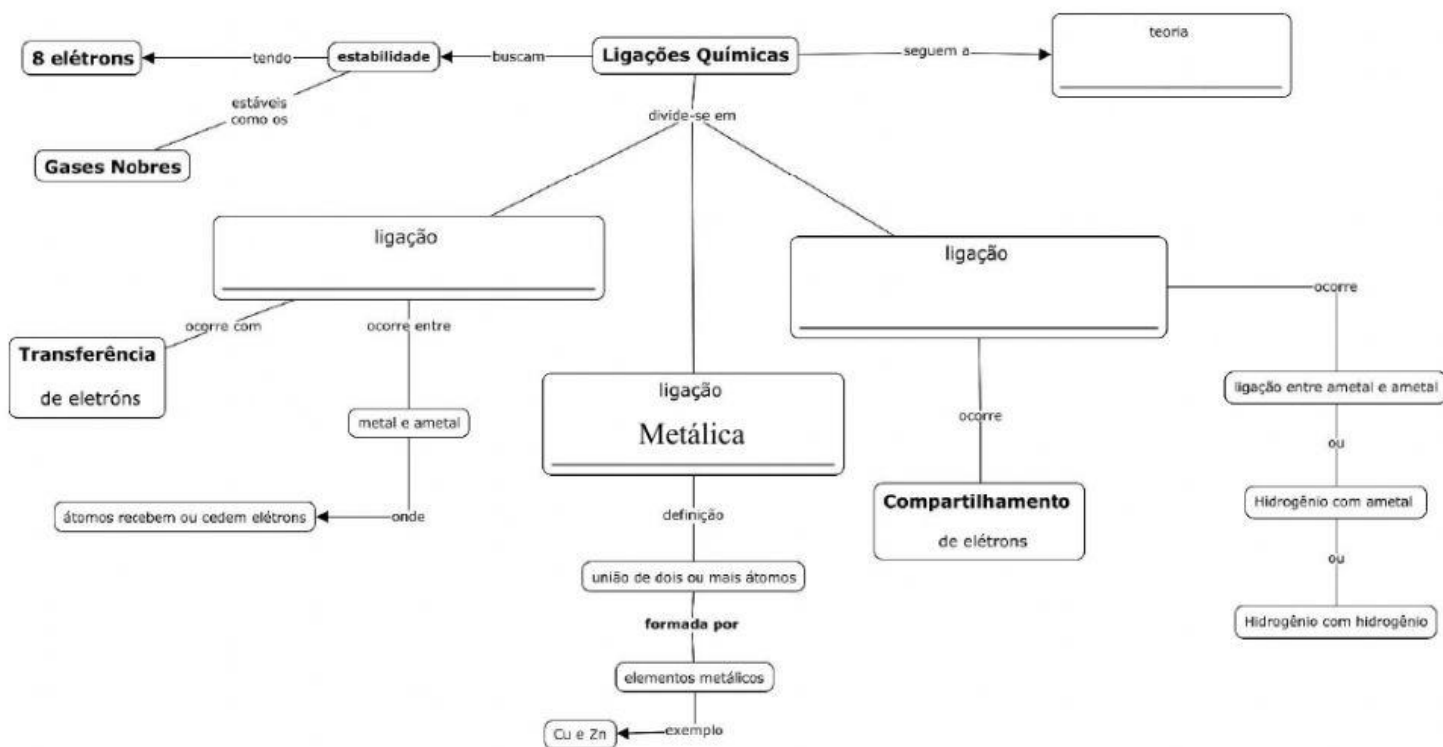




Ligações Químicas



Obs.: A **Ligação Covalente Coordenada** ou **dativa** trata-se não mais da **ligação covalente normal**, em que cada ligação é formada por 1 elétron de cada átomo, mas de uma **covalência especial**, na qual o par eletrônico é cedido apenas por um dos átomos da ligação.

Um composto é considerado composto _____ quando apresenta exclusivamente ligações **covalentes**.

Um composto é considerado composto _____ desde que possua pelo menos uma ligação **iônica** (mesmo apresentando várias ligações covalentes).

Num composto iônico não existem moléculas, mas _____.

Agora é sua vez: **Classifique as ligações a seguir em iônica (1) e covalente (2).**

() NaCl
() NH₃
() CaO
() HCl

() CS₂
() SF₆
() Cl₂
() KCl

Profa. Ana -QuímicaAna
Bom estudo!!!