C15	C16	C22	C23	C24	C25	C26	C27	C28	C29	C30	C31	C32	C33	C34	C35	C36	C37	C38	C39	C40	C41	C42	C43	C44	C45	C46	C47	C48	C49	C50	C51	C52	C53	C54	C55	C56	C57	C58	C59	C60	C61	C62	C63	C64	C65	C66	C67	C68	C69	C70	C71	C72	C73	C74	C75	C76	C77	C78	C79	C80	C81	C82	C83	C84	C85	C86	C87	C88	C89	C90	C91	C92	C93	C94	C95	C96	C97	C98	C99	C100	C101	C102	C103	C104	C105	C106	C107	C108	C109	C110	C111	C112	C113	C114	C115	C116	C117	C118	C119	C120	C121	C122	C123	C124	C125	C126	C127	C128	C129	C130	C131	C132	C133	C134	C135	C136	C137	C138	C139	C140	C141	C142	C143	C144	C145	C146	C147	C148	C149	C150	C151	C152	C153	C154	C155	C156	C157	C158	C159	C160	C161	C162	C163	C164	C165	C166	C167	C168	C169	C170	C171	C172	C173	C174	C175	C176	C177	C178	C179	C180	C181	C182	C183	C184	C185	C186	C187	C188	C189	C190	C191	C192	C193	C194	C195	C196	C197	C198	C199	C200	C201	C202	C203	C204	C205	C206	C207	C208	C209	C210	C211	C212	C213	C214	C215	C216	C217	C218	C219	C220	C221	C222	C223	C224	C225	C226	C227	C228	C229	C230	C231	C232	C233	C234	C235	C236	C237	C238	C239	C240	C241	C242	C243	C244	C245	C246	C247	C248	C249	C250	C251	C252	C253	C254	C255	C256	C257	C258	C259	C260	C261	C262	C263	C264	C265	C266	C267	C268	C269	C270	C271	C272	C273	C274	C275	C276	C277	C278	C279	C280	C281	C282	C283	C284	C285	C286	C287	C288	C289	C290	C291	C292	C293	C294	C295	C296	C297	C298	C299	C300	C301	C302	C303	C304	C305	C306	C307	C308	C309	C310	C311	C312	C313	C314	C315	C316	C317	C318	C319	C320	C321	C322	C323	C324	C325	C326	C327	C328	C329	C330	C331	C332	C333	C334	C335	C336	C337	C338	C339	C340	C341	C342	C343	C344	C345	C346	C347	C348	C349	C350	C351	C352	C353	C354	C355	C356	C357	C358	C359	C360	C361	C362	C363	C364	C365	C366	C367	C368	C369	C370	C371	C372	C373	C374	C375	C376	C377	C378	C379	C380	C381	C382	C383	C384	C385	C386	C387	C388	C389	C390	C391	C392	C393	C394	C395	C396	C397	C398	C399	C400	C401	C402	C403	C404	C405	C406	C407	C408	C409	C410	C411	C412	C413	C414	C415	C416	C417	C418	C419	C420	C421	C422	C423	C424	C425	C426	C427	C428	C429	C430	C431	C432	C433	C434	C435	C436	C437	C438	C439	C440	C441	C442	C443	C444	C445	C446	C447	C448	C449	C450	C451	C452	C453	C454	C455	C456	C457	C458	C459	C460	C461	C462	C463	C464	C465	C466	C467	C468	C469	C470	C471	C472	C473	C474	C475	C476	C477	C478	C479	C480	C481	C482	C483	C484	C485	C486	C487	C488	C489	C490	C491	C492	C493	C494	C495	C496	C497	C498	C499	C500	C501	C502	C503	C504	C505	C506	C507	C508	C509	C510	C511	C512	C513	C514	C515	C516	C517	C518	C519	C520	C521	C522	C523	C524	C525	C526	C527	C528	C529	C530	C531	C532	C533	C534	C535	C536	C537	C538	C539	C540	C541	C542	C543	C544	C545	C546	C547	C548	C549	C550	C551	C552	C553	C554	C555	C556	C557	C558	C559	C560	C561	C562	C563	C564	C565	C566	C567	C568	C569	C570	C571	C572	C573	C574	C575	C576	C577	C578	C579	C580	C581	C582	C583	C584	C585	C586	C587	C588	C589	C590	C591	C592	C593	C594	C595	C596	C597	C598	C599	C600	C601	C602	C603	C604	C605	C606	C607	C608	C609	C610	C611	C612	C613	C614	C615	C616	C617	C618	C619	C620	C621	C622	C623	C624	C625	C626	C627	C628	C629	C630	C631	C632	C633	C634	C635	C636	C637	C638	C639	C640	C641	C642	C643	C644	C645	C646	C647	C648	C649	C650	C651	C652	C653	C654	C655	C656	C657	C658	C659	C660	C661	C662	C663	C664	C665	C666	C667	C668	C669	C670	C671	C672	C673	C674	C675	C676	C677	C678	C679	C680	C681	C682	C683	C684	C685	C686	C687	C688	C689	C690	C691	C692	C693	C694	C695	C696	C697	C698	C699	C700	C701	C702	C703	C704	C705	C706	C707	C708	C709	C710	C711	C712	C713	C714	C715	C716	C717	C718	C719	C720	C721	C722	C723	C724	C725	C726	C727	C728	C729	C730	C731	C732	C733	C734	C735	C736	C737	C738	C739	C740	C741	C742	C743	C744	C745	C746	C747	C748	C749	C750	C751	C752	C753	C754	C755	C756	C757	C758	C759	C760	C761	C762	C763	C764	C765	C766	C767	C768	C769	C770	C771	C772	C773	C774	C775	C776	C777	C778	C779	C780	C781	C782	C783	C784	C785	C786	C787	C788	C789	C790	C791	C792	C793	C794	C795	C796	C797	C798	C799	C800	C801	C802	C803	C804	C805	C806	C807	C808	C809	C810	C811	C812	C813	C814	C815	C816	C817	C818	C819	C820	C821	C822	C823	C824	C825	C826	C827	C828	C829	C830	C831	C832	C833	C834	C835	C836	C837	C838	C839	C840	C841	C842	C843	C844	C845	C846	C847	C848	C849	C850	C851	C852	C853	C854	C855	C856	C857	C858	C859	C860	C861	C862	C863	C864	C865	C866	C867	C868	C869	C870	C871	C872	C873	C874	C875	C876	C877	C878	C879	C880	C881	C882	C883	C884	C885	C886	C887	C888	C889	C890	C891	C892	C893	C894	C895	C896	C897	C898	C899	C900	C901	C902	C903	C904	C905	C906	C907	C908	C909	C910	C911	C912	C913	C914	C915	C916	C917	C918	C919	C920	C921	C922	C923	C924	C925	C926	C927	C928	C929	C930	C931	C932	C933	C934	C935	C936	C937	C938	C939	C940	C941	C942	C943	C944	C945	C946	C947	C948	C949	C950	C951	C952	C953	C954	C955	C956	C957	C958	C959	C960	C961	C962	C963	C964	C965	C966	C967	C968	C969	C970	C971	C972	C973	C974	C975	C976	C977	C978	C979	C980	C981	C982	C983	C984	C985	C986	C987	C988	C989	C990	C991	C992	C993	C994	C995	C996	C997	C998	C999	C1000	C1001	C1002	C1003	C1004	C1005	C1006	C1007	C1008	C1009	C1010	C1011	C1012	C1013	C1014	C1015	C1016	C1017	C1018	C1019	C1020	C1021	C1022	C1023	C1024	C1025	C1026	C1027	C1028	C1029	C1030	C1031	C1032	C1033	C1034	C1035	C1036	C1037	C1038	C1039	C1040	C1041	C1042	C1043	C1044	C1045	C1046	C1047	C1048	C1049	C1050	C1051	C1052	C1053	C1054	C1055	C1056	C1057	C1058	C1059	C1060	C1061	C1062	C1063	C1064	C1065	C1066	C1067	C1068	C1069	C1070	C1071	C1072	C1073	C1074	C1075	C1076	C1077	C1078	C1079	C1080	C1081	C1082	C1083	C1084	C1085	C1086	C1087	C1088	C1089	C1090	C1091	C1092	C1093	C1094	C1095	C1096	C1097	C1098	C1099	C1100	C1101	C1102	C1103	C1104	C1105	C1106	C1107	C1108	C1109	C1110	C1111	C1112	C1113	C1114	C1115	C1116	C1117	C1118	C1119	C1120	C1121	C1122	C1123	C1124	C1125	C1126	C1127	C1128	C1129	C1130	C1131	C1132	C1133	C1134	C1135	C1136	C1137	C1138	C1139	C1140	C1141	C1142	C1143	C1144	C1145	C1146	C1147	C1148	C1149	C1150	C1151	C1152	C1153	C1154	C1155	C1156	C1157	C1158	C1159	C1160	C1161	C1162	C1163	C1164	C1165	C1166	C1167	C1168	C1169	C1170	C1171	C1172	C1173	C1174	C1175	C1176	C1177	C1178	C1179	C1180	C1181	C1182	C1183	C1184	C1185	C1186	C1187	C1188	C1189	C1190	C1191	C1192	C1193	C1194	C1195	C1196	C1197	C1198	C1199	C1200	C1201	C1202	C1203	C1204	C1205	C1206	C1207	C1208	C1209	C1210	C1211	C1212	C1213	C1214	C1215	C1216	C1217	C1218	C1219	C1220	C1221	C1222	C1223	C1224	C1225	C1226	C1227	C1228	C1229	C1230	C1231	C1232	C1233	C1234	C1235	C1236	C1237	C1238	C1239	C1240	C1241	C1242	C1243	C1244	C1245	C1246	C1247	C1248	C1249	C1250	C1251	C1252	C1253	C1254	C1255	C1256	C1257	C1258	C1259	C1260	C1261	C1262	C1263	C1264	C1265	C1266	C1267	C1268	C1269	C1270	C1271	C1272	C1273	C1274	C1275	C1276	C1277	C1278	C1279	C1280	C1281	C1282	C1283	C1284	C1285	C1286	C1287	C1288	C1289	C1290	C1291	C1292	C1293	C1294	C1295	C1296	C1297	C1298	C1299	C1300	C1301	C1302	C1303	C1304	C1305	C1306	C1307	C1308	C1309	C1310	C1311	C1312	C1313	C1314	C1315	C1316	C1317	C1318	C1319	C1320	C1321	C1322	C1323	C1324	C1325	C1326	C1327	C1328	C1329	C1330	C1331	C1332	C1333	C1334	C1335	C1336	C1337	C1338	C1339	C1340	C1341	C1342	C1343	C1344	C1345	C1346	C1347	C1348	C1349	C1350	C1351	C1352	C1353	C1354	C1355	C1356	C1357	C1358	C1359	C1360	C1361	C1362	C1363	C1364	C1365	C1366	C1367	C1368	C1369	C1370	C1371	C1372	C1373	C1374	C1375	C1376	C1377	C1378	C1379	C1380	C1381	C1382	C1383	C1384	C1385	C1386	C1387	C1388	C1389	C1390	C1391	C1392	C1393	C1394	C1395	C1396	C1397	C1398	C1399	C1400	C1401	C1402	C1403	C1404	C1405	C1406	C1407	C1408	C1409	C1410	C1411	C1412	C1413	C1414	C1415	C1416	C1417	C1418	C1419	C1420	C1421	C1422	C1423	C1424	C1425	C1426	C1427	C1428	C1429	C1430	C1431	C1432	C1433	C1434	C1435	C1436	C1437	C1438	C1439	C1440	C1441	C1442	C1443	C1444	C1445	C1446	C1447	C1448	C1449	C1450	C1451	C1452	C1453	C1454	C1455	C1456	C1457	C1458	C1459	C1460	C1461
--	--	----------	-------	------	----------	--------	---------	-------	---------	--------------	---------	-------	---------	-------	---------	---------	-------	---------	-----	-------------	-------------	-----	--------	----------	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------	-------

Figura 19 – Aba referente ao *DataFrame* final com as colunas de Módulo de Young e Coeficiente de Poisson também calculados

