

# Reglas de número de oxidación!

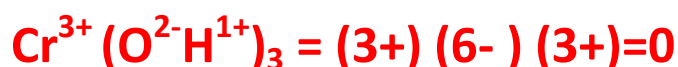
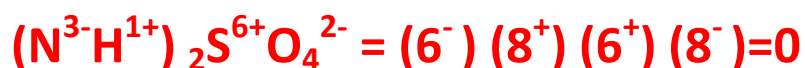
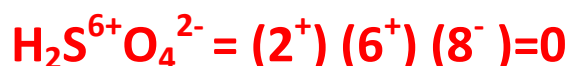
1. Todos los elementos en estado natural no combinados tienen un número de oxidación igual a cero, ejemplo:  $\text{Cu}^0$ ,  $\text{Al}^0$ ,  $\text{C}^0$
2. Todos los elementos del **grupo IA** (**H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr**) en sus compuestos tienen número de oxidación  $1^+$ , ejemplo:  $\text{H}_2^{1+}\text{O}$ ,  $\text{K}_2^{1+}\text{SO}_4$ ,  $\text{NA}^{1+}\text{OH}$ .
3. Todos los elementos del **grupo IIA** (**Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra**) tienen en sus compuestos número de oxidación  $2^+$ , ejemplo:  $\text{Ca}^{2+}\text{CO}_3$ ,  $\text{Sr}^{2+}\text{O}$ .
4. El hidrogeno en sus compuestos tiene número de oxidación  $1^+$  excepto en los hidruros cuyo número de oxidación es  $1^-$  ejemplo:  $\text{NaH}^{1-}$ ,  $\text{CaH}_2^{1-}$ ,  $\text{AlH}_3^{1-}$
5. El oxígeno en sus compuestos tiene número de oxidación  $2^-$  excepto en los **peróxidos**, cuyo número de oxidación es  $1^-$  ejemplo:  $\text{Na}_2\text{O}_2^{1-}$
6. Todos los elementos del **grupo VIIA** se les conoce como halógenos (F, Cl, Br, I, At) en sus compuestos binarios tienen número de oxidación  $1^-$  ejemplos:  $\text{CaBr}_2^{1-}$ ,  $\text{FeI}_3^{1-}$

7. El azufre como sulfato, tiene número de oxidación  $2^-$ , ejemplo:  $\text{Na}_2\text{S}^{2-}$ ,  $\text{CaS}^{2-}$

8. Todos los radicales conservan sus números de oxidación en las reacciones químicas, ejemplo:



9. La suma de las cargas de los números de oxidación siempre deberá ser igual a cero, ejemplo:



### ACTIVIDAD

Determina los números de oxidación de cada uno de los elementos en los siguientes compuestos:

