

#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"> <li>• Interpretar a periodicidade das propriedades dos elementos químicos na TP e explicar a tendência de formação de iões.</li> <li>• Interpretar a baixa reatividade dos gases nobres, relacionando-a com a estrutura eletrónica destes elementos.</li> </ul>

### 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