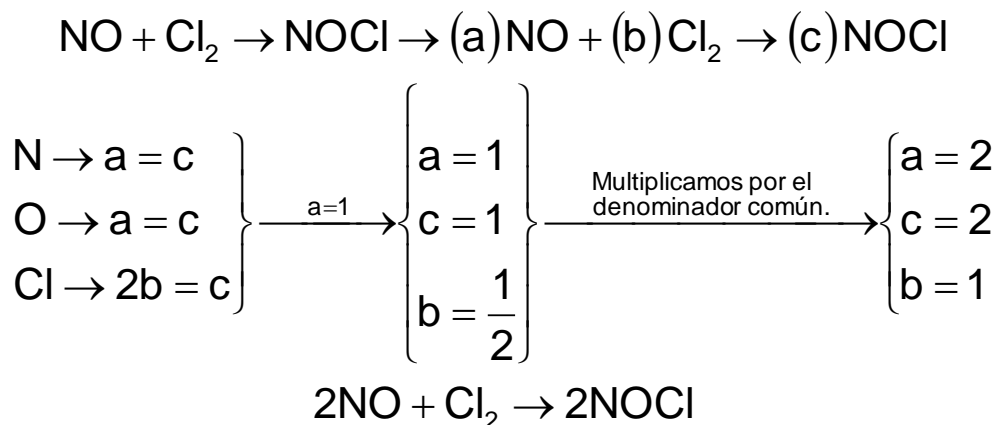


## Boletín Cambios Químicos III – F y Q E.S.O.

Ejemplo:



- Ajusta estas reacciones sencillas de forma que se cumpla el principio de conservación..
  - $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
  - $\text{Au} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{AuCl}_3$
  - $\text{Cl}_2 + \text{F}_2 \rightarrow \text{ClF}_3$
  - $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
  - $\text{S}_8 + \text{F}_2 \rightarrow \text{SF}_6$
- Ajusta estas reacciones sencillas de forma que se cumpla el principio de conservación..
  - $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow \text{HI}$
  - $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$
  - $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
  - $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
  - $\text{C} + \text{H}_2 \rightarrow \text{C}_3\text{H}_8$
  - $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- Ajusta estas reacciones sencillas de forma que se cumpla el principio de conservación..
  - $\text{N}_2\text{O}_4 \rightarrow \text{NO}_2$
  - $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
  - $\text{N}_2\text{O} \rightarrow \text{O}_2 + \text{N}_2$
  - $\text{Br}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{HBr}$
  - $\text{O}_2 + \text{O} \rightarrow \text{O}_3$