A	B	C	D	E	F	G	H	I	J	K	L	M	N	O	P	Q	R	S	T	U	V	W	X	Y	Z	AA	AB
0	mp-2022	ScSi3	0.00123	-0.7679	3.22026	heavagona	325.2925	193	47/mm	72	72	72	88	89	90	0.08	0.06	0.18	OFT	Stable	170.122838	6.18412929	207.8322	50.8438	25.34572		
1	mp-2841	ScSi2	0.004605	-0.71316	3.105633	heavagona	30.7994	191	6/mm	184	-83	18	100	103	107	-5.41	-5.41	1.05	OFT	Stable	-140.448927	1.050884956	133.2547	166.1545	67.86708		
2	mp-9969	ScSi	0.003176	-0.8376	3.136116	orthorhombic	72.71218	63	mm	66	70	74	101	101	101	0.64	0.64	0.22	OFT	Stable	170.5898123	6.21849666	172.0125	43.7619	76.30263		
3	mp-11902	ScSi3	1.105765	-0.29031	3.091662	heavagona	107.8137	193	6/mm	69.09										ML	ScSi3	120.6445695	6.22667111				
4	mp-12090	ScSi54	0.017014	-0.76337	3.269252	orthorhombic	684.9307	62	mm	59.2										ML	ScSi53 + ScSi	145.5834343	6.229589817				
5	mp-10097	ScSi	1.000015	0.492302	2.060401	cubic	58.88484	216	-43m	-31	-31	-31	28	28	28	0.04	0.04	1.30	OFT	ScSi	-147.3962264	1.377238891	-8.52963	46.91112	46.91112		
6	mp-7093	TiSi	1.588105	-0.77003	4.243838	orthorhombic	124.6351	62	mm	95	99	102	145	146	146	0.37	0.37	0.37	OFT	Stable	142.2432051	6.22468887	372.8433	68.8951	135.7028		
7	mp-98042	TiSi3	0.000049	-0.69641	4.355383	tetragonal	523.6617	86	4/m											ML	TiSi3 + Ti	186.7636987	6.255479892				
8	mp-99898	TiSi3	1.702169	-0.10017	4.585219	cubic	62.17634	225	m-3m	49	55	60	144	144	144	1.09	1.09	0.33	OFT	TiSi3 + Ti	146.3650301	6.330295483	186.3849	123.1216	123.1216		
9	mp-2382	TiSi2	1.36105	-0.55519	4.084343	orthorhombic	65.07344	70	mm	107	111	115	141	143	144	0.4	0.4	0.19	OFT	TiSi2	364.15	6.331696687	307.4443	93.2138	24.8087		
10	mp-50532	TiSi54	0.000116	-0.71910	4.254733	tetragonal	549.0103	92	422	94	95	95	142	142	142	0.06	0.06	0.23	OFT	Stable	233.0326296	6.22648724	272.0051	85.88027	69.95072		
11	mp-97999	TiSi2	3.46108	-0.38321	4.066414	orthorhombic	42.48725	71	mm	98	104	111	137	138	138	0.67	0.67	0.2	OFT	TiSi2	249.3190734	6.198848189	262.5261	97.73991	70.3789	-5.350	
12	mp-10060	TiSi3	0.000617	0.450021	3.545051	cubic	37.9888	216	-43m	-27	7	12	79	79	79	-7.29	-7.29	0.55	OFT	TiSi3 + Ti	-12.61939623	6.549523882	64.40968	77.47131	77.47131		
13	mp-22558	TiSi	0.001757	-0.52929	4.310431	orthorhombic	25.29372	65	mm	14	40	66	127	132	136	19.15	19.15	0.36	OFT	TiSi	108.9608257	6.362385121	208.4089	96.31999	115.0378	-0.426	
14	mp-11879	TiSi3	0.002449	-0.46178	4.570181	heavagona	124.7624	194	6/mm											ML	TiSi3 + Ti	195.8108295	6.258380523				
15	mp-10653	TiSi	0.010951	-0.5389	4.294414	orthorhombic	25.36887	38	mm	83.53										ML	TiSi	206.640614	6.24892291				
16	mp-2308	TiSi53	0.019302	-0.7103	4.347039	heavagona	247.2194	193	6/mm	94	94	95	138	139	140	0.1	0.1	0.22	OFT	Stable	230.1253446	6.23487045	280.4759	110.4105	52.61451		
17	mp-10779	TiSi2	3.53105	-0.56282	4.027205	orthorhombic	85.79819	63	mm	84.06										ML	Stable	209.2563905	6.244884728				
18	mp-57121	VSi3	0.002943	0.63447	5.039707	cubic	25.63138	225	m-3m	-134	40	13	132	132	132	-5.5	-5.5	0.77	OFT	VSi3	-312.142871	6.767073483	386.3347	55.2565	55.2565		
19	mp-11881	VSi3	0.048333	-0.5514	5.325643	tetragonal	211.3785	140	4/mm	98.83										ML	VSi3	344.613823	6.263108965				
20	mp-11390	VSi2	0.111043	-0.48585	4.640042	heavagona	114.9976	181	522	146	147	147	174	175	175	0.05	0.05	0.17	OFT	VSi2	344.53125	6.173875	365.5127	57.91284	73.64885		
21	mp-978	VSi53	0.008567	-0.5438	5.119912	orthorhombic	281.2111	72	mm	118	119	121	182	183	183	0.1	0.1	0.23	OFT	VSi2 + VSi3	393.4020946	6.232764811	338.5171	130.2759	89.87992	-8.28	
22	mp-56867	VSi53	0.000837	-0.5848	5.179232	tetragonal	209.2726	140	4/mm	118	120	122	193	194	194	0.17	0.17	0.34	OFT	Stable	298.4633385	6.245589744	402.1916	102.2064	95.95688		
23	mp-10711	VSi2	0.111763	-0.48386	4.640038	heavagona	114.9779	180	522	146	147	148	174	174	175	0.05	0.05	0.17	OFT	Stable	344.0980547	6.170403387	365.4908	57.6079	73.66886		
24	mp-2967	VSi3	0.838232	-0.4466	5.779162	cubic	105.8069	225	m-3m	73	74	74	196	196	196	0.11	0.11	0.19	OFT	Stable	197.18429	6.310326384	313.2398	137.0981	137.0981		
25	mp-57048	VSi53	0.28483	-0.53178	5.296929	heavagona	212.9343	193	6/mm	50	57	64	183	184	184	1.43	1.43	0.36	OFT	VSi53	154.9590739	6.359605911	281.9323	206.6623	75.11964		
26	mp-7378	CrSi	0.001328	-0.28854	5.466413	cubic	97.30591	198	23	116	116	116	187	187	187	0	0	0.34	OFT	CrSi3 + CrSi2	288.3722304	6.242983752	346.1975	107.7962	106.9813		
27	mp-7504	CrSi53	0.369955	-0.30779	6.048002	tetragonal	189.2274	140	4/mm	112	113	114	223	224	224	0.87	0.87	0.25	OFT	CrSi3 + CrSi2	333.0782629	6.250177913	431.0551	146.4581	113.1943		
28	mp-729	CrSi3	0.000051	-0.34114	6.621031	cubic	92.77884	223	m-3m	153	154	155	249	249	249	0.06	0.06	0.34	OFT	Stable	383.0340662	6.243618202	482.3023	131.5983	131.5983		
29	mp-1222	CrSi2	2.36106	-0.36057	5.007093	heavagona	107.3237	180	522	156	156	157	195	196	196	0.02	0.02	0.18	OFT	CrSi2	369.8709677	6.185483871	402.7472	65.87513	104.5905		
30	mp-8937	CrSi2	3.76106	-0.17353	5.015722	heavagona	25.83053	189	4/mm	169	172	175	294	295	295	0.18	0.18	0.18	OFT	Stable	298.7562273	6.150589978	299.5127	111.6031	95.11826		
31	mp-11193	CrSi2	1.649106	-0.36026	5.021471	heavagona	107.8088	181	522	134	134	135	181	181	181	0.02	0.02	0.17	OFT	CrSi2	359.8225251	6.168579627	386.798	45.1849	91.1834		
32	mp-56796	Mn11Si19	0.007018	-0.42792	5.253111	tetragonal	1438.842	118	-42m											ML	Mn4Si7 + MnSi	229.599533	6.261301779				
33	mp-80865	MnSi53	0.045113	-0.15098	6.770096	tetragonal	945.2174	92	422	84.63										ML	MnSi3 + MnSi	217.5120448	6.267506463				
34	mp-752	Mn15Si26	0.362051	-0.43091	5.248504	tetragonal	983.5052	122	-42m	90.87										ML	Mn4Si7 + MnSi	229.5504643	6.261302086				
35	mp-11984	MnSi52	3.898796	-0.18682	6.594621	tetragonal	666.4911	92	422	81.94										ML	MnSi3 + MnSi	210.6881371	6.285624386				
36	mp-11313	AlSi3	8.818327	-0.10201	6.079222	heavagona	114.9976	181	522	146	147	147	174	175	175	0.05	0.05	0.17	OFT	Stable	344.53125	6.173875	365.5127	57.91284	73.64885		

Fonte: Autoria própria

Finalmente após essa última aba ser gerada o arquivo Excel com todas as abas foi salvo finalizando a fase de extração, tratamento e armazenamento dos dados em uma base de dados local. Dessa maneira ao fim da execução do programa de extração de dados, um Excel com todos os dados coletados e tratados foi gerado, permitindo guardar essas informações para futuras análises ou modelagens feitas a partir do próprio computador, sem ter que gastar tempo requisitando e coletando tais informações novamente.

A geração das bases de dados poderia ser expandida para mais compostos binários, o trabalho focou em combinar alumínio, boro e silício com os trinta metais de transição listados, no entanto, dado um elemento químico qualquer pelo usuário e uma lista de combinação qualquer, toda combinação desejada de composto binário poderia ser extraída. Portanto, com leves ajustes no código o usuário pode alterar a lista de elementos químicos permitidos e inserir outros elementos além do Al, B e Si para combinar com a lista de metais de transição. Além disso, a lista de combinações também pode ser alterada para conter quaisquer materiais que se desejar combinar. Assim, o código com pequenos ajustes permite obter a base de dados local das propriedades elásticas retiradas do sistema de qualquer combinação binária desejada.

4.3.2 Geração de gráficos

A geração dos gráficos se deu por meio do segundo programa, feito exclusivamente para analisar as bases de dados geradas. Como dito anteriormente, essa decisão permitiu que o programa pudesse gerar visualizações de múltiplas bases de dados locais sem precisar extraí-las no mesmo instante. Permitindo que as visualizações fossem feitas após a extração de vários compostos.

Para iniciar a geração das visualizações o usuário deve inserir na interface inicial do programa o elemento que ele irá analisar, escolhendo um dentre os elementos químicos disponíveis, como disposto na Figura 20.

Figura 20 – Interface inicial do programa gerador de visualizações aguardando o elemento químico desejado para análise

```
=====
INSTRUÇÕES
=====
Seja bem-vindo ao programa gerador de visualizações das bases de dados dos compostos binários metálicos!
As seguintes propriedades serão analisadas da sua tabela: formation_energy_per_atom, E_Young, poisson_ratio, K_VRH, G_VRH
=====
DEFININDO O ELEMENTO ANALISADO
=====
Para prosseguir basta escolher o elemento químico desejado.
Qual o elemento que será analisado [Al, B, Si]? 
```

Fonte: Autoria própria

No entanto, a geração dos gráficos se baseia em três listas: propriedades, títulos e legendas, para criar os gráficos personalizados para cada propriedade. Se por algum motivo, uma dessas três listas possuir um comprimento diferente dos demais uma mensagem de erro aparece informando que existe algum dado excedente ou faltante como na Figura 21.

Figura 21 – Fim da execução do programa gerado por listas de tamanho diferentes

```
=====
INSTRUÇÕES
=====
Seja bem-vindo ao programa gerador de visualizações das bases de dados dos compostos binários metálicos!
As seguintes propriedades serão analisadas da sua tabela: formation_energy_per_atom, E_Young, poisson_ratio, K_VRH
=====
DEFININDO O ELEMENTO ANALISADO
=====
Para prosseguir basta escolher o elemento químico desejado.
Qual o elemento que será analisado [Al, B, Si]? Al

O comprimento das listas de propriedades, títulos e legenda não é o mesmo! Para que o programa funcione é preciso que ambas as
listas possuam o mesmo número de itens. Por favor revise as listas e adicione os itens faltantes ou exclua os excedentes.
A seguir estão o número de itens por lista:
Lista de propriedades: 4
Lista de títulos: 5
Lista de legendas: 5

An exception has occurred, use %tb to see the full traceback.

SystemExit
```

Fonte: Autoria própria

Após inserir o elemento químico desejado o programa filtra a base de dados e gera 5 novos *DataFrames* para cada propriedade da lista, um para cada uma das proporções definidas 25%, 33%, 50%, 66% e 75%. No exemplo da Figura 20, 25 *DataFrames* foram gerados durante a execução. Cada *DataFrame* possui 2 colunas, uma para a fórmula química do composto analisado e a outra para o valor da propriedade analisada. A

Figura 22 mostra o primeiro *DataFrame* “impresso” na tela, para as energias de formação dos compostos binários metálicos com 25% de Al. Assim como este os demais 24

DataFrames também foram gerados nesta etapa (APÊNDICE H) e serviram como base para a geração de seus respectivos gráficos.

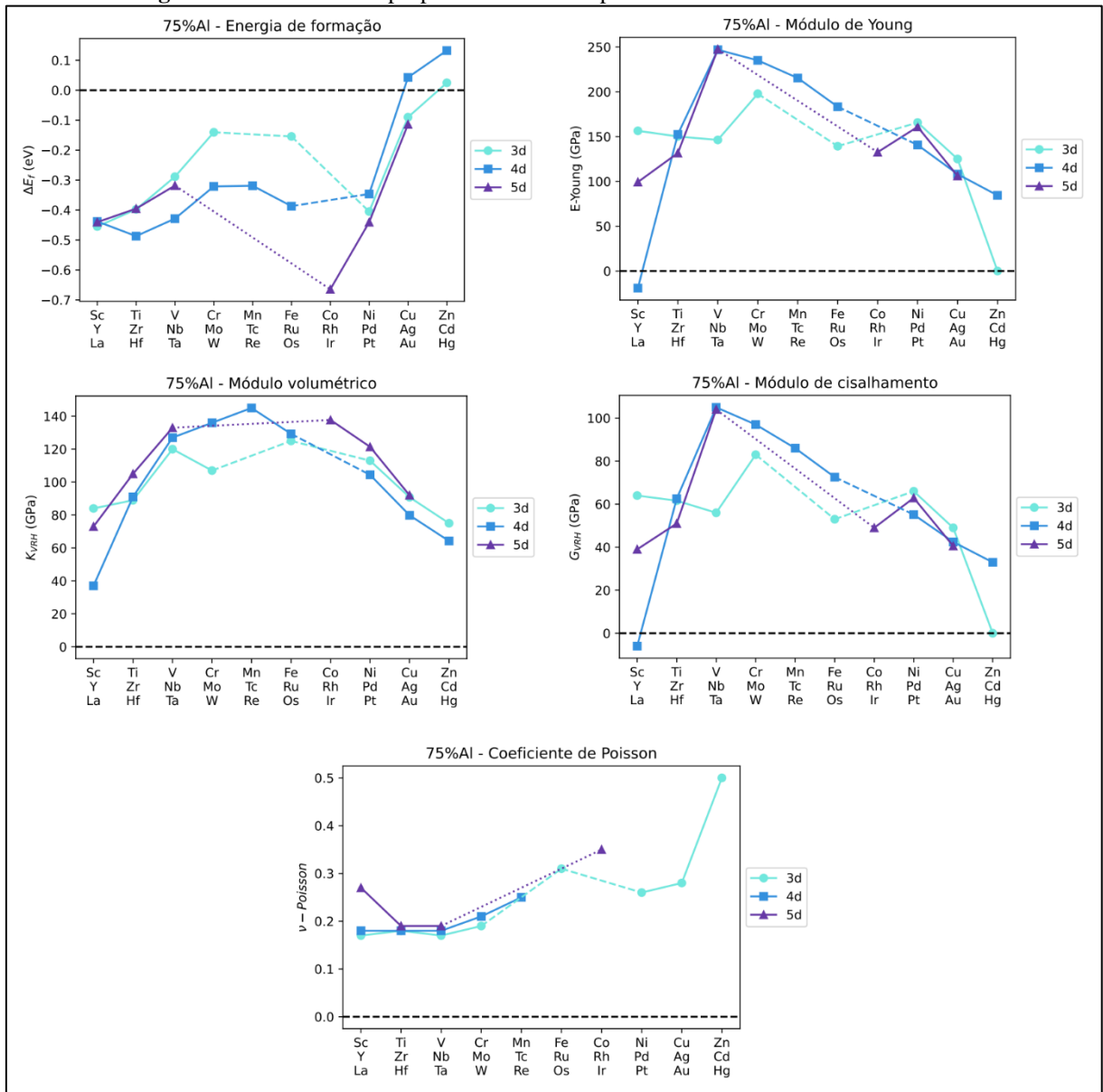
Figura 22 – Primeiro *DataFrame* “impresso” na tela com as informações de energia de formação para os compostos binários de 25% de alumínio.

