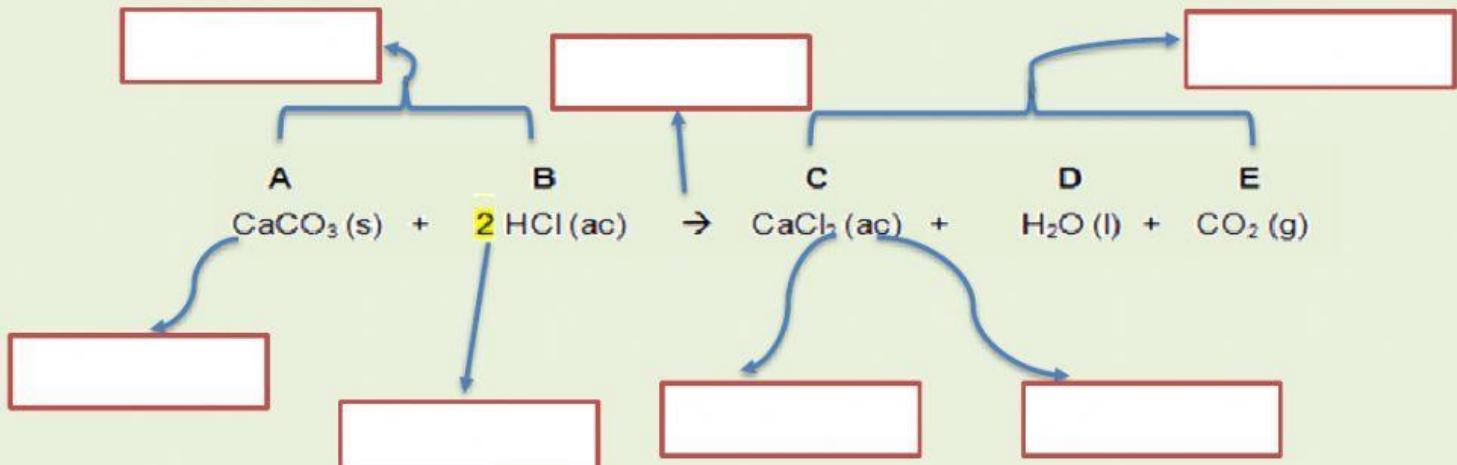


## 1ra. Evaluación parcial

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



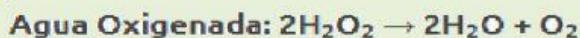
Reactivos	Coefficiente estequiométrico	Produc	Compuesto
Nro. de átomos	Estado de agregación	Productos	

II. Identifica el tipo de reacción que se forma en cada caso

Formación de Sal, cloruro de sodio:




Precipitación



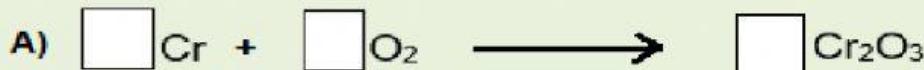

Dibromuro de etileno




Reaccion de neutralizacion



**III.** Balancea las siguientes ecuaciones por el método de tanteo



**IV.** 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

**V.** Calcula la cantidad en mol y átomos en los siguientes planteamientos

A) ¿Cuántos moles y cuántos átomos hay en una muestra de 7.46 gr de Litio?

Moles       Átomos

B) ¿Cuántos moles y cuantas moléculas hay en 43 gr de NH<sub>3</sub>?

Moles       Moléculas

C) ¿Cuántos moles y cuántos átomos hay en 25.7 gr de Al?

Moles       Átomos