PROPRIEDADES PERIÓDICAS

Aluno: _____ Turma: _____

01. Abaixo, estão representados os elementos do grupo 1 da Tabela Periódica e seus respectivos números atômicos (Z). Sobre a distribuição eletrônica e suas propriedades periódicas, assinale o que for correto.

Li 3
Na 11
K 19
Rb 37
Cs 55
Fr 87

01) Todos os elementos do grupo 1 apresentam um elétron na camada de valência.
02) O Li é o elemento que apresenta o menor raio no grupo 1.
04) O elemento mais reativo no grupo 1 é o Fr.
08) A energia de ionização do Rb é maior do que a do K.

02. Dois ou mais íons ou, então, um átomo e um íon que apresentam o mesmo número de elétrons denominam-se espécies isoeletrônicas.

Comparando-se as espécies isoeletrônicas F-, Na^+, Mg^{2+}, e Al^{3+}, conclui-se que:

a) a espécie Mg^{2+} apresenta o menor raio iônico.

b) a espécie Na^+ apresenta o menor raio iônico.

c) a espécie F^- apresenta o maior raio iônico.

d) a espécie Al^{3+} apresenta o maior raio iônico.

e) a espécie Na^+ apresenta o maior raio iônico.

LIVEWORKSHEETS

03. (UFRGS – RS) O gálio (Ga) é um metal com baixíssimo ponto de fusão (29,8 °C). O cromo (Cr) é um metal usado em revestimentos para decoração e anticorrosão, e é um importante elemento constituinte de aços inoxidáveis. O potássio e o césio são metais altamente reativos. Assinale a alternativa que apresenta os átomos de césio, cromo, gálio e potássio na ordem crescente de tamanho.

a) Ga < Cr < K < Cs.

b) Cs < Cr < K < Ga.

c) Ga < K < Cr < Cs.

d) Cr < Cs < K < Ga.

e) Ga < Cs < Cr < K

04. (UEMA) Leia a notícia abaixo divulgada em jornal maranhense.

"Furto de fiação elétrica, telefônica, de internet e de TV causa prejuízos em São Luís". São cabos de cobre e de alumínio, levados por bandidos que furtam não apenas as redes de telefonia, mas principalmente a rede elétrica. Esses materiais são visados por criminosos por causa do alto valor de venda no mercado.

Jornal o Estado do Maranhão. Adaptado.

Pode-se afirmar em relação às propriedades dos metais citados que

a) ambos possuem alta eletronegatividade.

b) o cobre forma cátion e o alumínio forma ânion.

c) ambos têm dificuldade de doar seus elétrons mais externos.

d) ambos possuem alta eletropositividade.,

e) o cobre forma ânion e o alumínio forma cátion.

05. Os elementos que apresentam maiores energias de ionização são da família dos:

a) metais alcalino-terrosos.

b) gases nobres.

c) halogênios.

d) metais alcalinos.

LIVEWORKSHEETS