DEFININDO O ELEMENTO ANALISADO		
Qual o elemento que será analisado [Al, B, Si]? Al		
Foram encontrados 21 compostos.		
Elementos faltantes no gráfico: 25%Al		
4º elemento da 1ª linha		
10º elemento da 1ª linha		
6º elemento da 2ª linha		
3º elemento da 3ª linha		
4º elemento da 3ª linha		
5º elemento da 3ª linha		
6º elemento da 3ª linha		
7º elemento da 3ª linha		
10º elemento da 3ª linha		
Total: 9		
pretty_formula	formation_energy_per_atom	
235	AlP13	-0.692685
169	AlPd3	-0.612381
155	AlRh3	-0.491680
76	AlNi3	-0.433437
115	Zr3Al	-0.296003
22	Ti3Al	-0.279486
8	Sc3Al	-0.268877
129	AlMo3	-0.241469
197	Hf3Al	-0.221002
183	La3Al	-0.201390
52	AlFe3	-0.199436
244	AlAu3	-0.197910
84	AlCu3	-0.189439
101	Y3Al	-0.185329
127	Nb3Al	-0.173775
60	AlCo3	-0.148929
25	AlV3	-0.135406
144	AlTc3	-0.112514
170	AlAg3	-0.073814
44	Mn3Al	-0.037628
176	AlCd3	0.102806

Fonte: Autoria própria

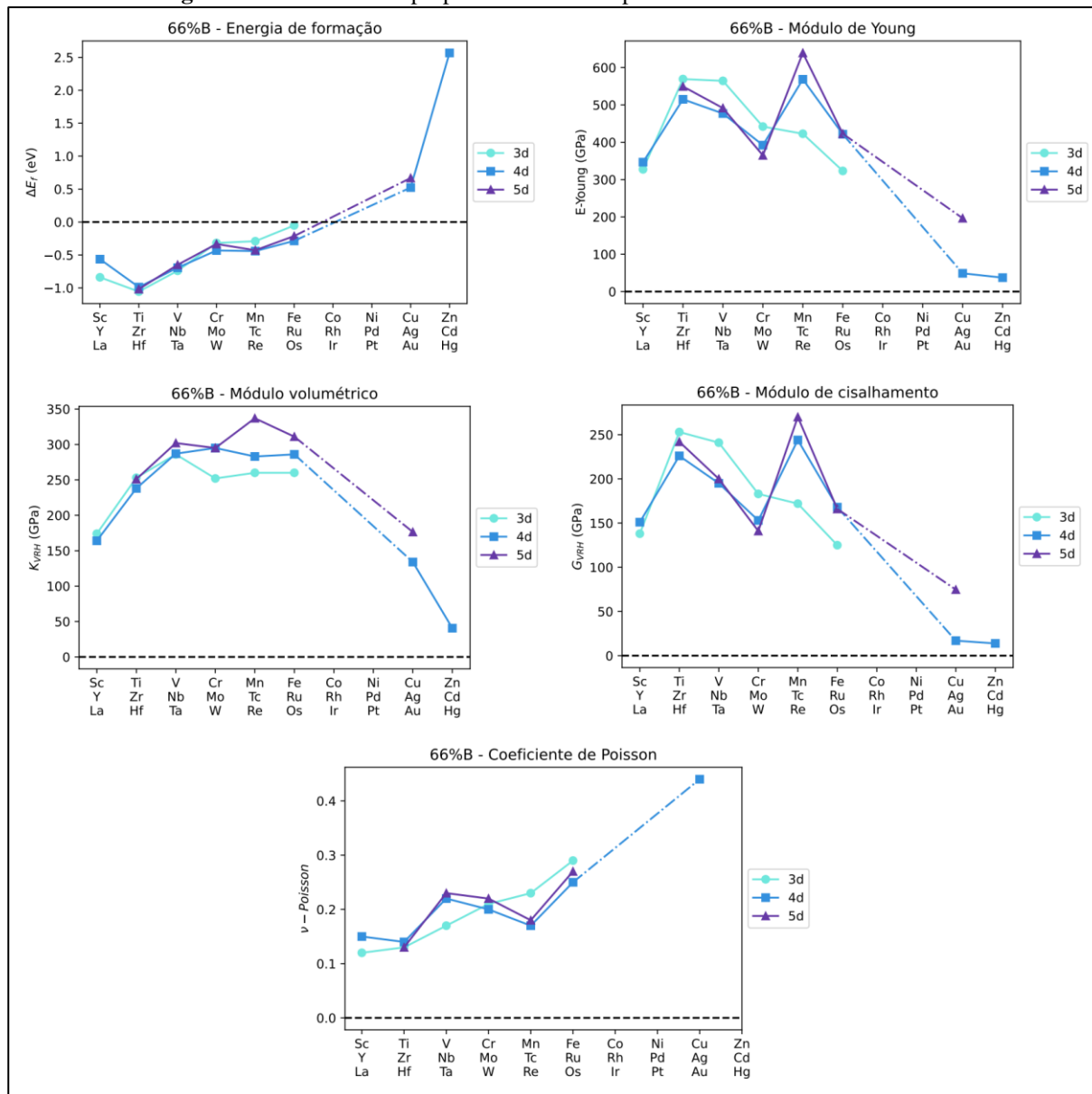
O mesmo processo pode ser feito para o Boro (B) e para o Silício (Si) já que suas bases também podem ser geradas com o programa de extração via API e *Web Scraping*. Assim todos os *DataFrames* e 75 gráficos puderam ser gerados, o (APÊNDICE H) consta todos os *DataFrames* pertencentes ao alumínio, mas para o boro e silício o formato da informação seria o mesmo.

Com os 75 *DataFrames* gerados, seus respectivos 75 gráficos podem ser traçados. As Figuras 24, 25 e 26 contém os gráficos das propriedades das proporções com o maior número de compostos para o alumínio, boro e silício respectivamente. Por fim, o programa salva cada um dos gráficos individualmente como um arquivo PDF, permitindo o armazenamento de tais visualizações no computador. Os gráficos das demais composições dos compostos binários com alumínio, boro e silício podem ser encontrados no (APÊNDICE I).

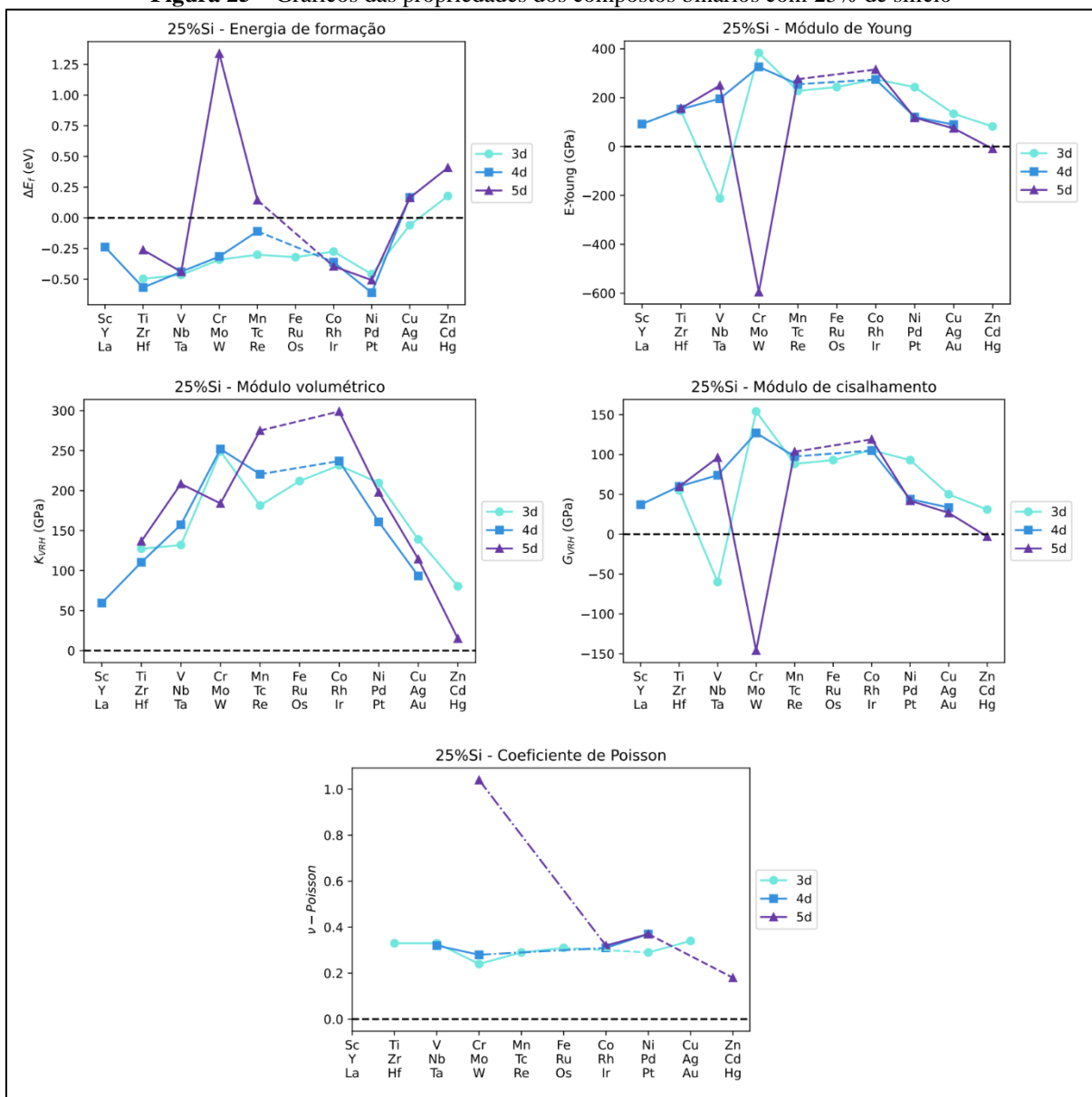
Figura 23 – Gráficos das propriedades dos compostos binários com 75% de alumínio

Fonte: Autoria própria

A partir do conjunto de gráficos é possível notar o comportamento igual entre as curvas do Módulo de Cisalhamento e Módulo de Young, o que faz todo sentido já que E é um múltiplo de G , sendo, portanto, diretamente proporcional àquele.

Figura 24 – Gráficos das propriedades dos compostos binários com 66% de boro

Fonte: Autoria própria

Figura 25 – Gráficos das propriedades dos compostos binários com 25% de silício

Fonte: Autoria própria

Os gráficos para as demais composições dos compostos binários com silício podem ser encontrados no (APÊNDICE I).

Da mesma maneira, a visualização para os demais compostos binários também pode ser obtida, para qualquer elemento desejado, bastando apenas leves ajustes no código e possuir a base de dados local destes compostos no com suas composições químicas e valores a serem analisados.

5 CONCLUSÃO

A partir do programa montado foi possível extrair os dados de todos os compostos binários metálicos com alumínio, boro ou silício presentes na plataforma *Materials Project*. Além disso, com esses dados extraídos o programa permite gerar arquivos Excel com todas as informações, permitindo salvar cada etapa de transformação ou adição de informações novas como uma nova aba da planilha, que por sua vez pode ser utilizada como uma base de dados local. Em seguida, um segundo programa possibilita acessar estas bases locais e gerar a visualização dos dados de suas colunas.

Com algumas pequenas adaptações na parte inicial do código do programa de extração, seria possível expandir a extração de dados para outros compostos binários. Dessa forma, indicando os elementos permitidos e os metais, ou outros elementos químicos, na lista de combinação, seria possível extrair e gerar uma base de dados para quaisquer compostos binários desejados. Dessa maneira, o programa serve como base para a extração de dados de outros compostos binários via API dos compostos binários, além de permitir o *Scraping* dos dados previstos por ML de K_{VRH} e G_{VRH} dos compostos, podendo ser ainda mais aprimorado para se tornar um programa de extração ainda mais completo ou que atenda outras necessidades desejadas, como extrair outras características via API ou *Web Scraping*. A implementação de novas extrações no *Web Scraping* é um pouco mais complexa, mas um programador que possua um Python intermediário já dará conta de inserir as demais informações que deseja extrair utilizando como modelo o código molde já programado.

O segundo programa permite a visualização das informações das colunas da base de dados local para as bases dos compostos binários extraídos de alumínio, boro e silício. Ajustando as listas iniciais no código é possível selecionar o parâmetro desejado que será plotado, além de definir seu título e legenda do eixo Y. Ajustando a função para ser igual à lista de combinação do programa de extração é possível gerar visualizações para as bases de dados locais de quaisquer compostos binários. Podendo, portanto, servir como um código base para novas adaptações que permitirão gerar, com leves ajustes, novas visualizações para outros compostos binários.

Quando comparada velocidade da extração via API com relação à via *Web Scraping*, ficou evidente o quão mais prudente e otimizado é extrair dados diretamente de uma API. Enquanto aproximadamente 9200 dados foram extraídos em média em 30 segundos por uma API, apenas, mas apenas 500 dados foram extraídos em uma média de 12 minutos. Ou seja, a API teve uma

velocidade de extração de dados 441,6 vezes mais veloz para o mesmo computador e internet especificados nos materiais do trabalho. Um motivo para essa diferença está no tempo que o navegador automatizado leva para extrair cada informação, precisando extrair uma a uma, carregando página por página. Além disso o login também precisa ser feito no site o que pode tomar mais alguns segundos da execução total. Com relação a isso é possível concluir que a extração das informações deve ser feita sempre via API e apenas quando necessário a extração via *Web Scraping* deve ser realizada.

Por fim, a linguagem Python se mostrou muito versátil e útil para trabalhar com dados, tanto para a parte de extração, transformação quanto visualização. Provando-se bastante poderosa ao sempre ter uma biblioteca que suprisse a necessidade durante o desenvolvimento. Com a biblioteca Pymatgen foi extremamente fácil extrair os dados de forma rápida e prática; graças a Pandas e NumPy a transformação dos dicionários em *DataFrames* bem definidos e organizados foi possível; o Selenium possibilitou o *Web Scraping* de forma completa de todos os dados desejados da maneira mais ágil possível; a Matplotlib permitiu a criação de gráficos totalmente estilizados que suprissem exatamente as necessidades de visualização do trabalho e, não menos importante, a flexibilidade da sintaxe e facilidade para o encadeamento de componentes lógicos possibilitou a programação de dois códigos relativamente pequenos capazes de gerar bases de dados e visualizações personalizadas, mostrando mais uma vez o quão bom o Python pode ser para trabalhar com dados.

O link do código ainda está sendo melhorado e pode ser acompanhado e obtido no repositório do *Github* disponível na introdução.

