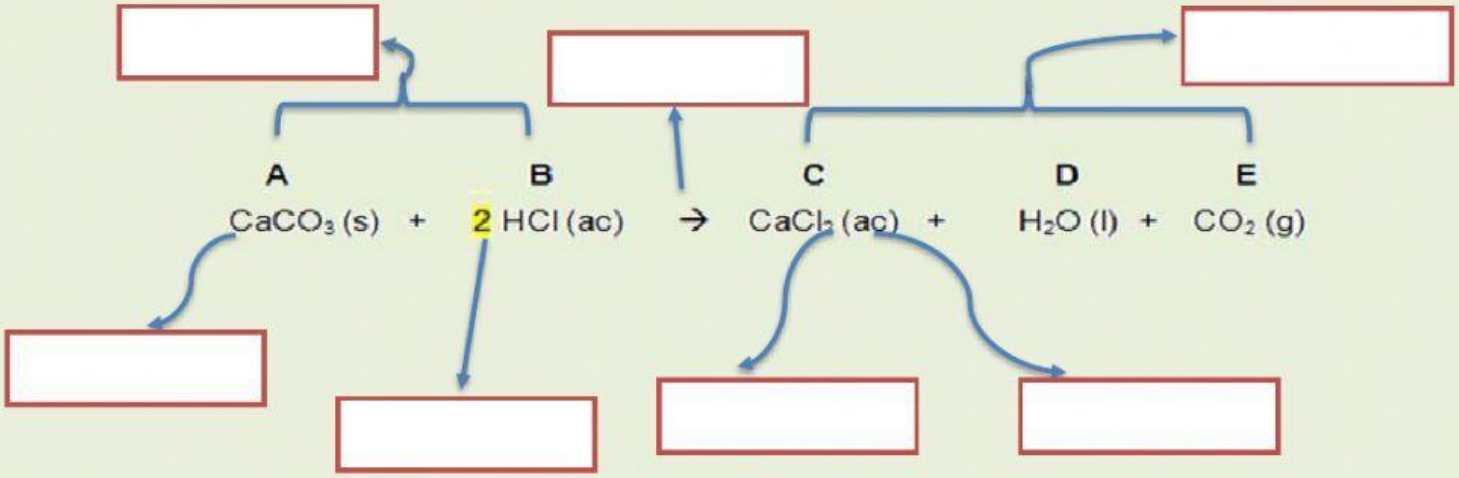
Taller evaluativo estequiometria

NOMBRE _____ FECHA _____

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



Reactivos | Coeficiente estequiométrico | Produce | Compuesto

Nro. de átomos | Estado de agregación | Productos

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

A) ☐ Cr + ☐ O_2 ⟶ ☐ Cr_2O_3

B) ☐ $BaCl_2$ + ☐ Na_2SO_4 ⟶ ☐ NaCl + ☐ $BaSO_4$

LIVEWORKSHEETS

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

$AgNO_3$	233.38 gr
$Mg\ (OH_3)_2$	142.04 gr
$BaSO_4$	169.87 gr
Na_2SO_4	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 NH3?

Moles

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

Moles

LIVEWORKSHEETS