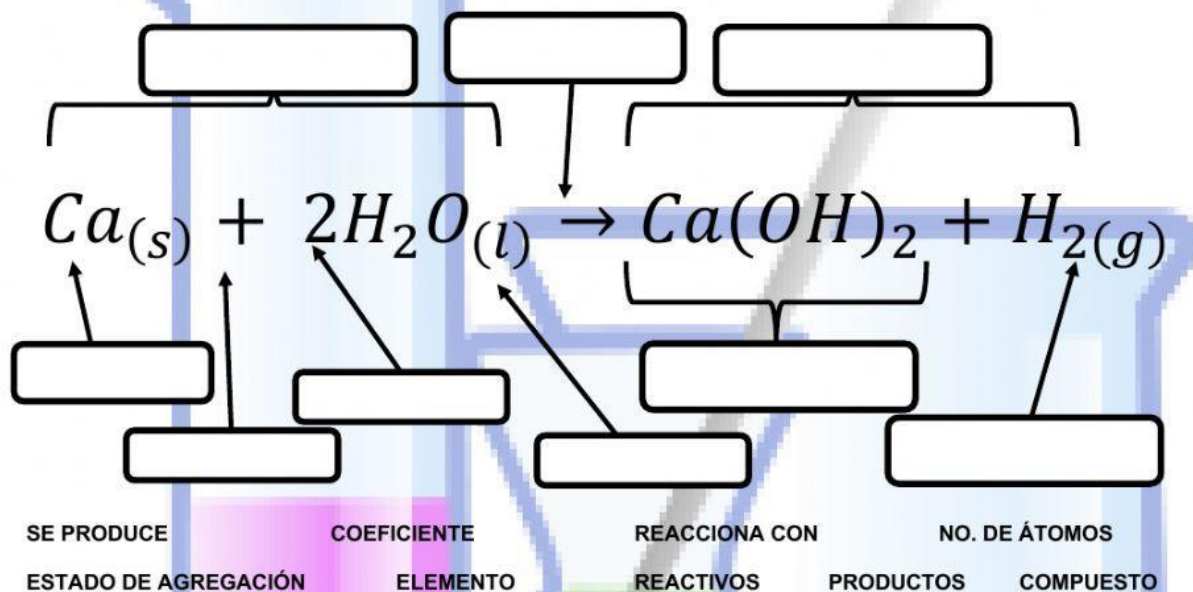


ESTEQUIOMETRÍA

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) H_2SO_4 = | e) H_3PO_4 = | i) $Ca(OH)_2$ = |
| b) H_2S = | f) CO_2 = | j) C_8H_{18} = |
| c) C_4H_{10} = | g) Na_2SO_4 = | k) $KMnO_4$ = |
| d) C_2H_6O = | h) $KClO_3$ = | l) HF = |

BALANCEO DE ECUACIONES QUÍMICAS.

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

- a) $Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
- b) $HCl + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCl_2 + H_2O$
- c) $Al_2O_3 + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + H_2O$
- d) $Fe + HBr \rightarrow FeBr_3 + H_2$
- e) $BaCl_2 + Na_2SO_4 \rightarrow NaCl + BaSO_4$
- f) $MgS + AlCl_3 \rightarrow MgCl_2 + Al_2S_3$
- g) $C_5H_{12} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- h) $Ag_2SO_4 + NaCl \rightarrow AgCl + Na_2SO_4$