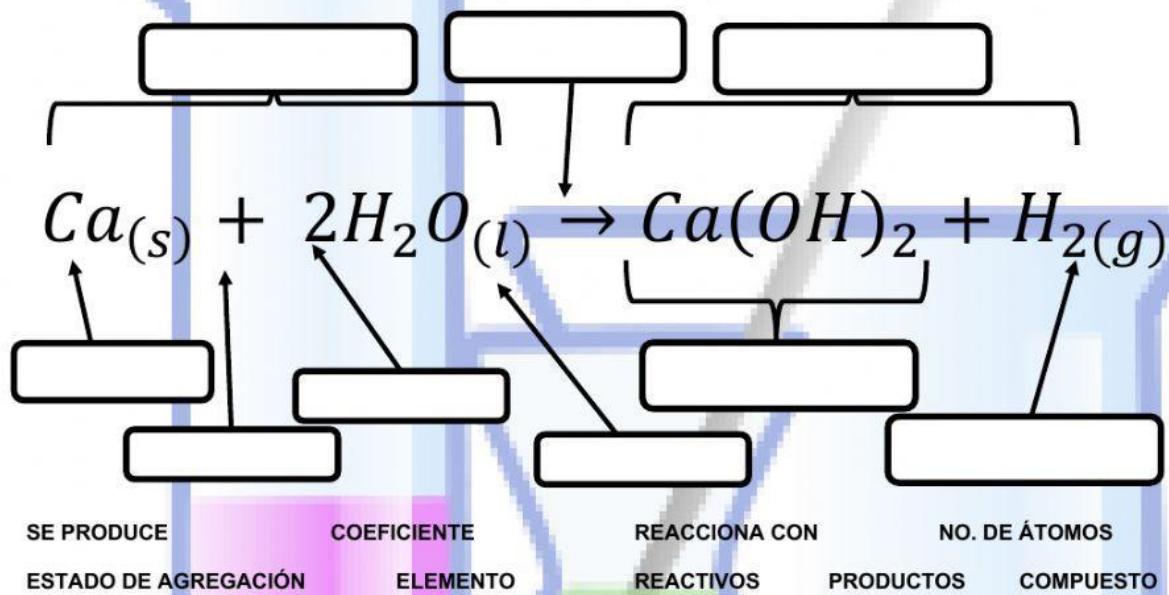


## ESTEQUIOMETRÍA

ELABORADO POR: PROF. 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)  $H_2SO_4 =$   
 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.