REFERÊNCIAS

- ANACONDA. Miniconda, 2017. Disponível em: <<https://docs.conda.io/en/latest/miniconda.html>>. Acesso em: 20 nov. 2021.
- BEWLAY, B. P. et al. TiAl alloys in commercial aircraft engines. **Materials at High Temperatures**, 33, 30 jun. 2016. 549-559. Disponível em: <<https://doi.org/10.1080/09603409.2016.1183068>>.
- CALLISTER, W. D.; RETHWISCH, D. G. **Ciência e engenharia de materiais**. 9^a. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2016.
- CHACON, V. Aprenda A Utilizar O Selenium Para Web Scraping. **Lets Code**, 2021. Disponível em: <<https://www.letscode.com.br/blog/aprenda-a-utilizar-o-selenium-para-web-scraping>>. Acesso em: 15 nov. 2021.
- CHROMEDRIVER. ChromeDriver. **ChromeDriver**, 2021. Disponível em: <<https://chromedriver.chromium.org/home>>. Acesso em: 20 nov. 2021.
- DEY, G. K. Physical metallurgy of nickel aluminides. In: SADHANA **Sādhana**. [S.l.]: Indian Academy of Sciences, v. 46, 2021. Cap. 28, p. 247–262.
- FIA. Data Mining: O que é, Para que serve e Tipos de técnicas. **Fundação Instituição de Administração**, 2020. Disponível em: <<https://fia.com.br/blog/data-mining/>>. Acesso em: 25 nov. 2021.
- GUNDECHA, U. **Learning Selenium Testing Tools with Python**. Birmingham: Packt Publishing, 2014.
- HARRISON, W. A. **Electronic structure and the properties of solids**. Dover. ed. Nova Iorque: Dover Publications, 1989.
- HOHENBERG, P. C.; KOHN, W.; SHAM, L. J. The beginnings and some thoughts. **Advances in Quantum Chemistry**, 1990. 7–26.
- IDRIS, I. **NumPy Beginner's Guide**. 2^a. ed. Birmingham: Packt Publishing, 2013.
- JAIN, A. et al. A high-throughput infrastructure for density functional theory calculations. **Computational Materials Science**, jun. 2011. 2295-2534.
- JAIN, A. et al. Formation enthalpies by mixing GGA and GGA+U calculations. **Phys. Rev. B**, jul. 2011. 045115.
- JAIN, A. et al. The Materials Project: A materials genome approach to accelerating materials innovation. **APL Materials**, 2013. 011002.
- JONG, M. et al. Charting the complete elastic properties of inorganic crystalline compounds. **Scientific Data**, 17 mar. 2015.
- KUBE, C. M. Elastic anisotropy of crystals. **AIP Advances**, 13 set. 2016. Disponível em: <<https://doi.org/10.1063/1.4962996>>.

LANDIS, G. A. **Refino de Materiais para Produção de Matriz Solar na Lua**. NASA. Cleveland, p. 25. 2006.

LANE, K. Intro to APIs: What Is an API? **Postman**, 2020. Disponível em: <<https://blog.postman.com/intro-to-apis-what-is-an-api/>>. Acesso em: 11 17 2021.

LUNDH, F. **Python Standard Library**. [S.l.]: O'Reilly, 2001.

MAVKO, G.; MUKERJI, T.; DVORKIN, J. **The Rock Physics Handbook: Tools for Seismic Analysis of Porous Media**. 2. ed. Nova Iorque: Cambridge University Press, 2009.

MCKINNEY, W. **Pandas: powerful Python data analysis**. [S.l.]: [s.n.], v. Release 1.3.4, 2021.

MITCHELL, R. **Web Scraping with Python**. 2^a. ed. Sebastopol: O'Reilly Media, 2018.

MORGAN, P. **Data Analysis from Scratch with Python**. [S.l.]: AI Sciences LLC, 2018.

MOUHAT, F.; COUDERT, F. X. Necessary and Sufficient Elastic Stability Conditions in Various Crystal Systems. **Physical Review B**, Paris, 05 dez. 2014.

NYE, J. F. **Physical properties of crystals: their representation by tensors and matrices**. [S.l.]: Oxford university press, 1985.

ONG, S. P. et al. Python Materials Genomics (pymatgen): A robust, open-source python library for materials analysis. **Computational Materials Science**, 2013. 314-319. Disponível em: <<https://pymatgen.org>>. Acesso em: 02 out. 2021.

ONG, S. P. et al. The Materials Application Programming Interface (API): A. **Computational Materials Science**, 18 out. 2014. 2009-125.

PAVLIC, O. Design of Mg alloys: The effects of Li concentration on the structure. **Journal of Alloys and Compounds**, 2017. 15-25.

POPLAVKO, Y. M. Mechanical properties of solids. In: POPLAVKO, Y. M. **Electronic Materials**. [S.l.]: Elsevier, 2019. Cap. 2, p. 71-93.

PROJECT JUPYTER. Jupyter. **Jupyter**, 2021. Disponível em: <<https://jupyter.org>>. Acesso em: 25 out. 2021.

RANGANATHAN, S. I.; OSTOJA-STARZEWSKI, M. Universal Elastic Anisotropy Index. **Physical Review Letters**, Urbana, 1 ago. 2008. 055504-1 a 4. Disponível em: <<https://link.aps.org/doi/10.1103/PhysRevLett.101.055504>>.

RAPIDAPI. API Credentials – What are API Credentials? **The RapidAPI Blog**, 2021. Acesso em: 16 nov. 2021.

RAYNER-CANHAM, G. **Descriptive inorganic chemistry**. 6. ed. New York: Freeman and Company, 2014.

RELAN, K. **Building REST APIs with Flask**. [S.l.]: Apress, 2019.

SINGH, S. MechElastic: A Python Library for Analysis of mechanical and elastic properties of bulk and 2D materials. **Computer Physics Communications**, 2021. 108068.

SWEIGART, A. **Automate the Boring Stuff with Python**. 1. ed. São Francisco: No Sartch Press, v. 1, 2015.

WANG, L.; LEE, D.; KAN, C.-D. Work conjugate pair of stress and strain in molecular dynamics. **International Journal of Smart and Nano Materials**, 10 out. 2016.

WASEEM, M. Python Frameworks: What Are The Top 5 Frameworks In Python? **edureka**, 2021. Disponível em: <<https://www.edureka.co/blog/python-frameworks/>>. Acesso em: 11 19 2021.

APÊNDICE A - Código de instalação do ambiente virtual e Jupyter Notebook

Figura A-1 Criando o ambiente virtual do programa

```
(base) C:\Users\alexa\Desktop\Faculdade\TCCv2>conda create -n TCC python=3.8
Collecting package metadata (current_repodata.json): done
Solving environment: done
```

Fonte: Autoria própria

Figura A-2 Instalando o pacote conda, com o gerenciador de pacotes *pip* o Python e alguns extras

```
added / updated specs:
- python=3.8

The following packages will be downloaded:
```

package	build	
ca-certificates-2021.10.26	haa95532_2	115 KB
pip-21.2.2	py38haa95532_0	1.9 MB
Total:		2.0 MB

```
The following NEW packages will be INSTALLED:

ca-certificates      pkgs/main/win-64::ca-certificates-2021.10.26-haa95532_2
certifi              pkgs/main/win-64::certifi-2021.10.8-py38haa95532_0
openssl              pkgs/main/win-64::openssl-1.1.1l-h2bbff1b_0
pip                  pkgs/main/win-64::pip-21.2.2-py38haa95532_0
python               pkgs/main/win-64::python-3.8.12-h6244533_0
setuptools           pkgs/main/win-64::setuptools-58.0.4-py38haa95532_0
sqlite               pkgs/main/win-64::sqlite-3.36.0-h2bbff1b_0
vc                   pkgs/main/win-64::vc-14.2-h21ff451_1
vs2015_runtime       pkgs/main/win-64::vs2015_runtime-14.27.29016-h5e58377_2
wheel                pkgs/main/noarch::wheel-0.37.0-pyhd3eb1b0_1
wincertstore         pkgs/main/win-64::wincertstore-0.2-py38haa95532_2

Proceed ([y]/n)? y
```

Fonte: Autoria própria

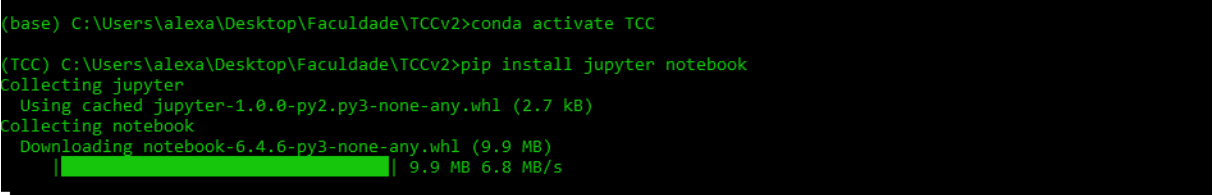
Figura A-3 Ativando o ambiente de trabalho

```
Proceed ([y]/n)? y

Downloading and Extracting Packages
pip-21.2.2 | 1.9 MB | ##### | 100%
ca-certificates-2021 | 115 KB | ##### | 100%
Preparing transaction: done
Verifying transaction: done
Executing transaction: done
#
# To activate this environment, use
#
# $ conda activate TCC
#
# To deactivate an active environment, use
#
# $ conda deactivate

(base) C:\Users\alexa\Desktop\Faculdade\TCCv2>conda activate TCC
(TCC) C:\Users\alexa\Desktop\Faculdade\TCCv2>
```

Fonte: Autoria própria

Figura A-4 Instalando o Jupyter NotebookA terminal window with a black background and green text. The text shows the process of installing Jupyter Notebook using conda and pip. It includes commands to activate a conda environment, install jupyter and notebook, and a progress bar for downloading the notebook package.

```
(base) C:\Users\alexa\Desktop\Faculdade\TCCv2>conda activate TCC
(TCC) C:\Users\alexa\Desktop\Faculdade\TCCv2>pip install jupyter notebook
Collecting jupyter
  Using cached jupyter-1.0.0-py2.py3-none-any.whl (2.7 kB)
Collecting notebook
  Downloading notebook-6.4.6-py3-none-any.whl (9.9 MB)
    |████████████████████| 9.9 MB 6.8 MB/s
```

Fonte: Autoria própria

APÊNDICE B - Código ETL dos dados

```
from pymatgen.ext.matproj import MPRester
import pandas as pd
from selenium import webdriver
from selenium.common.exceptions import NoSuchElementException
from selenium.webdriver.common.by import By
from selenium.webdriver.support.ui import WebDriverWait
from selenium.webdriver.support import expected_conditions as EC
from selenium.webdriver import ActionChains
from selenium.webdriver.common.keys import Keys
from selenium.common.exceptions import TimeoutException
from selenium.webdriver.chrome.service import Service
from getpass import getpass
from datetime import time
import math
import NumPy as np
import time
import sys

## Definições principais

# Para alterar os elementos à serem combinados com o elemento_analisado, basta alterar esta
lista

# Metais que serão combinados com o elemento em questão
metais_de_transicao = ['Sc','Ti','V','Cr','Mn','Fe','Co','Ni','Cu','Zn','Y','Zr','Nb','Mo','Tc','Ru',
'Rh','Pd','Ag','Cd', 'La','Hf','Ta','W','Re','Os', 'Ir', 'Pt','Au', 'Hg']

# Definindo as combinações permitidas
elementos_permitidos = ['Al', 'B', 'Si']

# Chave da API - Para acessar o Pymatgen
API_KEY ='6AsndhXp3MvcQu1J'
```

```

## Definindo funções
# Função de mensagem
def mensagem(mensagem):
    """
    Envia uma mensagem e averigua a confirmação do usuário para continuar a execução ou
    parar o programa.
    """
    msg = input(mensagem)
    while msg.lower() != 'y':
        msg = input(mensagem)

# Função cabeçalho
def cabecalho(titulo):
    """
    Printa o cabeçalho indicado.
    """
    print()
    print('=' * 127)
    print('{:^127}'.format(titulo))
    print('=' * 127)
    print()

# Cabeçalho dos metais de transição
cabecalho('METAIS DE TRANSIÇÃO UTILIZADOS PARA A COMBINAÇÃO')
print(f"Lista dos metais de transição: [{', '.join(metals_de_transicao)}]")

Número total de elementos: {len(metals_de_transicao)}

# Cabeçalho do elemento analisado
cabecalho('DEFININDO O ELEMENTO A SER COMBINADO')

```

Definindo o elemento químico a ser combinado com os metais de transição

```
elemento_analisado = input(f"Olá, seja bem-vindo ao extrator de dados!")
```

Para prosseguir selecione um dos símbolos químicos abaixo para extrair suas combinações com os {len(metais_de_transicao)} metais de transição listados acima.

Os símbolos químicos disponíveis são:

```
[{'', '.join(elementos_permitidos)}]
```

Insira o símbolo químico desejado: "")

```
while elemento_analisado not in elementos_permitidos:
```

```
    elemento_analisado = input(f"Símbolo químico inválido! Os símbolos químicos  
disponíveis são: [{', '.join(elementos_permitidos)}]  
")
```

Definindo o nome do arquivo

```
if elemento_analisado == 'Al':
```

```
    nome_arquivo_bd = 'Aluminetos.xlsx'
```

```
elif elemento_analisado == 'B':
```

```
    nome_arquivo_bd = 'Boretos.xlsx'
```

```
else:
```

```
    nome_arquivo_bd = 'Silicetos.xlsx'
```

APÊNDICE C - Código extrator dos dados da MAPI

```
# Cabeçalho da extração via API
cabecalho('EXTRAÇÃO DOS DADOS VIA API')

print('Observação: A partir de agora algumas perguntas para prosseguir serão realizadas, as
opções estarão entre colchetes -> [y/n] que significam "yes or no" para prosseguir ou não
prosseguir.\n')

mensagem(f'Podemos iniciar a extração dos dados dos compostos {elemento_analisado}M?
[y/n]')

print("\nExtraindo os dados e gerando o DataFrame...")

start_time = time.time()

df_dados_api = pd.DataFrame() # Creating the Final Database

with MPRester(API_KEY) as mpr:
    for metal in metais_de_transicao:
        formula = f'{elemento_analisado}-{metal}'
        query = mpr.query(formula,['material_id', 'pretty_formula','total_magnetization',
'formation_energy_per_atom', 'spacegroup','elasticity','density', 'crystal_system', 'volume'])
        df_query = pd.DataFrame(query)
        df_dados_api = df_dados_api.append(df_query)

print(f"\nDataFrame gerado com sucesso!")

Tempo de execução --- {(time.time() - start_time):.2f} seconds ---")
```


APÊNDICE D - Código formatação do *DataFrame* gerado na extração da MAPI

```
# Renomeando a coluna do volume da célula unitária
df_dados_api.rename(columns = {'volume':'cell_volume'}, inplace = True)

# Resetando os índices do Dataframe
df_dados_api.reset_index(drop=True, inplace=True)

# Criando a Workbook no Excel
writer = pd.ExcelWriter(nome_arquivo_bd, engine='xlsxwriter')

# Criando a Worksheet dentro da Workbook
df_dados_api.to_excel(writer, sheet_name = r'Dados iniciais')

# Gerando as novas colunas
df_dados_api[['spacegroup_number', 'point_group', 'G_Reuss', 'G_VRH', 'G_Voigt', 'K_Reuss',
'K_VRH', 'K_Voigt', 'elastic_anisotropy', 'universal_anisotropy', 'poisson_ratio', 'Method']] =
np.nan

## Formatando os dicionários de Spacegroup e Elasticity em colunas
for n in range(len(df_dados_api)):
    # Separando o dicionário do Spacegroup
    df_dados_api.loc[df_dados_api.index[n], 'spacegroup_number'] =
df_dados_api['spacegroup'][n]['number']
    df_dados_api.loc[df_dados_api.index[n], 'point_group'] =
df_dados_api['spacegroup'][n]['point_group']

    # Itera para as linhas que possuírem elasticidade
    if df_dados_api.loc[n, 'elasticity'] != None:
        for nova_coluna in ['G_Reuss', 'G_VRH', 'G_Voigt', 'K_Reuss', 'K_VRH', 'K_Voigt',
'elastic_anisotropy', 'universal_anisotropy', 'poisson_ratio']:
```

```

df_dados_api.loc[df_dados_api.index[n], nova_coluna] =
df_dados_api['elasticity'][n][nova_coluna]

# Analisa se o id possui avisos e os adiciona em uma nova coluna
try:
    df_dados_api.loc[df_dados_api.index[n], 'warnings'] =
df_dados_api['elasticity'][n]['warnings']
except ValueError:
    pass

# Extraíndo Cij do tensor de elasticidade
for i in range(6):
    for j in range(6):
        df_dados_api.loc[df_dados_api.index[n], f'C{i+1}{j+1}'] =
df_dados_api['elasticity'][n]['elastic_tensor_original'][i][j]

# Retirando as colunas Spacegroup e Elasticity
df_dados_api.drop(columns = ['spacegroup', 'elasticity'], inplace=True)

# Indicando o método
df_dados_api.loc[df_dados_api['K_VRH'].notnull(), 'Method'] = 'DFT'

# Exportando a planilha com as novas colunas
df_dados_api.to_excel(writer, sheet_name='Dados com elasticidade ')

# Fazendo uma cópia
df_id = df_dados_api.copy()

```

APÊNDICE E - *Web Scraping* da dos valores de estabilidade

Cabeçalho da extração via Web Scraping

cabecalho('EXTRAÇÃO DOS DADOS VIA WEB SCRAPING')

Permite o usuário realizar o Web Scraping ou pular, como preferir

webscraping_pergunta = input("Atenção! Na API estão faltando algumas informações importantes dos compostos:

1. Os dados de K_VRH e G_VRH dos compostos sem matriz de elasticidade, mas que são previstos no site pelos algoritmos de Machine Learning.

