

## REGLAS DE ASIGNACION DE ESTADOS DE ASIGNACION

- 1) El estado de oxidación de un elemento al estado libre (no combinado) es 0. ( $\text{Fe}^0$ ,  $\text{H}_2^0$ ,  $\text{O}_2^0$ ,  $\text{Cu}^0$ )
- 2) El hidrógeno tiene estado de oxidación +1, salvo en los hidruros metálicos donde tiene -1.
- 3) El oxígeno tiene estado de oxidación -2, salvo en los peróxidos metálicos donde tiene -1.
- 4) La suma algebraica de los estados de oxidación de los elementos en un compuesto neutro es 0.
- 5) La suma algebraica de los estados de oxidación de los elementos en un ion, coincide con la carga del ion.
- 6) Los metales tienen estado de oxidación positivo.
- 7) Grupo:

	I	II	III
Estado de oxidación	+1	+2	+3
- 8) Los estados de oxidación negativos de los elementos dependen del grupo:

Grupo:	V	VI	VII
Estado de oxidación	-3	-2	-1