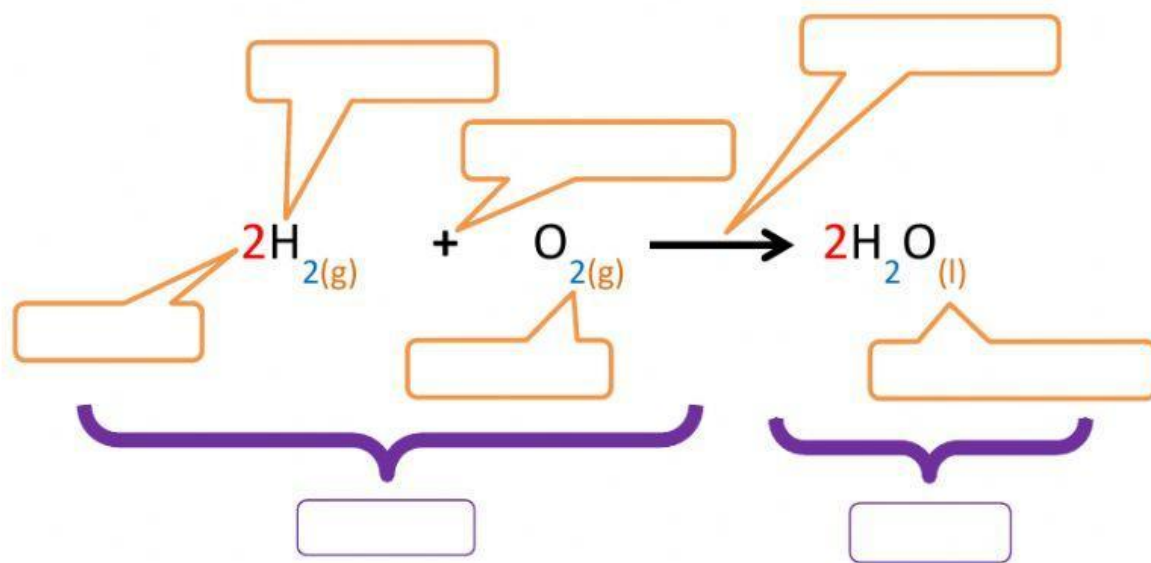


Balanceo de ecuaciones por tanteo

M.C. Luz Cecilia Pérez Velázquez

1. Nombra los diferentes componentes de una ecuación química



Productos

Reacciona con...

Coeficiente

Símbolo químico

Estado de agregación

Reactivos

Sub - índice

Se produce..

2. Balancea por tanteo las siguientes ecuaciones químicas

- A) $\text{___ Cr} + \text{___ O}_2 \longrightarrow \text{___ Cr}_2\text{O}_3$
- B) $\text{___ MgS} + \text{___ AlCl}_3 \longrightarrow \text{___ MgCl}_2 + \text{___ Al}_2\text{S}_3$
- C) $\text{___ K} + \text{___ H}_2\text{O} \longrightarrow \text{___ KOH} + \text{___ H}_2$
- D) $\text{___ LiI} + \text{___ AgNO}_3 \longrightarrow \text{___ LiNO}_3 + \text{___ AgI}$
- E) $\text{___ Mg} + \text{___ HNO}_3 \longrightarrow \text{___ Mg(NO}_3)_2 + \text{___ H}_2\text{O} + \text{___ N}_2 + \text{___ O}_2$
- F) $\text{___ KClO}_3 \longrightarrow \text{___ KCl} + \text{___ O}_2$
- G) $\text{___ BaCl}_2 + \text{___ Na}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{___ NaCl} + \text{___ BaSO}_4$
- H) $\text{___ Fe} + \text{___ HBr} \longrightarrow \text{___ FeBr}_3 + \text{___ H}_2$
- I) $\text{___ KClO}_3 \longrightarrow \text{___ KCl} + \text{___ O}_2$