2. A informação 'Decomposes To', que indica para quais compostos o respectivo composto se decompõe.

Ambas as informações podem ser obtidas por meio de um Web Scraping no site do Materials Project.

Atenção: Se você pular o Web Scraping sua base de dados ficará com essas informações faltantes.

Podemos adicionar à base de dados extraída via API essas novas informações via Web Scraping? [y/n] ")

while webscraping_pergunta.lower() not in ['y', 'n']:

webscraping_pergunta = input("Insira um valor válido! 'y' para rodar o Web Scraping ou 'n' para pulá-lo.

Atenção: Se você pular o Web Scraping sua base de dados ficará com essas informações faltantes.")

Coletando os dados de estabilidade, K_VRH e G_VRH previstos pelo programa de Machine Learning

if webscraping_pergunta == 'y':

Coletando dados com o usuário

email = input('Insira o seu e-mail usp: ')

```

numero_osp = input('Digite seu número osp: ')
senha_osp = getpass('Digite sua senha osp: ')

# Outras constantes
stability_XPATH =
'/html/body/div/div/div[3]/div[1]/div[2]/div[2]/table[1]/tbody/tr[6]/td/span'

google_email_xpath = r'//*[@id="identifierId"]'
google_continuar_xpath = r'//*[@id="identifierId"]'
google_confirmar_xpath =
r'//*[@id="view_container"]/div/div/div[2]/div/div[2]/div/div[1]/div/div/button/span'

num_osp_xpath = r'//*[@id="username"]'
osp_senha_xpath = r'//*[@id="password"]'
osp_login_btn_xpath = r'//*[@id="login-main-content"]/div[1]/form/button'

url = f'https://materialsproject.org/janrain/loginpage/?next=/janrain/loginpage/'

## Iniciando o navegador
mensagem('Podemos iniciar o navegador? [y/n]')

start_time = time.time()

# Inicializando o navegador
s = Service('chromedriver.exe')
browser = webdriver.Chrome(service = s)

browser.get(url) # Navegando para a url indicada
wait = WebDriverWait(browser, 10)
action = ActionChains(browser)

# Fazendo login
try:

```

```

    btn_login_google = wait.until(EC.presence_of_element_located((By.XPATH,
r'/html/body/div/div[2]/div[2]/div[1]/a/button')))
    action.move_to_element(btn_login_google).click().perform()

except TimeoutException:
    print(f'Erro browser demorou muito para carregar ou o elemento não foi encontrado.')
    browser.close()

wait.until(EC.presence_of_element_located((By.XPATH,
google_email_xpath))).send_keys(email)
wait.until(EC.presence_of_element_located((By.XPATH,
google_continuar_xpath))).send_keys(Keys.ENTER)

wait.until(EC.presence_of_element_located((By.XPATH,
num_usp_xpath))).send_keys(numero_usp)
wait.until(EC.presence_of_element_located((By.XPATH,
usp_senha_xpath))).send_keys(senha_usp)
wait.until(EC.presence_of_element_located((By.XPATH, usp_login_btn_xpath))).click()

wait.until(EC.presence_of_element_located((By.XPATH,
google_confirmar_xpath))).click()

home_page_ok = input('Assim que deixar na página principal logada digite ok: ')
while home_page_ok != 'ok':
    home_page_ok = input('Assim que deixar na página principal logada digite ok: ')

wait.until(EC.element_to_be_clickable((By.XPATH,
r'//*[@id="searchfield"]/form/div[2]/div/button')))

## Extrairando estabilidade e previsões de K_VRH e G_VRH
# Extrairando estabilidade
for n in range(len(df_id)):
    erro_estabilidade = 0

```

```

material_id = df_id['material_id'][n]

# Definindo a url
url = f'https://materialsproject.org/materials/{material_id}/'
browser.get(url) # Navegando para a url indicada

try:
    WebDriverWait(browser, 1).until(EC.presence_of_element_located((By.XPATH,
stability_XPATH)))
    stability = browser.find_element(By.XPATH, stability_XPATH).text # Valor do
elemento web
    df_id.loc[df_id.index[n], 'Decomposes_To'] = stability
    print(f"Composto: {n}
Id: {material_id}
Decomposes To: {stability}")

except TimeoutException:
    print(f"Composto: {n}
Id: {material_id}
Decomposes To: Não encontrado")
    erro_estabilidade = 1
    pass

# Extraindo K_VRH e G_VRH
K_VRH_material = df_id['K_VRH'][n]

if erro_estabilidade == 1:
    print(f'K_VRH: Não encontrado, G_VRH: Não encontrado \n')

elif math.isnan(K_VRH_material):
    try:

```

```
wait.until(EC.element_to_be_clickable((By.XPATH, r'//*[@id="kg-
prediction"]/button'))).click()
```

```
K_VRH_predicao = wait.until(EC.presence_of_element_located((By.XPATH,
r'//*[@id="kg-prediction"]/div/table/tbody/tr/td[1]/span'))).text
```

```
G_VRH_predicao = wait.until(EC.presence_of_element_located((By.XPATH,
r'//*[@id="kg-prediction"]/div/table/tbody/tr/td[2]/span'))).text
```

```
print(f'K_VRH: {K_VRH_predicao}, G_VRH: {G_VRH_predicao} \n')
```

```
K_VRH_predicao = float(K_VRH_predicao[:5])
```

```
G_VRH_predicao = float(G_VRH_predicao[:5])
```

```
df_id.loc[df_id.index[n], 'K_VRH'] = K_VRH_predicao
```

```
df_id.loc[df_id.index[n], 'G_VRH'] = G_VRH_predicao
```

```
df_id.loc[df_id.index[n], 'Method'] = 'ML' # Previstos segundo o algoritmo de
Machine Learning
```

```
except TimeoutException:
```

```
print(f'K_VRH: Não encontrado, G_VRH: Não encontrado (TimeoutException)\n')
```

```
pass
```

```
else: # ver de tirar
```

```
df_id.loc[df_id.index[n], 'Method'] = 'DFT' # Previstos segundo o algoritmo de
Machine Learning
```

```
print()
```

```
end_time = time.time()
```

```
mensagem('Podemos fechar o navegador? [y/n]')
```

```
# Fechando o navegador
```

```
browser.close()
```

```
print(f"\nDataFrame editado com sucesso!
```

```
Tempo de execução --- {(end_time - start_time):.2f} seconds ---")
```

```
# Gravando a planilha após o Web Scraping
```

```
df_id.to_excel(writer, sheet_name='Dados completos')
```


APÊNDICE F - Código do cálculo dos parâmetros e geração do arquivo como base de dados local

Calculando o módulo de Young

```
df_id['E_Young'] = (9 * df_id['K_VRH'] * df_id['G_VRH']) / (3 * df_id['K_VRH'] +  
df_id['G_VRH']) # Capacidade de resistir a alongamento ou compressão longitudinal
```

Calculando da razão ou coeficiente de Poisson

```
df_id['Coef_Poisson'] = (3 * df_id['K_VRH'] - df_id['E_Young']) / (6 * df_id['K_VRH']) #  
Compressão ou alongamento longitudinal
```

Criando Worksheet com a coluna de E_Young

```
df_id.to_excel(writer, sheet_name='Dados calculados')  
writer.save()
```

```
print()
```

```
print(f'Arquivo {nome_arquivo_bd} salvo com sucesso. Fim da execução!')
```

APÊNDICE G – Código de geração dos gráficos

```

import pandas as pd
import NumPy as np
import math
import matplotlib.pyplot as plt

## Definindo as propriedades a serem extraídas
propriedades_lista = ['formation_energy_per_atom', 'E_Young', 'poisson_ratio', 'K_VRH',
'G_VRH']
propriedades_lista_titulos = ['Energia de formação', 'Módulo de Young', 'Coeficiente de
Poisson', 'Módulo volumétrico', 'Módulo de cisalhamento']
grafico_legenda_lista = [r'$\Delta E_f$ (eV)', r'E-Young (GPa)', r'$\nu$ - Poisson$',
'$K_{VRH}$ (GPa)', '$G_{VRH}$ (GPa)']

## Definindo os elementos permitidos e os diretórios dos arquivos
elementos_permitidos = ['Al', 'B', 'Si']

elemento_analisado = input(f"Qual o elemento que será analisado [{',
'.join(elementos_permitidos)}]? ")

while elemento_analisado not in elementos_permitidos:
    elemento_analisado = input(f"Símbolo químico inválido! Os símbolos químicos
disponíveis são: [{', '.join(elementos_permitidos)}] ")

# Definindo o nome do arquivo
if elemento_analisado == 'Al':
    nome_arquivo_bd = 'Bases de dados\Aluminetos.xlsx'
elif elemento_analisado == 'B':
    nome_arquivo_bd = 'Bases de dados\Boretos.xlsx'
else:
    nome_arquivo_bd = 'Bases de dados\Silicetos.xlsx'

```

```

dados = pd.read_excel(nome_arquivo_bd, sheet_name = 'Dados calculados')

# Definindo funções
def resetando_df_modelo():
    """
    Função para deixar as tabelas/dataframes no formato adequado para o script do gráfico
    """
    data = {'Metal': ['Sc','Ti','V','Cr','Mn','Fe','Co','Ni','Cu','Zn','Y','Zr','Nb','Mo','Tc','Ru',
'Rh','Pd','Ag','Cd', 'La','Hf','Ta','W','Re','Os', 'Ir', 'Pt','Au', 'Hg'],
        'Propriedade': [np.nan]*30,
        }
    # Create the pandas DataFrame
    df_modelo = pd.DataFrame(data)
    return df_modelo

## Transformando dataframes e gerando os gráficos
for idxx, prop in enumerate(propriedades_lista):
    df_prop = dados[['pretty_formula', prop]]

    # Determinando os Dataframes
    search_for =
['Sc3','Ti3','V3','Cr3','Mn3','Fe3','Co3','Ni3','Cu3','Zn3','Y3','Zr3','Nb3','Mo3','Tc3','Ru3',
'Rh3','Pd3','Ag3','Cd3','Hf3','Ta3','W3','Re3','Os3', 'Ir3', 'Pt3','Au3', 'Hg3', 'La3']

    # Filtrando compostos com 3 metais de transição
    df_prop_25por = df_prop[df_prop['pretty_formula'].str.contains('|'.join(search_for))]

    search_for =
['Sc2','Ti2','V2','Cr2','Mn2','Fe2','Co2','Ni2','Cu2','Zn2','Y2','Zr2','Nb2','Mo2','Tc2','Ru2',
'Rh2','Pd2','Ag2','Cd2','Hf2','Ta2','W2','Re2','Os2', 'Ir2', 'Pt2','Au2', 'Hg2', 'La2']

    # Filtrando compostos com 3 metais de transição
    df_prop_33por = df_prop[df_prop['pretty_formula'].str.contains('|'.join(search_for))]

```

```

df_prop_50por = df_prop

# Filtrando compostos com 3 metais de transição
df_prop_66por = df_prop[df_prop['pretty_formula'].str.contains(f'{elemento_analisado}2')]

df_prop_75por = df_prop[df_prop['pretty_formula'].str.contains(f'{elemento_analisado}3')]

filtro_25_75 =
['2','4','5','6','7','8','9','10','11','12','13','14','15','16','17','18','19','20','21','22','23','24','25','26','27','28','29','30']
filtro_50 =
['2','3','4','5','6','7','8','9','10','11','12','13','14','15','16','17','18','19','20','21','22','23','24','25','26','27','28','29','30']
filtro_33_66 =
['3','4','5','6','7','8','9','10','11','12','13','14','15','16','17','18','19','20','21','22','23','24','25','26','27','28','29','30']

porcent_lista = ['25%', '33%', '50%', '66%', '75%']
filtros_lista = [filtro_25_75, filtro_50, filtro_33_66]
df_lista = [df_prop_25por, df_prop_33por, df_prop_50por, df_prop_66por, df_prop_75por]

prop_titulo = propriedades_lista_titulos[idxx]
legenda_do_grafico = grafico_legenda_lista[idxx]

for idx, df in enumerate(df_lista):
    porcentagem = porcent_lista[idx]
    nome_do_arquivo = f'{prop_titulo}-{porcentagem}{elemento_analisado}.pdf'
    titulo_do_grafico = f'{porcentagem}{elemento_analisado} - {prop_titulo}'

    teste1 = idx % 2
    teste2 = idx // 2

```

```

if teste1 == 1:
    for i in filtro_33_66:
        df = df[~df.pretty_formula.str.contains(i)]
elif teste2 == 1:
    for i in filtro_50:
        df = df[~df.pretty_formula.str.contains(i)]
else:
    for i in filtro_25_75:
        df = df[~df.pretty_formula.str.contains(i)]

# Remove duplicatas e fica com a de menor energia de formação
df = df.sort_values(by = [prop]).drop_duplicates(subset='pretty_formula', keep='first')
print(f'\nForam encontrados {len(df)} compostos.')

df2 = df.copy()

for ireplace in [f'{elemento_analisado}', '2', '3', '4']:
    df2['pretty_formula'] = df2['pretty_formula'].str.replace(ireplace,"")

# Zerando a tabela do df_modelo
df_modelo = resetando_df_modelo()

# Adiciona os valores no modelo desejado
for element in df2['pretty_formula']:
    valor = df.loc[df2['pretty_formula'] == element, prop].iloc[0]
    df_modelo.loc[df_modelo.Metal == element, 'Propriedade'] = valor

# extraindo nomes dos elementos e criando legendas
d3 = df_modelo['Metal'][:10]
d4 = df_modelo['Metal'][10:20]
d5 = df_modelo['Metal'][20:]
L = [f'{x}\n{y}\n{z}' for x, y, z in zip(d3, d4, d5)]

