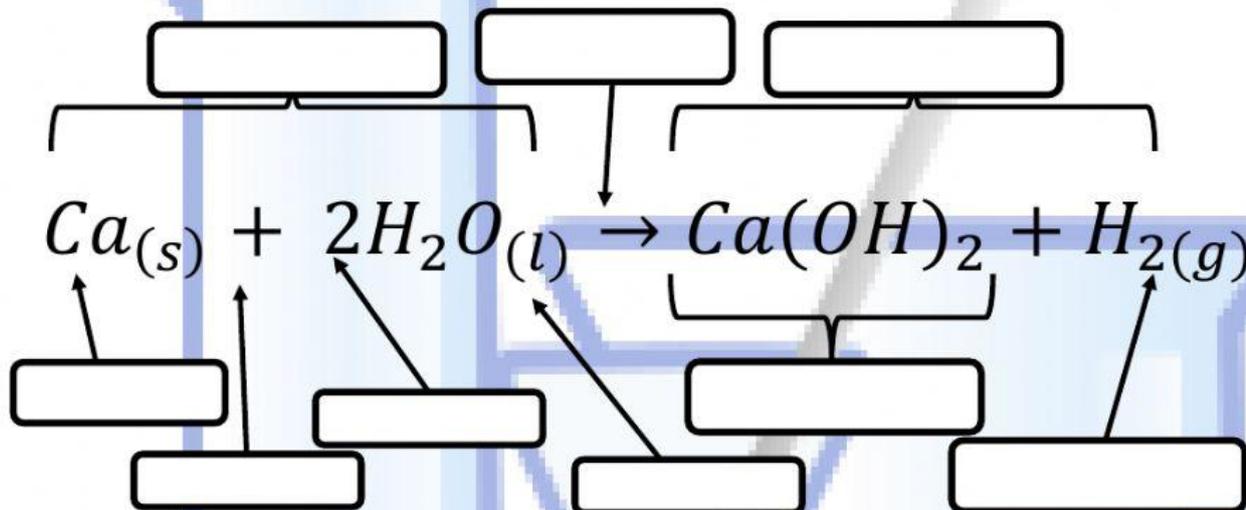


ESTEQUIOMETRÍA

ELABORADO POR: PROFR. JESÚS CHÁVEZ GUTIÉRREZ

Simbología Química.

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



SE PRODUCE

COEFICIENTE

REACCIONA CON

NO. DE ÁTOMOS

ESTADO DE AGREGACIÓN

ELEMENTO

REACTIVOS

PRODUCTOS

COMPUESTO

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) $H_2SO_4 =$
- b) $H_2S =$
- c) $C_4H_{10} =$
- d) $C_2H_6O =$

- e) $H_3PO_4 =$
- f) $CO_2 =$
- g) $Na_2SO_4 =$
- h) $KClO_3 =$

- i) $Ca(OH)_2 =$
- j) $C_8H_{18} =$
- k) $KMnO_4 =$
- l) $HF =$

BALANCEO DE ECUACIONES QUÍMICAS.

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

