

Conteúdo Programático:

Ligações químicas: Ligações covalentes normais e coordenadas. Ligações pi e sigma, Ressonância, Orbitais.

Competências e Habilidades:

Saber reconhecer os compostos moleculares e iônicos, os tipos de ligações, orbitais e ressonância.

Exercícios | Ligações Covalentes

1] Dê a fórmula eletrônica (Lewis) e a fórmula estrutural oficial e vulgar, indique para o tipo de ligação (sigma σ e pi π) para a ligação nos compostos abaixo:

Obs.: A ligação covalente coordenada (dativa) também é classificada como sigma.

a] CO

b] H_3PO_3

c] HPO_3