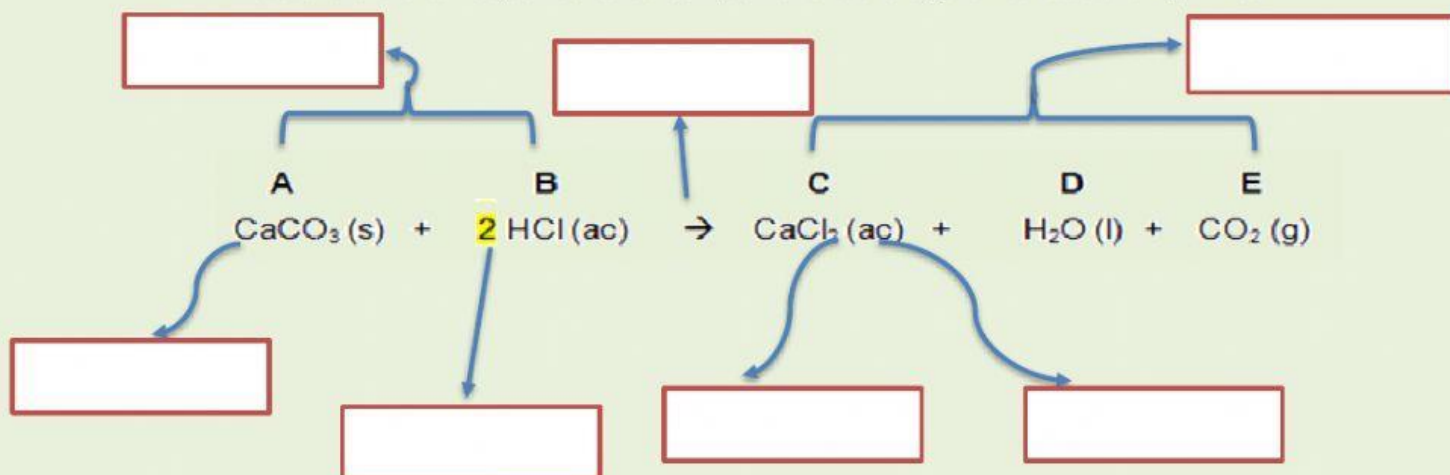


1ra. Evaluación parcial

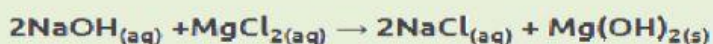
I. Arrastra donde corresponde cada componente de la siguiente ecuación química



Reactivos	Coefficiente estequiométrico	Produce	Compuesto
Nro. de átomos:	Estado de agregación	Productos	

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

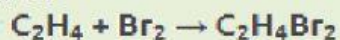
Formación de Sal, cloruro de sodio:



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

AgNO₃ 233.38 gr

Mg (OH)₃)₂ 142.04 gr

BaSO₄ 169.87 gr

Na₂SO₄ 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 NH₃?

Moles

Moléculas

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

Moles

Átomos