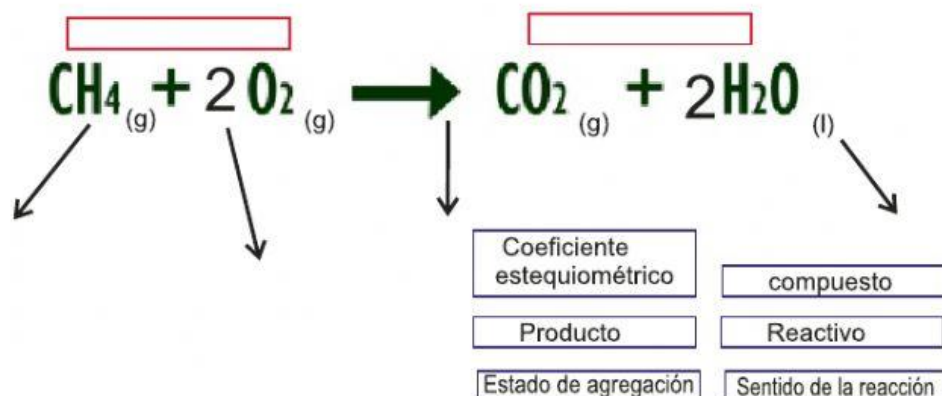


1 - Ubica los conceptos en el cuadro correspondiente



2- Realice el balance de las siguientes ecuaciones químicas:



3- ¿ Cuántos moles de propano se necesitan para producir 6 moles de CO_2 ?



4- Unir con flechas los conceptos de la columna "A" con "B"

A

- Estequiometría

- Coeficiente estequiométrico

- Masa molar

- mol

B

Cantidad de sustancia que contiene tantas entidades elementales como átomos hay en 12 gramos de carbono 12

Masa de un mol de sustancia

Parte de la química que estudia las relaciones cuantitativas entre reactivos y productos en una reacción química

Números empleados para balancear las ecuaciones químicas que representan el número de moles de cada reactivo y producto.