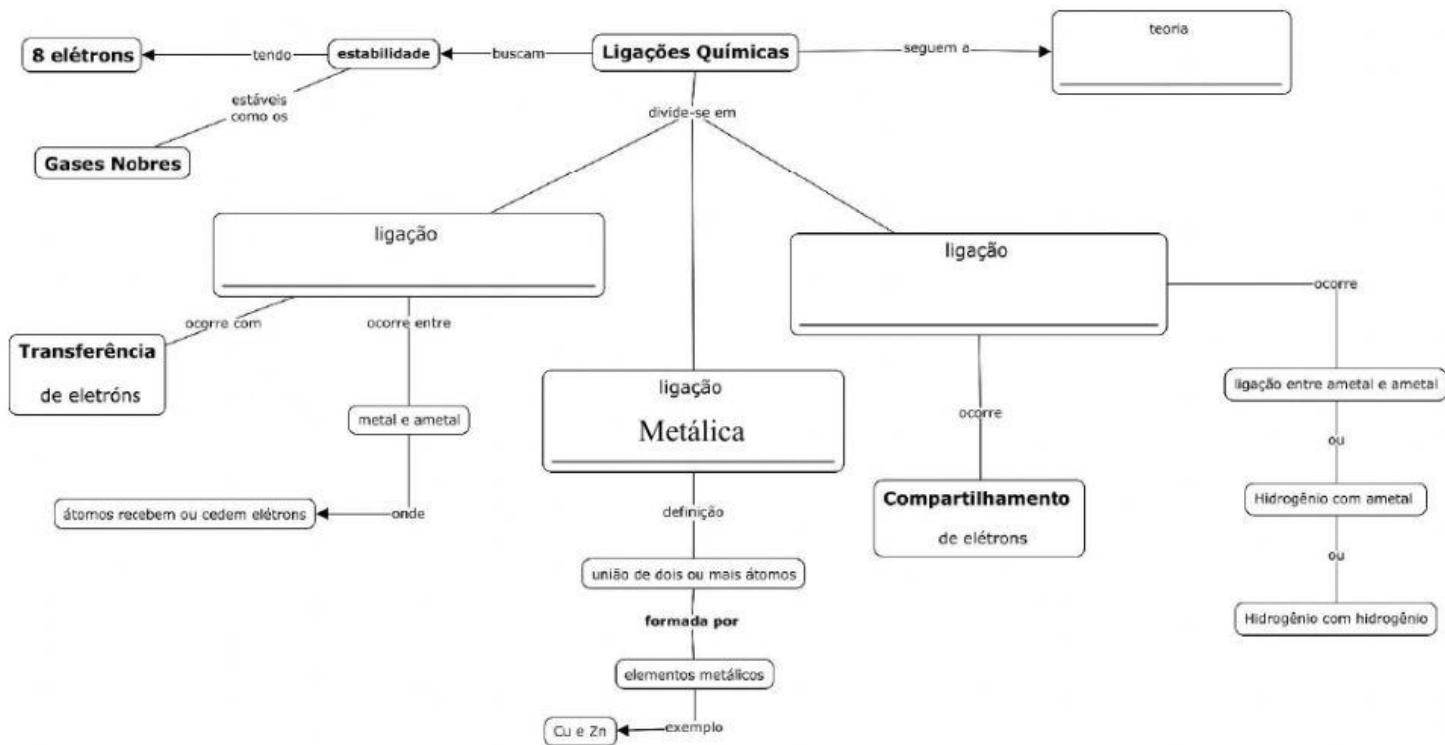




### Ligações Químicas



*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            | (      ) CS <sub>2</sub> |
| (      ) NH <sub>3</sub> | (      ) SF <sub>6</sub> |
| (      ) CaO             | (      ) Cl <sub>2</sub> |
| (      ) HCl             | (      ) KCl             |

Profa. Ana -QuímicAna  
Bom estudo!!!