

#ESTUDOEMCASA

| BLOCO N.º 12 | | 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"> • Interpretar a periodicidade das propriedades dos elementos químicos na TP e explicar a tendência de formação de iões. • Interpretar a baixa reatividade dos gases nobres, relacionando-a com a estrutura eletrónica destes elementos. |

Título/Tema do Bloco

Propriedades dos elementos.

Atividades

Atividade 1

O enxofre pertence ao grupo 16 da Tabela Periódica.

Selecione a opção correta.

- a. O enxofre origina iões estáveis com carga -2.
- b. O enxofre tem 16 eletrões de valência.
- c. O enxofre tem tendência a perder eletrões para formar iões.
- d. O oxigénio (Z = 8) tem um comportamento químico distinto do enxofre.

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X

Atividade 2

Selecione a opção que completa corretamente a frase.

De entre os elementos do mesmo período aquele que é _____ reativo é o que pertence ao grupo dos _____ pois estes têm o _____ nível totalmente preenchido.

- a. menos ... gases nobres ... último
- b. menos ... gases nobres ... primeiro
- c. mais ... halogéneos ... último
- d. mais ... gases nobres ... último

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X

Atividade 3

Selecione a opção que completa corretamente a frase seguinte.

Os elementos do grupo 17...

formam iões mononegativos. 

têm tendência para ceder eletrões.

têm tendência para formar iões positivos.

têm substâncias elementares pouco reativas.

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X

Atividade 4

Considere o sal XZ_2 , constituído por um elemento metálico e um não metálico.

Selecione a opção correta.

X é um metal alcalino e Z um halogéneo.

X é um halogéneo e Z um metal alcalino.

X é um halogéneo e Z um metal alcalino-terroso.

X é um metal alcalino-terroso e Z um halogéneo. 

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X

Atividade 5

Selecione a opção que corresponde à carga dos iões mais estáveis formados pelos metais alcalino-terrosos.

-2

+1

+2 

-1

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X