



VALENCIAS (resumido).

Grupo 1: Todos presentan valencia 1, excepto el Hidrogeno que también actúa con la -1.

Grupo 2: Todos presentan valencia 2.

Grupo 13: Valencia 3 para todos y -3 para Boro.

Grupo 14: Todos presentan valencias positivas 2 y 4 y los no metales -2 y -4.

Grupo 15: Los no metales con valencia -3 y todos con valencias 1, 3 y 5.

Grupo 16: El oxigeno solo con valencia -2 y el resto con valencia -2, 2, 4 y 6.

Grupo 17: El flúor con valencia -1 y el resto con valencias -1, 1, 3, 5 y 7.

Hasta aquí entiendo que no hay problemas, son los grupos más importantes.

Pongo a continuación las valencias de los elementos de transición más importantes.

Fe, Co, Ni: 2 y 3

Zn y Cd: 2

Pd, Pt: 2 y 4

Cr: 2, 3 y 6

Ag: 1

Hg, Cu: 1 y 2

Au: 1 y 3

Mn: 2, 3, 4, 6 y 7

Con esto no tendréis problemas al formular.