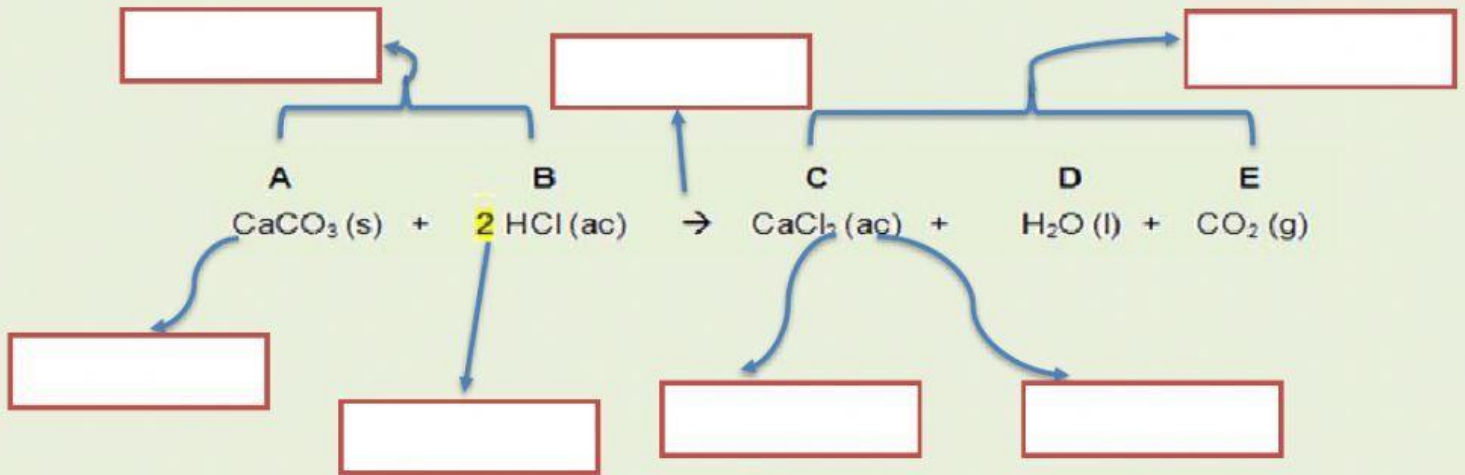


Taller evaluativo estequiometria

NOMBRE

FECHA

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



Reactivos

Coefficiente estequiométrico

Produce

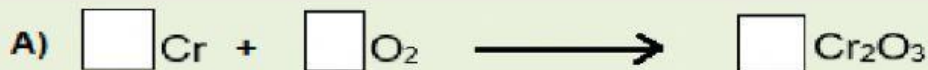
Compuesto

Nro. de átomos

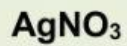
Estado de agregación

Productos

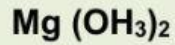
II. Balancea las siguientes ecuaciones por el método de tanteo



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



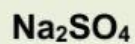
233.38 gr



142.04 gr



169.87 gr



56.38



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 NH₃?

Moles

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

Moles