```

```

# Gerando o gráfico
fig = plt.figure()

l10 = range(10)

plt.plot(l10, df_modelo['Propriedade'][:10], marker = 'o', color = '#6FE7DD', linestyle =
'--', label='3d')

plt.plot(l10, df_modelo['Propriedade'][10:20], marker = 's', color = '#3490DE', linestyle =
'--', label='4d')

plt.plot(l10, df_modelo['Propriedade'][20:], marker = '^', color = '#6639A6', linestyle = '-
', label='5d')

# Titulo do gráfico
plt.title(titulo_do_grafico)

# adiciona linhas tracejadas caso haja dados faltantes
is_NaN = df_modelo.isnull()
row_has_NaN = is_NaN.any(axis=1)
rows_with_NaN = df_modelo[row_has_NaN]
index_of_rows_with_NaN = list(rows_with_NaN.index)

print(f'\nElementos faltantes no gráfico:{porcentagem}{elemento_analisado}')
for i in index_of_rows_with_NaN:
    j = i % 10
    grupo = i // 10
    print(f'{j + 1}º elemento da {grupo + 1}ª linha')
    if j > 0 and j < 9:
        c = [j-1, j+1]
        pi = df_modelo['Propriedade'][i-1]
        pf = df_modelo['Propriedade'][i+1]
        color = ['#6FE7DD', '#3490DE', '#6639A6']
        plt.plot(c, [pi, pf], color[i // 10], linestyle = '--')

```

Repetição dos ifs até encontrar o ponto subsequente, dependendo da distância
 traceja de uma maneira diferente

```

controlador = 8
while math.isnan(pf) and j < controlador and controlador > 1:
    c = [j-1, j+(10-controlador)]
    pf = df_modelo['Propriedade'][i+(10-controlador)]
    color = ['#6FE7DD', '#3490DE', '#6639A6']
    if controlador == 8:
        linha = '-.'
    else:
        linha = ':'
    plt.plot(c, [pi, pf], color[i // 10], linestyle = linha)
    controlador -= 1

print(f'Total: {len(index_of_rows_with_NaN)}')
display(df)

# formatação
plt.axhline(0, linestyle='--', color='k')
plt.ylabel(legenda_do_grafico)
plt.legend(loc = 'center left', bbox_to_anchor=(1, 0.5))
plt.xticks(110, L)
plt.tight_layout()
plt.savefig(f'Graficos/{nome_do_arquivo}.pdf')

```

APÊNDICE H – *DataFrames* das propriedades por composição dos compostos metálicos para o alumínio

Figura H-2 *DataFrames* de energia de formação para os compostos binários de Al com os metais de transição nas proporções de 25%, 33%, 50%, 66% e 75% da esquerda para a direita.

pretty_formula		formation_energy_per_atom	pretty_formula		formation_energy_per_atom	pretty_formula		formation_energy_per_atom	pretty_formula		formation_energy_per_atom	pretty_formula		formation_energy_per_atom
235	AlPt3	-0.692665	238	AlPt2	-0.853658	158	AlRh	-1.101652	228	Al2Pt	-0.894034	223	Al3Ir	-0.664651
169	AlPd3	-0.612381	162	AlPt2	-0.833424	233	AlPt	-1.041411	146	Al2Ru	-0.718840	110	ZrAl3	-0.486934
155	AlRh3	-0.491680	80	AlNi2	-0.501586	222	AlIr	-0.958980	161	Al2Pd	-0.618174	6	ScAl3	-0.454931
76	AlNi3	-0.433437	143	AlTi2	-0.412661	159	AlPd	-0.915719	219	Al2Os	-0.562104	237	Al3Pt	-0.440558
115	Zr3Al	-0.296003	123	Zr2Al	-0.358074	147	AlRu	-0.672735	119	ZrAl2	-0.537820	182	LaAl3	-0.440391
22	Ti3Al	-0.279486	3	Sc2Al	-0.350948	69	AlNi	-0.657566	100	YAl2	-0.531464	103	YAl3	-0.437962
8	Sc3Al	-0.268877	248	AlAu2	-0.316636	65	AlCo	-0.610262	180	LaAl2	-0.501039	124	NbAl3	-0.428580
129	AlMo3	-0.241469	108	Y2Al	-0.314966	122	ZrAl	-0.462376	2	ScAl2	-0.486689	79	Al3Ni	-0.404993
197	Hf3Al	-0.221002	126	Nb2Al	-0.293135	7	ScAl	-0.446304	195	HfAl2	-0.441321	10	TiAl3	-0.397650
183	La3Al	-0.201390	211	AlRe2	-0.262899	102	YAl	-0.418543	13	TiAl2	-0.429396	187	HfAl3	-0.395293
52	AlFe3	-0.199436	194	Hf2Al	-0.262791	179	LaAl	-0.411507	242	Al2Au	-0.423042	153	Al3Ru	-0.386943
244	AlAu3	-0.197910	203	Ta2Al	-0.247720	11	TiAl	-0.407164	88	Al2Cu	-0.178066	167	Al3Pd	-0.346222
84	AlCu3	-0.189439	26	AlV2	-0.145029	217	AlOs	-0.400855	208	Al2W	-0.035495	130	Al3Mo	-0.321089
101	Y3Al	-0.185329	56	AlFe2	-0.141820	193	HfAl	-0.394234	97	Al2Zn	0.007792	141	Al3Te	-0.318806
127	Nb3Al	-0.173775	38	AlCr2	-0.121507	245	AlAu	-0.394012				202	TaAl3	-0.318202
60	AlCo3	-0.148929	172	AlAg2	-0.075495	59	AlFe	-0.327249				27	Al3V	-0.288522
25	AlV3	-0.135406	12	Ti2Al	0.572197	212	AlRe	-0.315780				55	Al3Fe	-0.154243
144	AlTi3	-0.112514				42	MnAl	-0.272440				37	Al3Cr	-0.140379
170	AlAg3	-0.073814				94	AlCu	-0.213428				246	Al3Au	-0.113982
44	Mn3Al	-0.037628				174	AlAg	-0.039721				90	Al3Cu	-0.089984
176	AlCd3	0.102806										96	Al3Zn	0.024896
												175	Al3Ag	0.042948
												177	Al3Cd	0.132653

Fonte: Autoria própria

Figura H-3 *DataFrames* de Módulo de Young para os compostos binários de Al com os metais de transição nas proporções de 25%, 33%, 50%, 66% e 75% da esquerda para a direita.

A			A			A			A			A		
pretty_formula	E_Young		pretty_formula	E_Young		pretty_formula	E_Young		pretty_formula	E_Young		pretty_formula	E_Young	
82	AlCu3	0.000000	12	Ti2Al	-15.360577	43	MnAl	-103.194379	208	Al2W	-9.056962	98	YAl3	-19.028571
25	AlV3	29.383984	243	AlAu2	75.717391	249	AlAu	-66.150000	161	Al2Pd	82.622951	96	Al3Zn	0.000000
74	AlNi3	46.618705	108	Y2Al	76.153846	179	LaAl	84.031088	242	Al2Au	89.612069	177	Al3Cd	84.454935
185	La3Al	46.956522	172	AlAg2	81.346154	102	YAl	87.906977	97	Al2Zn	100.242632	182	LaAl3	99.313953
176	AlCd3	49.705100	109	Zr2Al	108.211144	231	AlPt	90.793220	180	LaAl2	100.434783	246	Al3Au	106.112266
127	Nb3Al	52.071429	3	Sc2Al	109.133858	174	AlAg	103.399873	83	Al2Cu	105.756677	175	Al3Ag	108.179761
101	Y3Al	78.837989	80	AlNi2	111.932773	7	ScAl	104.661818	228	Al2Pt	106.288732	90	Al3Cu	125.039634
244	AlAu3	79.362397	56	AlFe2	120.024742	168	AlPd	140.400000	100	YAl2	144.000000	191	HfAl3	131.680328
20	Ti3Al	87.513812	162	AlPd2	138.137143	19	TiAl	162.957975	2	ScAl2	164.108108	223	Al3Ir	132.651394
4	Sc3Al	87.750000	194	Hf2Al	144.182278	94	AlCu	167.830049	9	TiAl2	194.400000	55	Al3Fe	139.310748
171	AlAg3	88.691479	201	Ta2Al	145.800000	122	ZrAl	168.612245	119	ZrAl2	207.697183	167	Al3Pd	140.678539
61	AlCo3	127.542010	238	AlPt2	159.004458	50	AlFe	173.863636	195	HfAl2	212.142857	30	Al3V	146.322581
121	Zr3Al	131.964996	26	AlV2	201.238652	214	AlRe	175.027624	146	Al2Ru	256.306291	17	TiAl3	150.167342
197	Hf3Al	132.002397	126	Nb2Al	210.297345	193	HfAl	183.345882	219	Al2Os	341.395804	117	ZrAl3	152.566531
169	AlPd3	142.448540	38	AlCr2	260.850227	69	AlNi	188.129032				1	ScAl3	156.485549
226	AlPt3	193.853078	143	AlTi2	320.440551	158	AlRh	260.765217				237	Al3Pt	160.887902
58	AlFe3	194.436242	211	AlRe2	352.881637	147	AlRu	264.110014				79	Al3Ni	165.733333
44	Mn3Al	205.436620				65	AlCo	290.225954				153	Al3Ru	183.356358
155	AlRh3	209.897811				222	AlIr	297.728518				37	Al3Cr	197.844059
144	AlTi3	230.367774				217	AlOs	303.428571				141	Al3Te	215.412668
129	AlMo3	307.820352										130	Al3Mo	235.104950
												124	NbAl3	246.944444
												202	TaAl3	247.491054

Fonte: Autoria própria

Figura H-3 – *DataFrames* do Coeficiente de Poisson para os compostos binários de Al com os metais de transição nas proporções de 25%, 33%, 50%, 66% e 75% da esquerda para a direita.

pretty_formula		poisson_ratio	pretty_formula		poisson_ratio	pretty_formula		poisson_ratio	pretty_formula		poisson_ratio	pretty_formula		poisson_ratio
4	Sc3Al	0.22	3	Sc2Al	0.24	95	AlCu	-2.58	2	ScAl2	0.19	6	ScAl3	0.17
101	Y3Al	0.23	143	AlTc2	0.26	50	AlFe	0.16	180	LaAl2	0.19	27	Al3V	0.17
129	AlMo3	0.27	211	AlRe2	0.27	65	AlCo	0.23	119	ZrAl2	0.19	10	TiAl3	0.18
22	Ti3Al	0.27	38	AlCr2	0.27	193	HfAl	0.24	149	Al2Ru	0.19	124	NbAl3	0.18
115	Zr3Al	0.27	108	Y2Al	0.27	122	ZrAl	0.24	9	TiAl2	0.20	110	ZrAl3	0.18
76	AlNi3	0.29	123	Zr2Al	0.28	179	LaAl	0.24	219	Al2Os	0.20	105	YAl3	0.18
185	La3Al	0.30	126	Nb2Al	0.28	11	TiAl	0.25	100	YAl2	0.20	188	HfAl3	0.19
58	AlFe3	0.31	51	AlFe2	0.28	42	MnAl	0.26	195	HfAl2	0.21	37	Al3Cr	0.19
234	AlPt3	0.32	194	Hf2Al	0.29	102	YAl	0.26	89	Al2Cu	0.27	202	TaAl3	0.19
44	Mn3Al	0.32	232	AlPt2	0.32	7	ScAl	0.28	228	Al2Pt	0.36	130	Al3Mo	0.21
93	AlCu3	0.34	162	AlPd2	0.35	222	AlIr	0.28	242	Al2Au	0.36	141	Al3Tc	0.25
61	AlCo3	0.39	201	Ta2Al	0.35	147	AlRu	0.28	161	Al2Pd	0.38	79	Al3Ni	0.26
127	Nb3Al	0.45	172	AlAg2	0.36	158	AlRh	0.28	208	Al2W	0.51	182	LaAl3	0.27
25	AlV3	0.47	248	AlAu2	0.37	217	AlOs	0.29	97	Al2Zn	NaN	90	Al3Cu	0.28
144	AlTc3	NaN	80	AlNi2	0.40	159	AlPd	0.31				55	Al3Fe	0.31
155	AlRh3	NaN	12	Ti2Al	0.54	69	AlNi	0.31				223	Al3Ir	0.35
169	AlPd3	NaN	26	AlV2	NaN	233	AlPt	0.32				96	Al3Zn	0.50
170	AlAg3	NaN				245	AlAu	0.36				153	Al3Ru	NaN
176	AlCd3	NaN				214	AlRe	0.37				167	Al3Pd	NaN
197	Hf3Al	NaN				174	AlAg	NaN				175	Al3Ag	NaN
244	AlAu3	NaN										177	Al3Cd	NaN
												237	Al3Pt	NaN
												246	Al3Au	NaN

Fonte: Autoria própria

Figura H-4 – *DataFrames* do Módulo de Volume (K_{VRH}) para os compostos binários de Al com os metais de transição nas proporções de 25%, 33%, 50%, 66% e 75% da esquerda para a direita.

pretty_formula			K_VRH	pretty_formula			K_VRH	pretty_formula			K_VRH	pretty_formula			K_VRH
185	La3Al	40.00	108	Y2Al	55.0	179	LaAl	53.00	180	LaAl2	55.00	98	YAl3	37.00	
101	Y3Al	49.00	3	Sc2Al	70.0	102	YAl	60.00	97	Al2Zn	74.37	177	Al3Cd	64.21	
176	AlCd3	51.01	12	Ti2Al	71.0	5	ScAl	63.92	100	YAl2	80.00	182	LaAl3	73.00	
4	Sc3Al	52.00	172	AlAg2	94.0	50	AlFe	85.00	2	ScAl2	88.00	96	Al3Zn	75.00	
171	AlAg3	91.55	109	Zr2Al	100.0	174	AlAg	87.59	89	Al2Cu	90.00	175	Al3Ag	79.85	
121	Zr3Al	100.30	194	Hf2Al	113.0	19	TiAl	101.10	242	Al2Au	105.00	6	ScAl3	84.00	
16	Ti3Al	108.40	51	AlFe2	117.0	245	AlAu	104.00	9	TiAl2	108.00	17	TiAl3	88.97	
197	Hf3Al	121.00	248	AlAu2	118.0	122	ZrAl	108.00	161	Al2Pd	112.00	91	Al3Cu	90.81	
244	AlAu3	123.40	26	AlV2	141.3	94	AlCu	113.00	119	ZrAl2	113.00	117	ZrAl3	91.05	
82	AlCu3	129.00	162	AlPd2	158.0	193	HfAl	117.00	195	HfAl2	120.00	246	Al3Au	92.00	
169	AlPd3	151.80	126	Nb2Al	161.0	42	MnAl	141.00	228	Al2Pt	129.00	167	Al3Pd	104.40	
25	AlV3	159.00	201	Ta2Al	162.0	159	AlPd	148.00	149	Al2Ru	155.00	191	HfAl3	105.00	
127	Nb3Al	162.00	80	AlNi2	185.0	78	AlNi	158.00	208	Al2W	159.00	37	Al3Cr	107.00	
58	AlFe3	174.00	38	AlCr2	186.0	65	AlCo	179.00	219	Al2Os	191.00	79	Al3Ni	113.00	
76	AlNi3	177.00	238	AlPt2	205.0	233	AlPt	184.00				27	Al3V	120.00	
44	Mn3Al	187.00	143	AlTc2	224.0	158	AlRh	196.00				237	Al3Pt	121.40	
61	AlCo3	187.00	211	AlRe2	255.0	212	AlRe	199.40				55	Al3Fe	125.00	
155	AlRh3	200.80				147	AlRu	202.00				124	NbAl3	127.00	
144	AlTc3	202.50				222	AlIr	229.00				153	Al3Ru	129.30	
226	AlPt3	212.40				217	AlOs	236.00				202	TaAl3	133.00	
129	AlMo3	225.00										130	Al3Mo	136.00	
												221	Al3Ir	137.70	
												141	Al3Tc	145.00	

