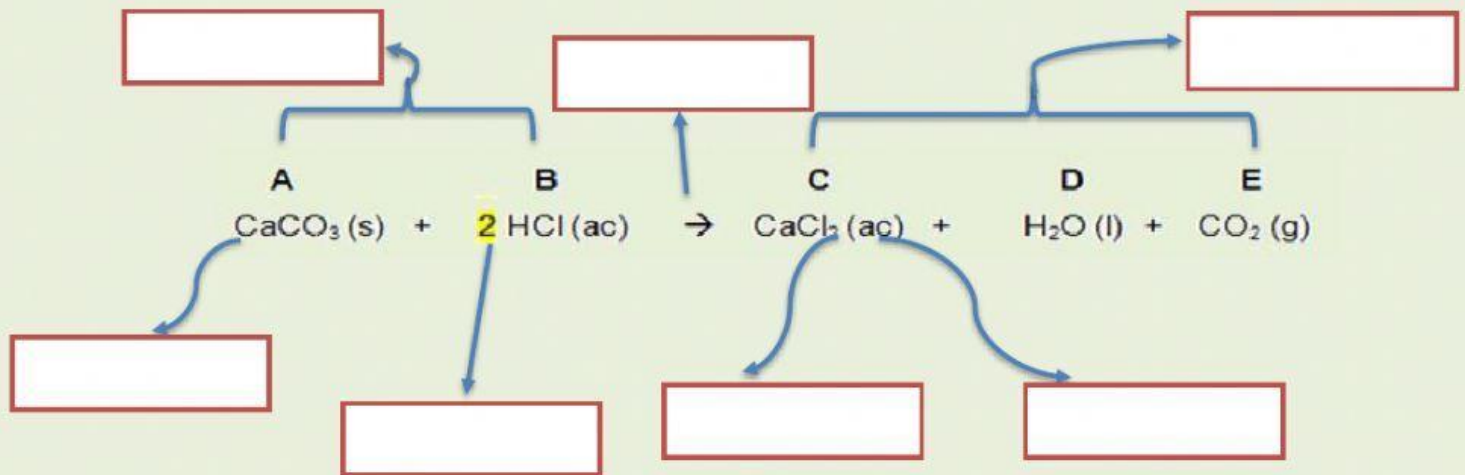


## Taller evaluativo estequiometria

NOMBRE

FECHA

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



Reactivos

**Coefficiente estequiométrico**

Produce

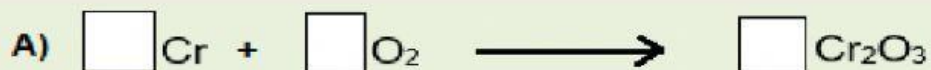
**Compuesto**

**Nro. de átomos**

Estado de agregación

**Productos**

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>3</sub>)<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