

Exercícios de Ligações Covalentes (dep)

quinta-feira, 17 de setembro de 2020

1. Indique se a afirmação é verdadeira ou falsa.

- a) A regra do octeto refere-se a padrões de ligação química dos oito primeiros elementos da tabela periódica.
- b) A regra do octeto refere-se à tendência de certos elementos de reagir de tal modo a completar sua camada externa com oito elétrons de valência.
- c) Ao ganhar elétrons, um átomo torna-se um íon de carga positiva ou cátion.
- d) Quando um átomo forma um íon, muda apenas o número de elétrons de valência; o número de prótons e nêutrons não muda.
- e) Ao formar íons, os elementos do grupo 2A perdem dois elétrons e tornam-se cátions com carga +2.
- f) Os elementos do grupo 6A reagem recebendo dois elétrons e tornando-se ânions com carga -2.
- g) Com exceção do hidrogênio, a regra do octeto aplica-se a todos os elementos dos períodos 1, 2 e 3.

2. Quantos elétrons cada átomo devem ganhar ou perder para adquirir uma configuração eletrônica idêntica à do gás nobre mais próximo em número atômico?

- a) Li
- b) Cl
- c) P
- d) Al
- e) Sr
- f) S
- g) Si
- h) O

3. Por que Li^- não é um íon estável?