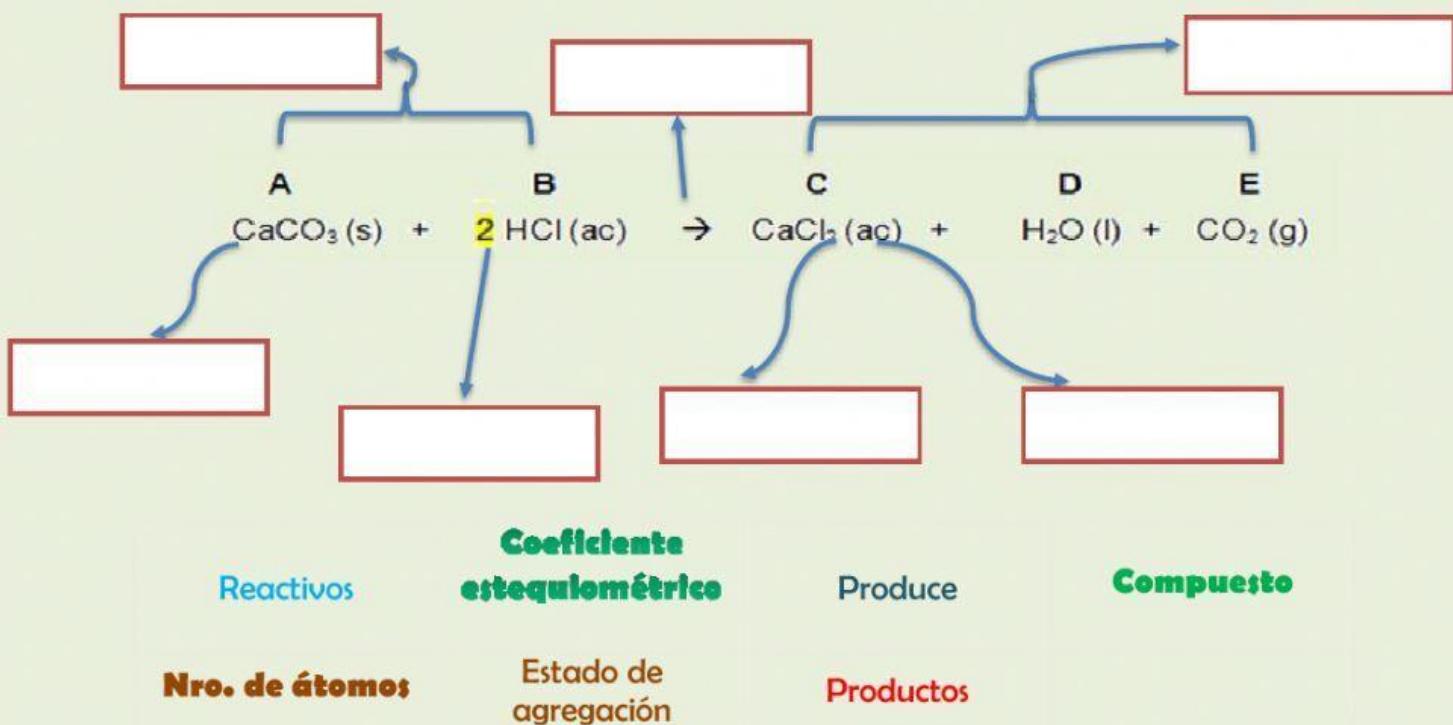


## Taller evaluativo estequiométrica

NOMBRE

FECHA

I. Arrastra donde corresponde cada componente de la siguiente ecuación química



II. Balancea las siguientes ecuaciones por el método de tanteo



III. Calcula el peso de los siguientes compuestos e identifica el peso correcto de cada uno

**AgNO<sub>3</sub>** 233.38 gr

**Mg (OH)<sub>2</sub>** 142.04 gr

**BaSO<sub>4</sub>** 169.87 gr

**Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>** 56.38

**MgS** 58.30 gr

IV. Calcula la cantidad en mol y átomos en los siguientes planteamientos

a. ¿Cuántos moles hay en una muestra de 7.46 gr de Litio?

Moles

b. ¿Cuántos moles hay en 43 gr de NH<sub>3</sub>?

Moles

c. ¿Cuántos moles hay en 25.7 gr de Al?

Moles