

Reglas de número de oxidación!

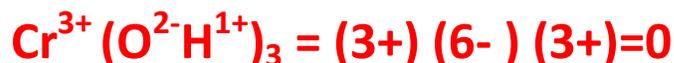
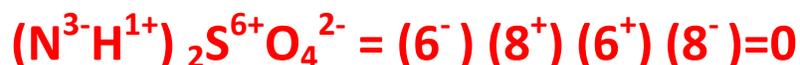
1. Todos los elementos en estado natural no combinados tienen un número de oxidación igual a cero, ejemplo: Cu^0 , Al^0 , C^0
2. Todos los elementos del **grupo IA** (**H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr**) en sus compuestos tienen número de oxidación 1^+ , ejemplo: H_2^{1+}O , $\text{K}_2^{1+}\text{SO}_4$, NA^{1+}OH .
3. Todos los elementos del **grupo IIA** (**Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra**) tienen en sus compuestos número de oxidación 2^+ , ejemplo: $\text{Ca}^{2+}\text{CO}_3$, Sr^{2+}O .
4. El hidrogeno en sus compuestos tiene número de oxidación 1^+ excepto en los hidruros cuyo número de oxidación es 1^- ejemplo: NaH^{1-} , CaH_2^{1-} , 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: CaBr_2^{1-} , FeI_3^{1-}

7. El azufre como sulfato, tiene número de oxidación 2^- , ejemplo: Na_2S^{2-} , 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:

