

#ESTUDOEMCASA

| | | |
|--------------------------|--|--|
| BLOCO N.º 10 | | DISCIPLINA Física e Química A, Física e Química, Física do Som |
| ANO(S) | 10º e 1º de Formação | |
| APRENDIZAGENS ESSENCIAIS | <ul style="list-style-type: none"> • Pesquisar o contributo dos vários cientistas para a construção da TP atual, comunicando as conclusões. | |

Título/Tema do Bloco

Evolução histórica da Tabela Periódica.

Atividades

Atividade 1

A- Lei das Tríades

B- Lei das Oitavas

C- Organização com base nas propriedades periódicas

D- Organização por número atómico crescente

Selecione a opção que contém a ordem cronológica no estabelecimento da Tabela Periódica.

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X

A-B-C-D



B-A-C-D

B-A-D-C

A-C-B-D

Atividade 2

Mendeleev é considerado o pai da Tabela Periódica.

Selecione a opção correta de acordo com sua teoria.

Não existiam mais elementos do que os conhecidos à data.

Nas linhas estão elementos com propriedades semelhantes.

Nas linhas os elementos têm massa atômica decrescente.

Nas colunas estão elementos com propriedades semelhantes. 

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X

Atividade 3

Selecione a opção correta sobre a Tabela Periódica.

Na Tabela Periódica só se encontra informação sobre os elementos químicos.

Todos os elementos da Tabela Periódica são naturais.

A Tabela Periódica teve sempre a mesma organização.

É comum encontrar Tabelas com informação sobre substâncias elementares. 

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X

Atividade 4

Selecione a opção que completa corretamente a afirmação seguinte.

A Tabela Periódica de Moseley dispõe os elementos por ordem _____ evidenciando a _____ das propriedades dos elementos.

decrescente de número atômico ... não regularidade

crescente de número atômico ... não regularidade

decrescente de número atômico ... regularidade

crescente de número atômico ... regularidade 

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X