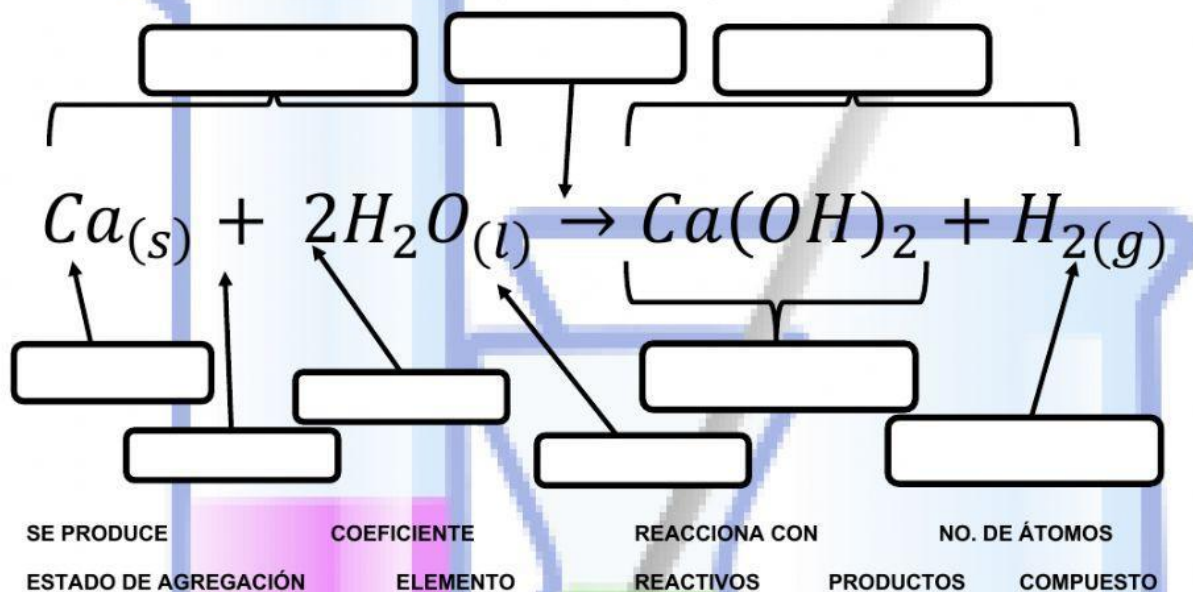


ESTEQUIOMETRÍA

ELABORADO POR: PROFR. JESÚS CHÁVEZ GUTIÉRREZ

Simbología Química.

Actividad 1. Ubica correctamente los componentes que integran a una ecuación química.



MASAS MOLECULARES.

Actividad 2. Determina las masas moleculares de las siguientes sustancias puras: (NOTA: considera las masas atómicas redondeadas, a excepción del Cloro, a este tomarlo como 35.5)

- a) $\text{H}_2\text{SO}_4 =$
- b) $\text{H}_2\text{S} =$
- c) $\text{C}_4\text{H}_{10} =$
- d) $\text{C}_2\text{H}_6\text{O} =$

- e) $\text{H}_3\text{PO}_4 =$
- f) $\text{CO}_2 =$
- g) $\text{Na}_2\text{SO}_4 =$
- h) $\text{KClO}_3 =$

- i) $\text{Ca}(\text{OH})_2 =$
- j) $\text{C}_8\text{H}_{18} =$
- k) $\text{KMnO}_4 =$
- l) $\text{HF} =$

BALANCEO DE ECUACIONES QUÍMICAS.

Actividad 3. Balancea las siguientes reacciones químicas por el Método de Aproximaciones o de Tanteo.

