**Recuperação Paralela para o 9º ano**

1. O amianto, conhecido também como asbesto, é um material constituído por fibras incombustíveis. É empregado como matéria-prima na fabricação de materiais isolantes usados na construção civil, como fibrocimento. O uso dessas fibras vem tendo queda desde a década de 1960, quando estudos confirmaram os efeitos cancerígenos desse material, principalmente sobre o aparelho respiratório. Entre seus componentes, além do SiO2, estão o óxido de magnésio (MgO) e o óxido de alumínio (Al2O3). Em relação ao composto MgO, analise as afirmativas:

1. A ligação entre o magnésio e o oxigênio se dá por transferência de elétrons, sendo classificada como ligação iônica.
2. Os átomos não alcançaram a configuração do gás nobre após a ligação.
3. Após a ligação entre os átomos de magnésio e oxigênio, há formação de um cátion Mg2+ e um ânion O2– .

Dados: Mg (Z = 12); O (Z = 8) Está(ao) correta(s) apenas:

a) I.

b) II.

c) III.

d) I e II.

e) I e III.

2. Um elemento X (Z=20) forma com Y um composto X3Y2. O número atômico de Y é:

a) 7

b) 9

c) 11

d) 12

e) 18

3. Um certo elemento tem número atômico 7. Qual é a carga mais provável de seu íon?

a) +3

b) +2

c) - 3

d) - 1

e) - 2

4. Sabendo que o elemento **X** possui número atômico 38, e o elemento **Y** pertence à família dos halogênios, forneça o tipo de ligação química, a fórmula eletrônica e a fórmula do agregado iônico.

5. Dos compostos abaixo, qual não realiza ligação iônica?

a) NaCl

b) Mg(Cl)2

c) CaO

d) HCl

e) Na2O

6. Da combinação química entre os átomos de magnésio (Z=12) e nitrogênio (Z=7) pode resultar a substância de fórmula:   
a) Mg3N2  
b) Mg2N3  
c) MgN3  
d) MgN2  
e) MgN

7. Indique a opção que apresenta uma substância formada por ligações covalentes.

a) H2CO3

b) NaBr

c) CaI2

d) K2O

e) CaO

8. Sabendo-se  que o cálcio doa 2 elétrons e o flúor recebe somente um, então, ao se ligarem entre si átomos de cálcio e flúor, obtem-se uma substância de que fórmula? A substância formada seria classificada como molécula ou agregado iônico?

9. A fórmula do composto formado por átomos de um elemento químico X, de número atômico igual a 12 e átomos de um elemento químico Y, de número atômico igual a 17, será:

a) XY2

b) XY

c) X2Y

d) X2Y3

e) X3Y2

10. Um átomo de um elemento do Grupo 15, do sistema periódico, liga-se a outro átomo de um elemento do Grupo 17. A ligação entre ambos é:

a) valência.

b) covalente.

c) iônica.

d) eletrovalente.

e) metálica.