

#ESTUDOEMCASA

BLOCO N.º 11		DISCIPLINA Física e Química A, Física e Química, Física do Som
ANO(S)	10.º e 1.º de Formação	
APRENDIZAGENS ESSENCIAIS	<ul style="list-style-type: none"> Interpretar a energia de ionização e o raio atómico dos elementos representativos como propriedades periódicas, relacionando-as com as respetivas configurações eletrónicas. 	

Título/Tema do Bloco

Propriedades periódicas dos elementos representativos.

Atividades

Atividade 1

A tabela a seguir mostra o símbolo hipotético de alguns elementos químicos e as suas distribuições eletrónicas.

Elemento	Distribuição eletrónica
A	$1s^2 2s^2$
B	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
C	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

Selecione a opção correta.

Pode-se afirmar que o elemento B...

- a. tem maior raio atómico que o elemento A e menor energia de ionização que o elemento C.
- b. tem menor raio atómico que o elemento A e menor energia de ionização que o elemento C.
- c. tem menor raio atómico que o elemento C e menor energia de ionização que o elemento A.
- d. tem menor raio atómico que o elemento C e maior energia de ionização que o elemento A.

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X

Selecione a afirmação correta.

- a. O raio iónico de um catião é sempre igual ao raio atómico do átomo que lhe deu origem.
- b. Um catião e um anião que sejam isoeletrónicos possuem o mesmo valor de raio iónico.
- c. O raio iónico de um anião é sempre superior ao raio atómico do átomo que lhe deu origem.
- d. O raio iónico de um catião é sempre superior ao raio atómico do átomo que lhe deu origem.

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X

Atividade 5

Selecione a afirmação correta.

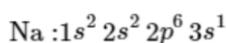
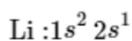
- a. O raio iónico de um catião é sempre igual ao raio atómico do átomo que lhe deu origem.
- b. Um catião e um anião que sejam isoeletrónicos possuem o mesmo valor de raio iónico.
- c. O raio iónico de um anião é sempre superior ao raio atómico do átomo que lhe deu origem.
- d. O raio iónico de um catião é sempre superior ao raio atómico do átomo que lhe deu origem.

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X

Atividade 6

Considere a configuração eletrónica do lítio e do sódio:



Selecione a opção correta que completa a afirmação seguinte.

O lítio e o sódio pertencem ao mesmo _____ da Tabela Periódica e o raio atómico do _____ é maior porque _____.

período ... lítio ... os eletrões estão distribuídos por mais níveis

período ... sódio ... os eletrões estão distribuídos por mais níveis

grupo ... sódio ... o lítio tem maior carga nuclear

grupo ... sódio ... os eletrões estão distribuídos por mais níveis

Secundário/10º
Ano e 1º de
Formação

X