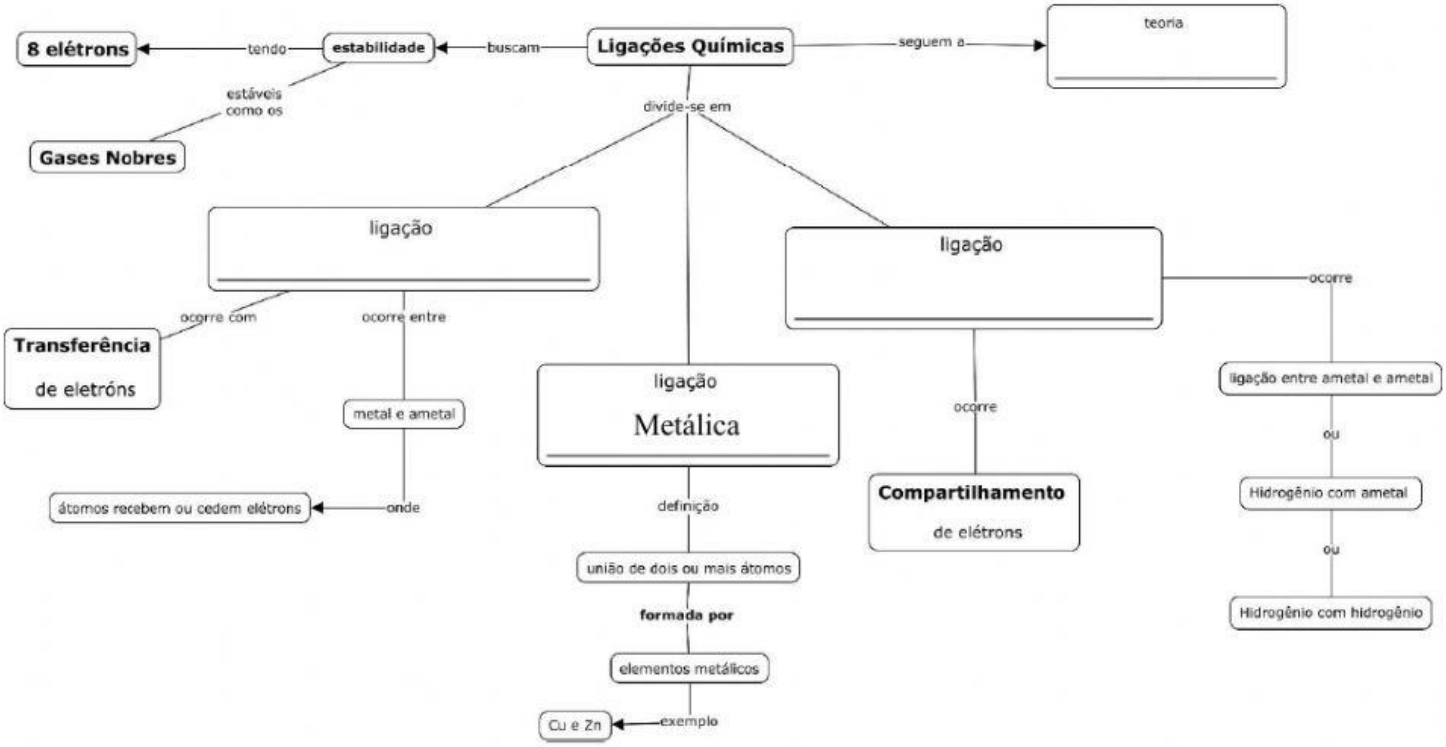
QUIMIFIRST – LIGAÇÃO COVALENTE

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
( ) NH_3
( ) CaO
( ) HCl
( ) CS_2
( ) SF_6
( ) Cl_2
( ) KCl

Profa. Ana -QuímicAna
Bom estudo!!!

LIVEWORKSHEETS