Fonte: Autoria própria

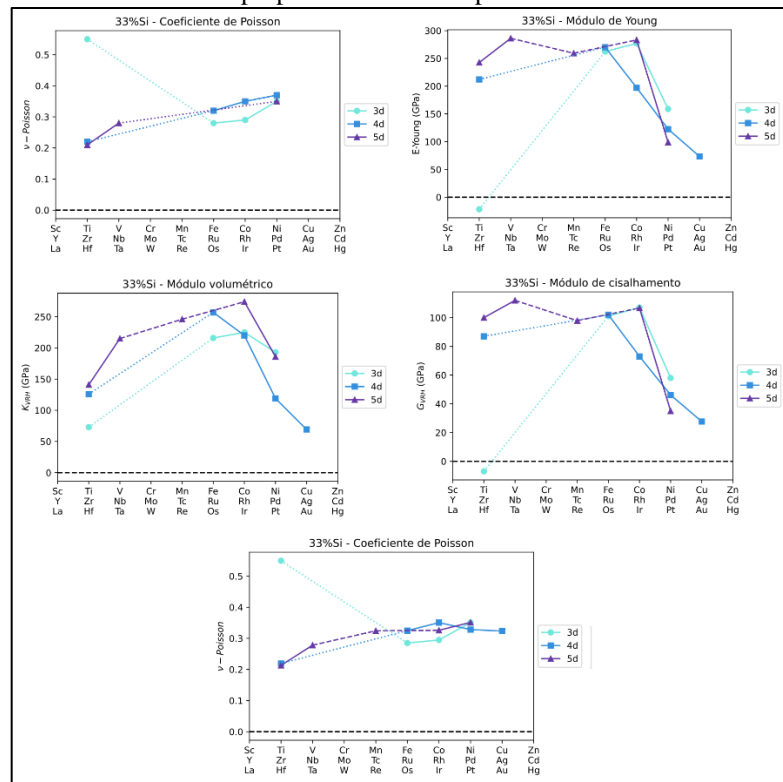
Figura H-5 – *DataFrames* do Módulo de Cisalhamento (G_{VRH}) para os compostos binários de Al com os metais de transição nas proporções de 25%, 33%, 50%, 66% e 75% da esquerda para a direita.

pretty_formula	G_VRH	pretty_formula	G_VRH	pretty_formula	G_VRH	pretty_formula	G_VRH	pretty_formula	G_VRH					
82	AlCu3	0.00	12	Ti2Al	-5.00	95	AlCu	-666.00	208	Al2W	-3.0	98	YAl3	-6.00
25	AlV3	10.00	243	AlAu2	27.00	43	MnAl	-32.00	161	Al2Pd	30.0	96	Al3Zn	0.00
74	AlNi3	16.00	172	AlAg2	30.00	249	AlAu	-21.00	242	Al2Au	33.0	177	Al3Cd	32.97
185	La3Al	18.00	108	Y2Al	30.00	231	AlPt	32.00	228	Al2Pt	39.0	182	LaAl3	39.00
127	Nb3Al	18.00	80	AlNi2	40.00	179	LaAl	34.00	97	Al2Zn	39.3	246	Al3Au	40.57
176	AlCd3	18.58	109	Zr2Al	41.00	104	YAl	35.00	83	Al2Cu	40.0	175	Al3Ag	42.45
244	AlAu3	28.49	3	Sc2Al	44.00	174	AlAg	39.67	180	LaAl2	42.0	223	Al3Ir	49.00
101	Y3Al	32.00	56	AlFe2	44.00	7	ScAl	41.00	100	YAl2	60.0	90	Al3Cu	49.00
20	Ti3Al	32.00	162	AlPd2	51.00	168	AlPd	52.00	2	ScAl2	69.0	191	HfAl3	51.00
171	AlAg3	33.13	201	Ta2Al	54.00	214	AlRe	64.00	9	TiAl2	81.0	55	Al3Fe	53.00
4	Sc3Al	36.00	194	Hf2Al	56.00	19	TiAl	66.17	119	ZrAl2	87.0	167	Al3Pd	55.15
61	AlCo3	46.00	238	AlPt2	58.00	122	ZrAl	68.00	195	HfAl2	88.0	30	Al3V	56.00
197	Hf3Al	50.07	26	AlV2	79.69	69	AlNi	72.00	146	Al2Ru	103.0	17	TiAl3	61.61
121	Zr3Al	51.52	126	Nb2Al	82.00	193	HfAl	74.00	219	Al2Os	142.0	117	ZrAl3	62.49
169	AlPd3	53.01	38	AlCr2	103.00	50	AlFe	75.00				237	Al3Pt	62.89
226	AlPt3	71.91	143	AlTc2	127.00	158	AlRh	102.00				1	ScAl3	64.00
58	AlFe3	74.00	211	AlRe2	139.00	147	AlRu	103.00				79	Al3Ni	66.00
44	Mn3Al	78.00				222	AlIr	116.00				153	Al3Ru	72.55
155	AlRh3	79.16				65	AlCo	118.00				37	Al3Cr	83.00
144	AlTc3	87.90				217	AlOs	118.00				141	Al3Tc	86.00
129	AlMo3	121.00										130	Al3Mo	97.00
												202	TaAl3	104.00
												124	NbAl3	105.00

Fonte: Autoria própria

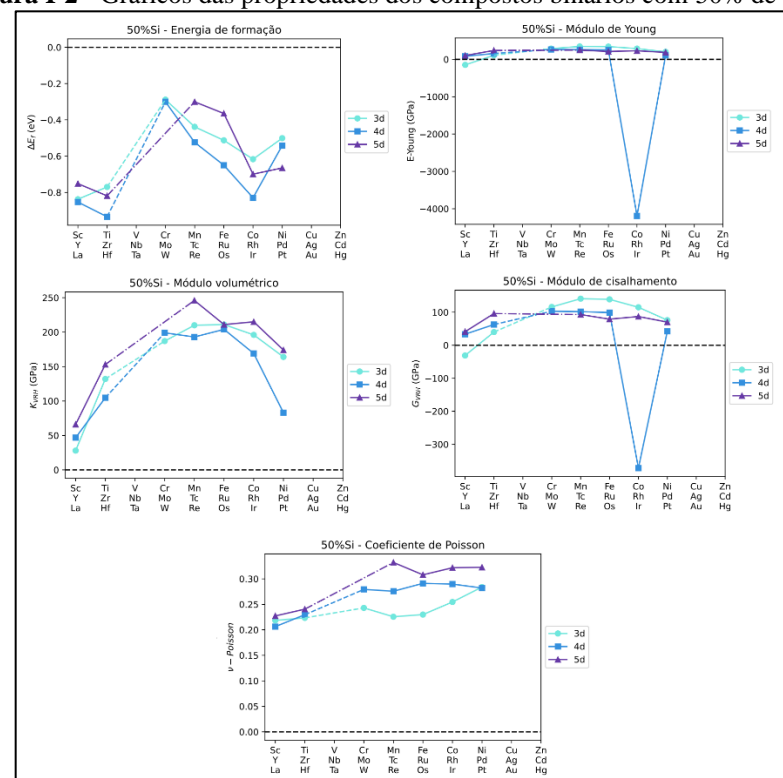
APÊNDICE I – Gráficos das propriedades por composição dos compostos binários de alumínio, boro e silício com metais de transição

Figura I-1 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 33% de silício

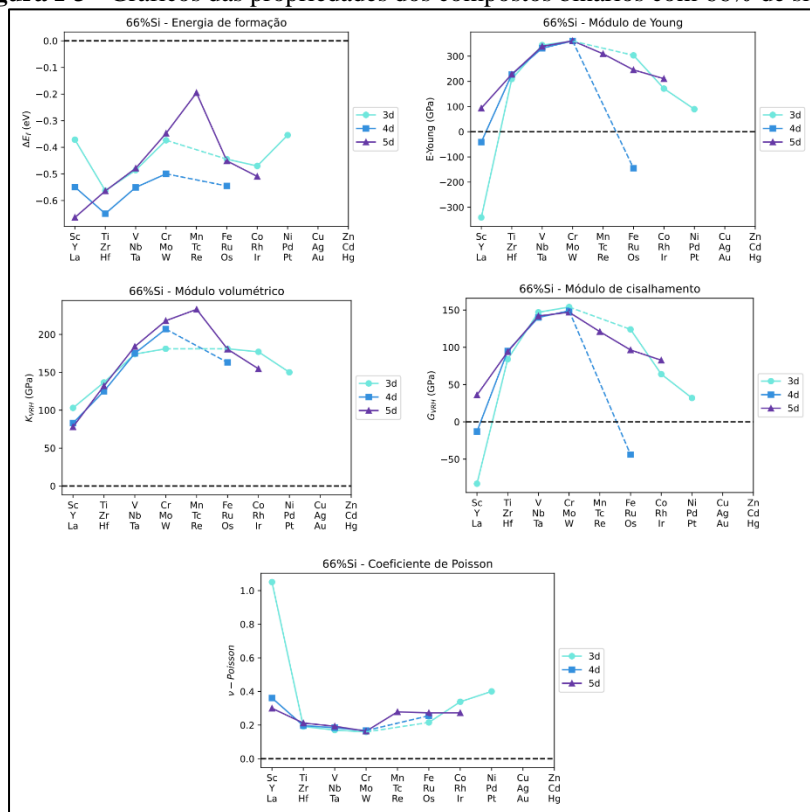


Fonte: Autoria própria

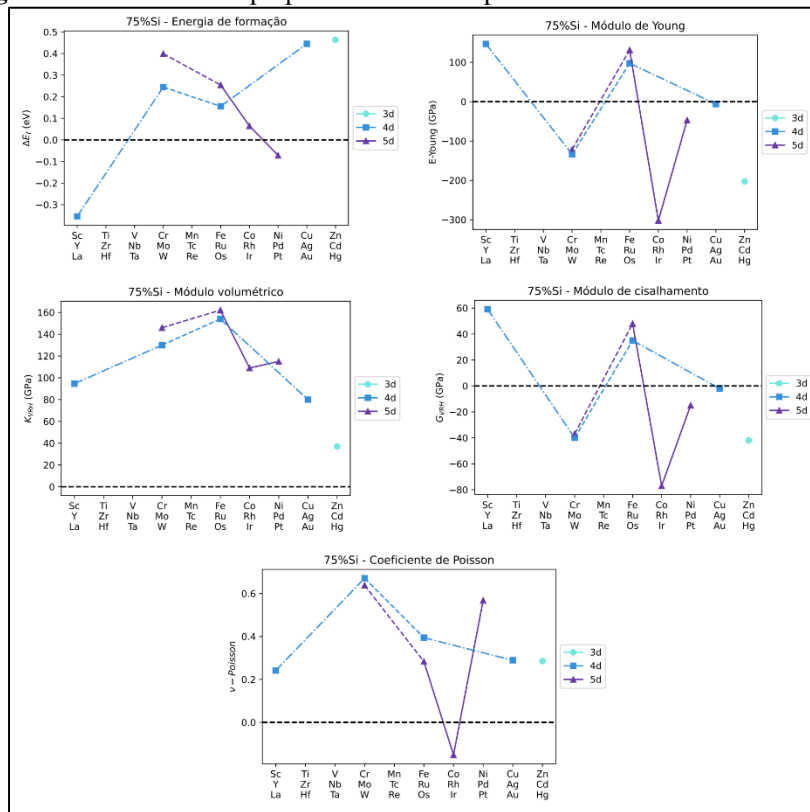
Figura I-2 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 50% de silício



Fonte: Autoria própria

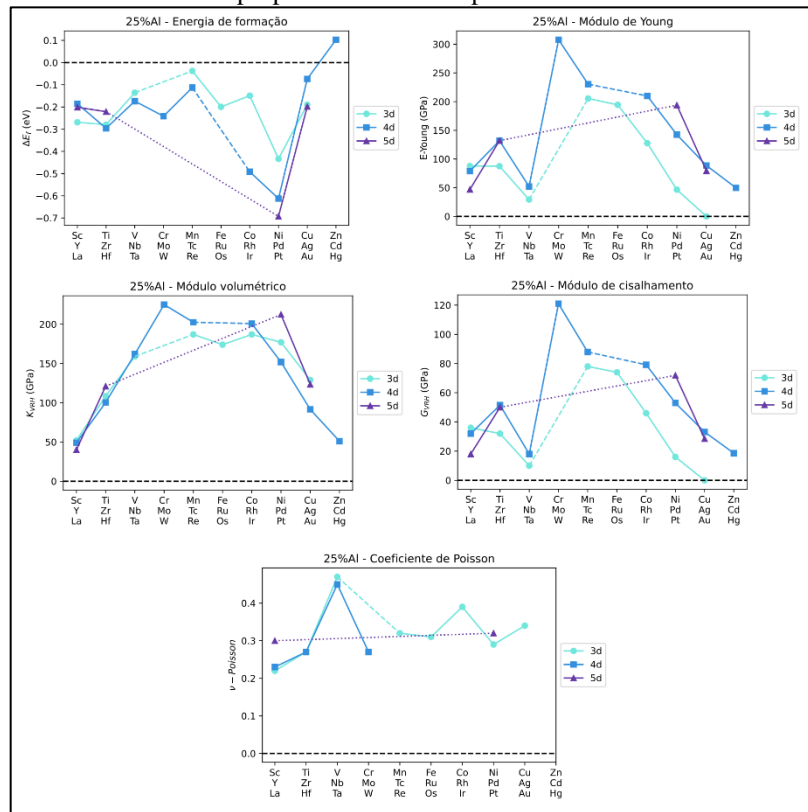
Figura I-3 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 66% de silício

