
	<b>Química Geral</b>				
	Docente	Fábio Alexandre Santos			
	Estudante				
	Área do Conhecimento	CNT Ciências da Natureza e suas Tecnologias			
	Componente curricular	Química	Nível de Ensino	Médio	

### Atividade de Fixação de Conteúdo

01. Uma ligação covalente comum é feita por:
- elétrons de apenas um dos átomos;
  - um elétron de cada átomo;
  - pontes de hidrogênio;
  - partícula alfa;
  - partícula beta.
02. Um elemento X, cujo número atômico é 12, se combina com um elemento Y, situado na família VA da tabela periódica, e resulta num composto iônico cuja fórmula provável será:
- XY. b) XY<sub>2</sub> c) X<sub>2</sub>Y d) X<sub>2</sub>Y<sub>3</sub> e) X<sub>3</sub>Y<sub>2</sub>.
03. Qual a fórmula provável do composto resultante da combinação do alumínio (Z=13) e um calcogênio Y?
04. (FURRN) Os compostos iônicos, como o cloreto de sódio, apresentam as propriedades:
- Líquidos nas condições ambientes, bons condutores de eletricidade e baixo ponto de fusão.
  - Líquidos ou gasosos, maus condutores de eletricidade e baixo ponto de fusão.
  - Sólidos, maus condutores de eletricidade em solução aquosa e baixo ponto de fusão.
  - Sólidos, bons condutores de eletricidade no estado sólido e alto ponto de fusão.
  - Sólidos, bons condutores de eletricidade em solução aquosa e elevado ponto de fusão.
05. Um elemento x(Z=20) forma com Y um composto de fórmula X<sub>3</sub>Y<sub>2</sub>. O número atômico de Y é:
- 7 b) 9 c) 11 d) 12 e) 18
06. Para adquirir configuração eletrônica de gás nobre, o átomo de número atômico 16 deve:
- perder dois elétrons d) receber dois elétrons
  - receber seis elétrons e) perder seis elétrons
  - perder quatro elétrons
  - receber dois elétrons
07. Um composto apresenta as propriedades a seguir:
- alto ponto de fusão e de ebulição;
  - bom condutor de corrente elétrica no estado líquido ou em solução aquosa;
  - sólido a temperatura ambiente
- Esses compostos devem ser formados pelos seguintes elementos:
- sódio e potássio
  - magnésio e flúor
  - cloro e oxigênio
  - oxigênio e nitrogênio
  - carbono e nitrogênio
08. O elemento flúor forma compostos com o hidrogênio, carbono, potássio e magnésio, respectivamente. Os compostos covalentes ocorrem com:
- H e Mg b) H e K c) C e Mg d) H e C e) K e Mg
09. (UFRJ) O dióxido de carbono solidificado, o gelo seco é usado como agente refrigerante para temperaturas da ordem de -78 °C.
- Qual a fase de agregação do dióxido de carbono a 25°C e 1 atm.
  - O dióxido de carbono é uma molécula apolar, apesar de ser constituída por ligações covalentes polares. Justifique a afirmativa.
10. (OSEC-SP) Os átomos pertencentes à família dos metais alcalinos – terrosos e dos halogêneos adquirem configuração eletrônica de gases nobres quando, respectivamente, formam íons com número de carga:
- +1 e -1 b) -1 e +2 c) +2 e -1 d) -2 e -2e) +1 e -2
11. O elemento químico enxofre está localizado na família VIA, ou família dos calcogênios, no terceiro período da tabela periódica. É um elemento químico formador de diversas substâncias, como o ácido sulfúrico (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>), dióxido de enxofre (SO<sub>2</sub>) e o trióxido de enxofre (SO<sub>3</sub>). Qual é a quantidade de ligações covalentes dativas que esse elemento químico é capaz de realizar?
- 6 b) 4 c) 2 d) 3 e) 1
12. O número máximo de ligações coordenadas ou dativas que o cloro pode efetuar é igual a:
- 1 b) 2 c) 3 d) 4 e) 5