



DATA PARA ENTREGA: ___/___/___

ORIENTAÇÕES IMPORTANTES!

- ⇒ *Leia a atividade avaliativa atentamente.*
- ⇒ *Não pode haver rasura e uso de corretivo.*
- ⇒ *As respostas têm que estar no local próprio e à caneta, para que sejam consideradas.*
- ⇒ *Responda com caneta azul ou preta não deixe nada a lápis.*

1) Na classificação periódica, a energia de ionização dos elementos químicos AUMENTA:

- a) das extremidades para o centro, nos períodos.
- b) das extremidades para o centro, nas famílias.
- c) da direita para a esquerda, nos períodos.
- d) de cima para baixo, nas famílias.
- e) de baixo para cima, nas famílias.

2) Considerando-se as propriedades dos elementos químicos e a tabela periódica, é INCORRETA a afirmação:

- a) um metal é uma substância que conduz a corrente elétrica, é dúctil e maleável.
- b) um não-metal é uma substância que não conduz a corrente elétrica, não é dúctil e nem maleável.
- c) um metalóide (ou semi-metal) tem aparência física de um metal, mas tem comportamento químico semelhante ao de um não-metal.
- d) a maioria dos elementos químicos é constituída de não-metais.
- e) os gases nobres são monoatômicos.

3) Relativamente aos elementos A, B, C e D da tabela a seguir, é correto afirmar que:

ELEMENTOS	CAMADAS DE VALÊNCIA
A	$4s^2$, $4p^2$
B	$4s^2$, $4p^5$
C	$1s^1$
D	$2s^2$

- a) A e B pertencem à mesma família da tabela periódica
- b) C é metal alcalino terroso.
- c) A pertence à família dos calcogênios.
- d) B é mais eletronegativo que A, C e D.
- e) têm número atômico igual a 2.

4) O sal de cozinha é constituído de um composto químico conhecido como cloreto de sódio (NaCl). A que grupo (nome da família) da Tabela Periódica pertencem o sódio e o cloro?

R _____

5) Qual o critério de ordenação dos elementos na tabela periódica?

R _____

6) Durante uma prova de Química um aluno do ensino médio deveria citar características do elemento químico flúor. Esse aluno tinha como fonte de consulta apenas uma tabela periódica. Assinale a alternativa que contém uma característica que ele NÃO poderia ter retirado de sua fonte.

- a) possui 7 elétrons na camada de valência
- b) possui número atômico igual a 9
- c) possui alta eletronegatividade
- d) possui alta viscosidade
- e) pertence à família 7A

7) Analisando-se a classificação periódica dos elementos químicos, pode-se afirmar que:

- a) O raio atômico do nitrogênio é maior que o do fósforo.
- b) A afinidade eletrônica do cloro é menor que a do fósforo.
- c) O raio atômico do sódio é menor que o do magnésio.
- d) A energia de ionização do alumínio é maior que a do enxofre.
- e) A energia de ionização do sódio é maior que a do potássio.

8) Escolha o conjunto de elementos químicos em que os respectivos átomos SOMAM o maior número de prótons em seus estados fundamentais.

Obs: Consulte a Tabela Periódica.

- a) K - Rb - Fr
- b) Ca - Ba - Ra
- c) Cu - Ag - Au
- d) Kr - Xe - Rn
- e) H - Li - Na

9) Um átomo possui 84 prótons, que tipo de íon ele tende a formar? Qual é a sua carga?

R _____

10) Explique como um átomo passa do estado normal ao excitado.

R _____