Fonte: Autoria própria

Figura I-4 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 75% de silício

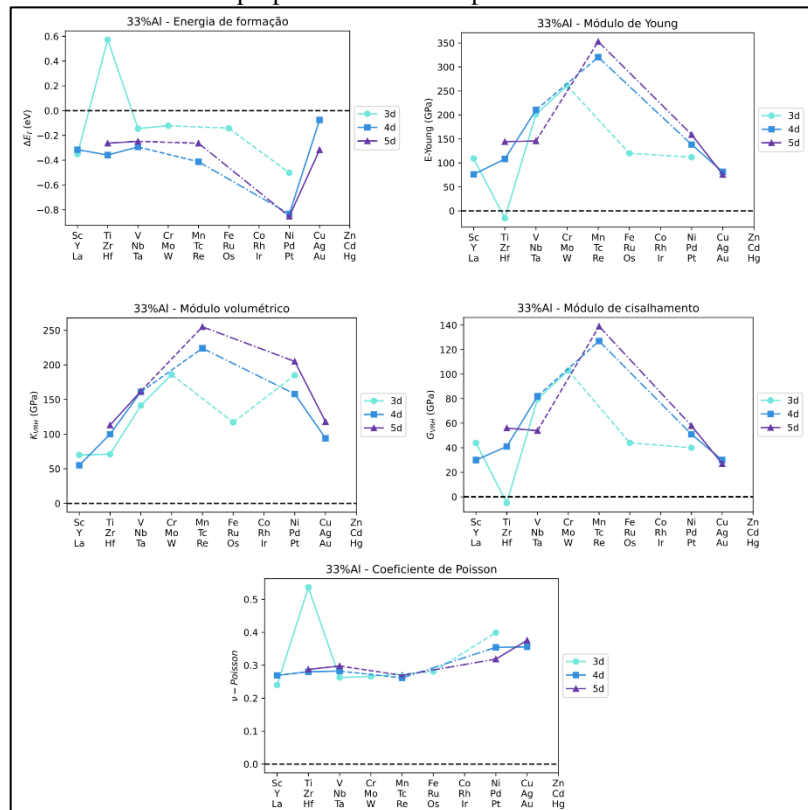
Fonte: Autoria própria

Figura I-5 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 25% de alumínio

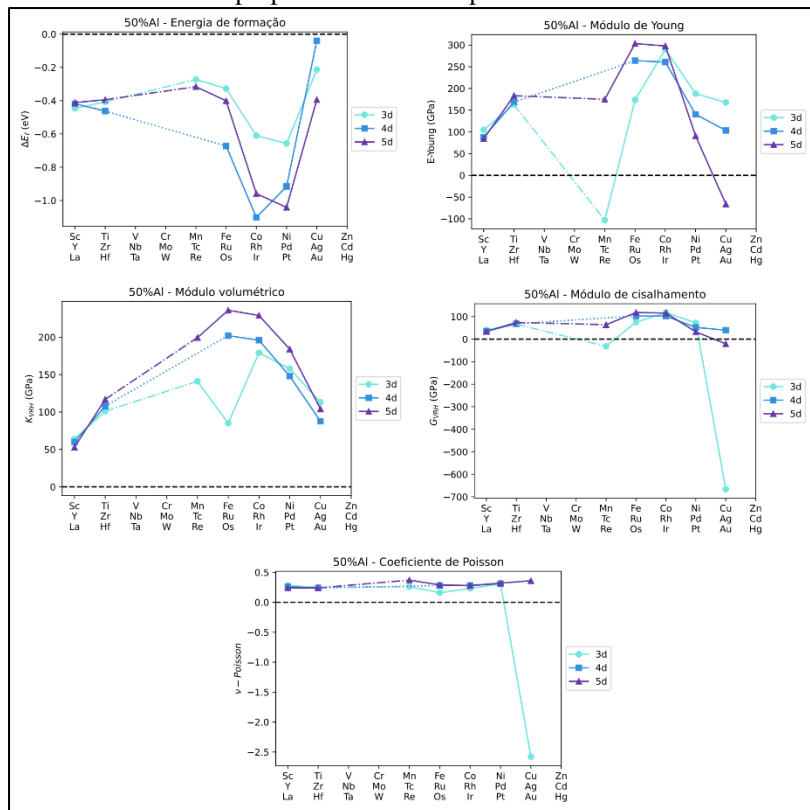


Fonte: Autoria própria

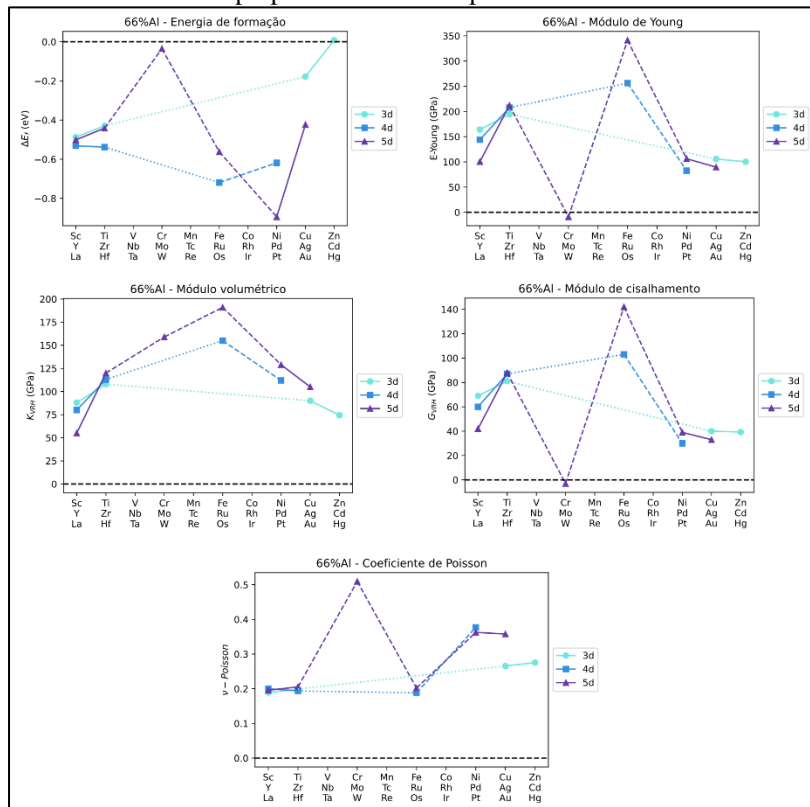
Figura I-6 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 33% de alumínio



Fonte: Autoria própria

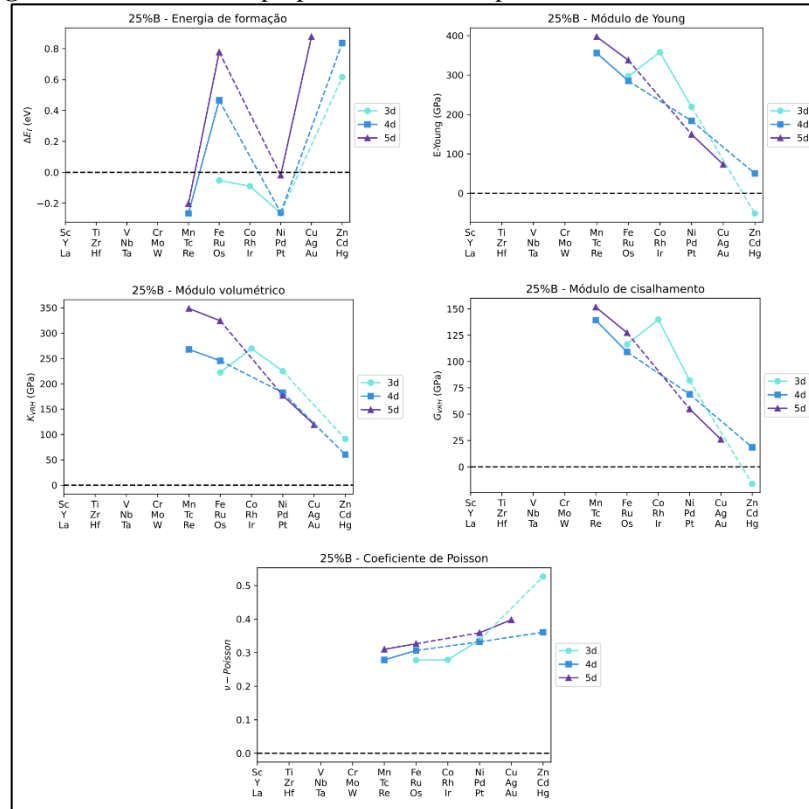
Figura I-7 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 50% de alumínio

Fonte: Autoria própria

Figura I-8 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 66% de alumínio

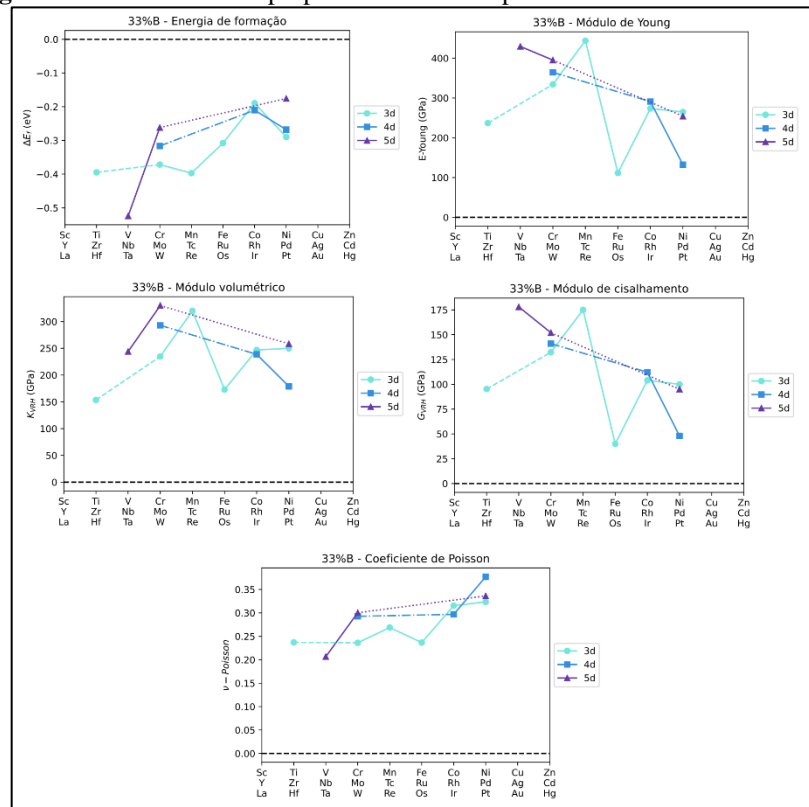
Fonte: Autoria própria

Figura I-9 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 25% de boro

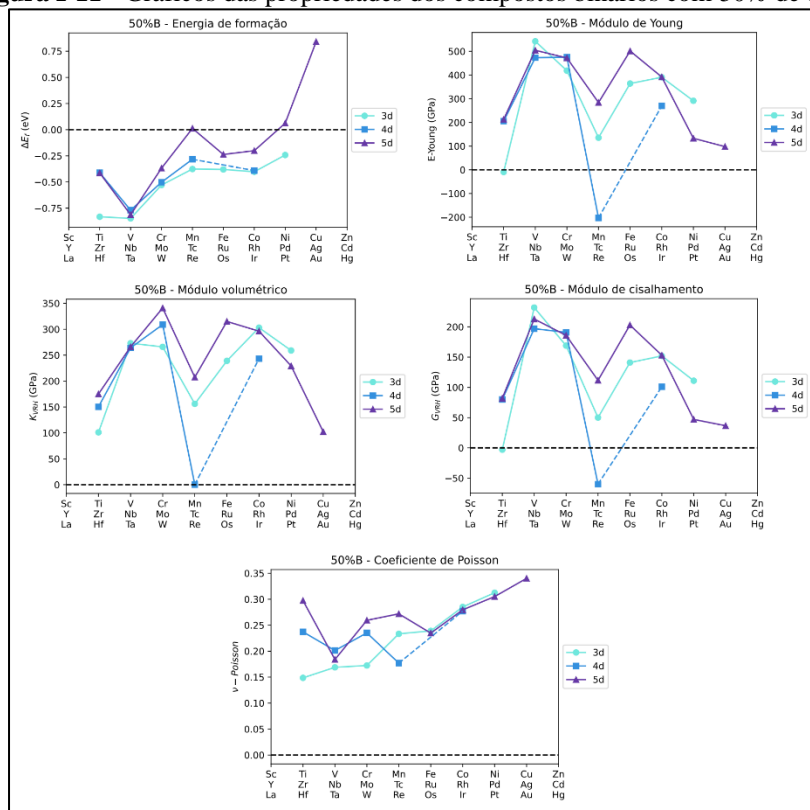


Fonte: Autoria própria

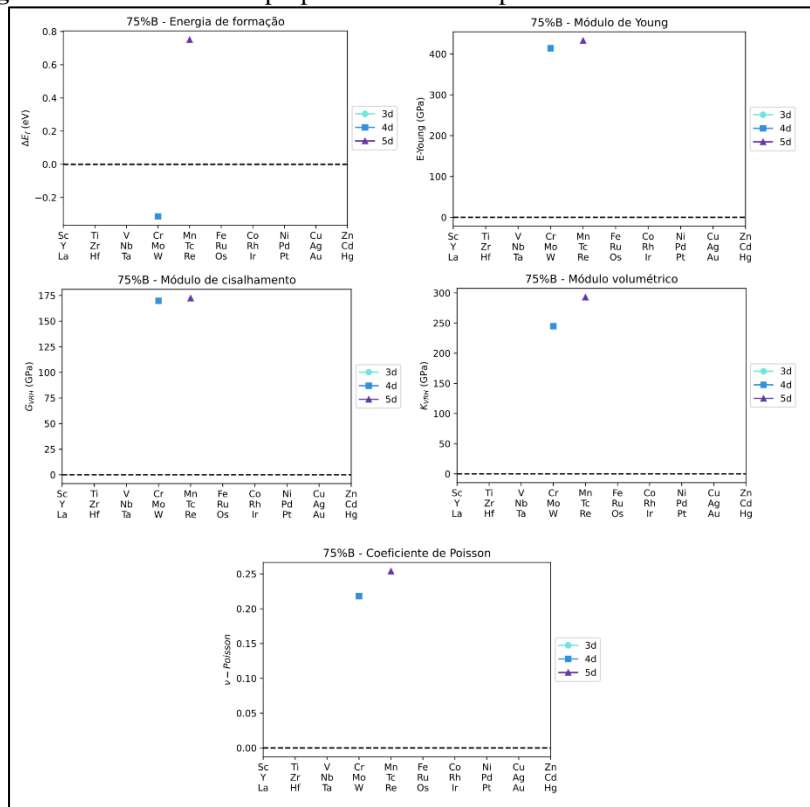
Figura I-10 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 33% de boro



Fonte: Autoria própria

Figura I-11 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 50% de boro

Fonte: Autoria própria

Figura I-12 - Gráficos das propriedades dos compostos binários com 75% de boro

Fonte: Autoria própria