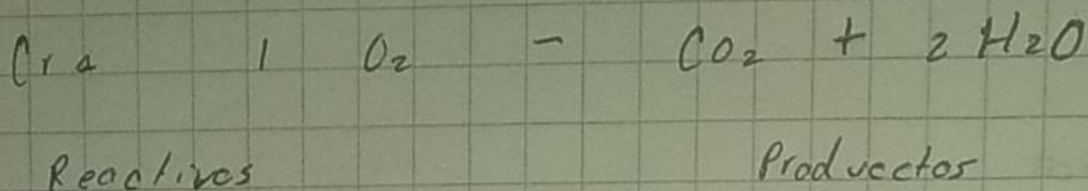
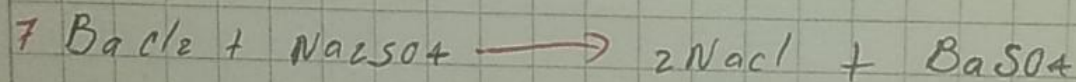
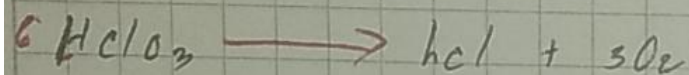
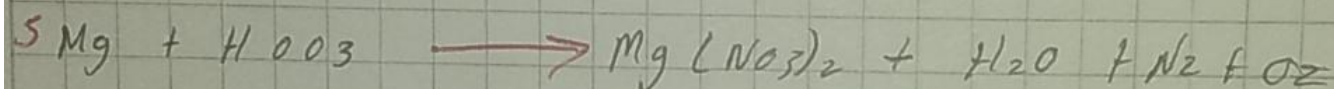
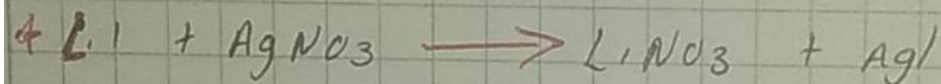
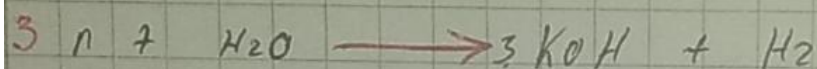
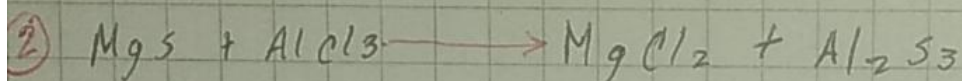
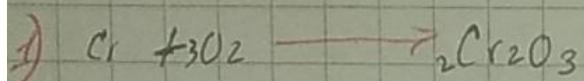


Balances de ecuaciones Químicas



Balancear las siguientes químicas



Comprender

Comprender que es la química orgánica y la diferencia de la química inorgánica.

Grupo Funcional

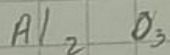
Átomo o grupo de Átomos			
Óxidos	Ácidos	Sales	Hidroxidos
CO K_2O^2 Fe_2O_3 Al_2O_3 CaO oxígeno O	HCl H_2SO_4 HNO_3 HBr Hidrógeno H	$NaCl$ $MgCO_3$ KCl $AuPO_3$ Cation - Anión	$Al(OH)_3$ $NaOH$ $Ca(OH)_2$ $CuOH$ $Cu(OH)_2$ Gr. Hidroxido

Estados de oxidación

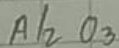
¿Qué es el número de oxidación?

Es la cantidad de electrones que tiene a ganar o perder un átomo en una reacción química con otros átomos, para poder adquirir estabilidad química.

Ejemplo 1: Calcular el estado de oxidación de la siguiente molécula.

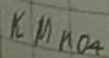


$$+3 \quad -2$$

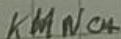


$$+6 - 6 = 0$$

Ejemplo 2: Calcular el estado de oxidación de la siguiente molécula.

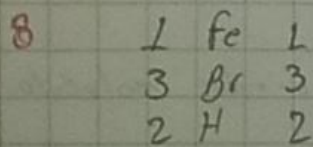
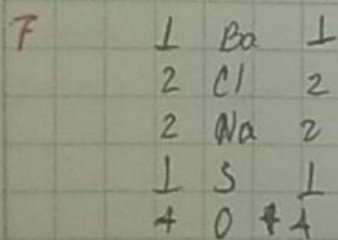
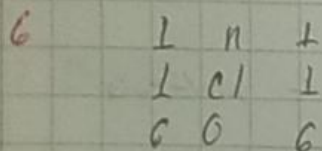
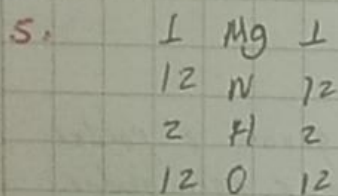
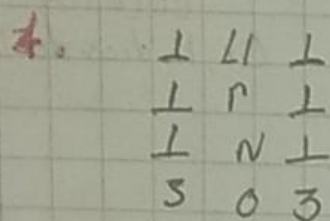
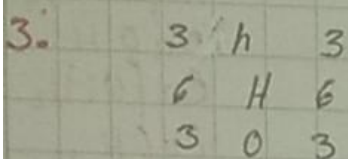
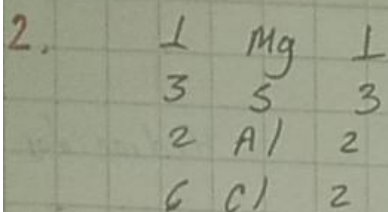
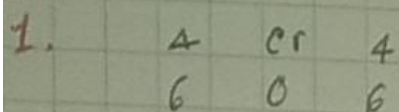


$$+1 \quad +7 \quad -2$$



$$+7 \quad +7 \quad -8 = 0$$

Solución de actividad #1



Química Inorgánica

Los compuestos orgánicos son los que contienen carbono, comúnmente enlazado con hidrógeno, oxígeno, boro, nitrógeno, azufre y algunos halógenos. El resto de los compuestos se clasifican como compuestos inorgánicos. Estos se nombran según las reglas establecidas por la IUPAC (Unión Internacional de Química Pura y Aplicada).

Tradicional

Consiste en agregar a la palabra óxido el nombre del elemento en "ico" (si actúa con su valencia mayor) u "oso" (si actúa con su valencia menor). Si el elemento posee una sola valencia se le hará terminar en "ico".