



**LIGAÇÕES QUÍMICAS/ LIGAÇÕES METÁLICAS**

1. Sobre as ligações químicas, marque Verdadeiro ou Falso: V ou F em cada item:
  - ( ) Um composto iônico é formado por íons positivos e negativos.
  - ( ) Um composto covalente é formado por moléculas.
  - ( ) Existe apenas um tipo de sal na natureza.
  - ( ) É muito difícil derreter um composto iônico.
  
2. As ligações metálicas ocorrem entre:
  - a) Gases nobres.
  - b) Halogênios.
  - c) Actinídeos.
  - d) Metais.
  
3. A ligação metálica do elemento Cobre (Cu) é importantíssima na indústria elétrica, especialmente na fabricação de fios. Isso porque as ligas metálicas permitem:
  - a) Boa condução elétrica.
  - b) Bom isolamento térmico.
  - c) Boa condução de calor.
  - d) Boa expansão de volume.
  
4. Em temperatura ambiente, os metais, com exceção de um, são encontrados em estado sólido. Qual é o único metal que é encontrado em estado líquido?
  - a) Ouro.
  - b) Mercúrio.
  - c) Prata.
  - d) Alumínio.