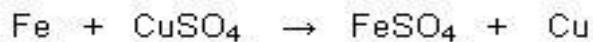
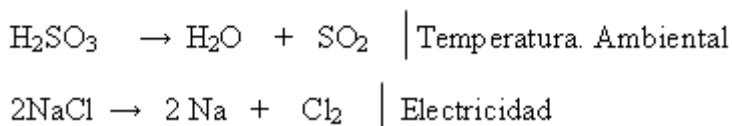
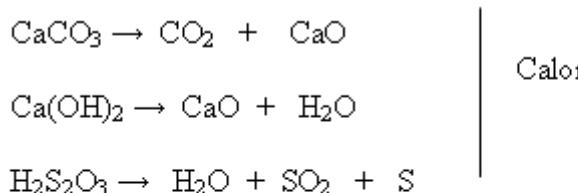


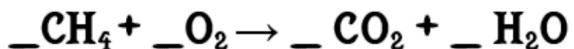
EXAMPLES OF CHEMICAL REACTIONS

- a) $C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$
- b) $S(s) + O_2(g) \rightarrow SO_2(g)$
- c) $N_2(g) + O_2(g) \rightarrow N_2O_3(g)$
- d) $C(s) + O_2(g) \rightarrow CO(g)$
- e) $Al(s) + O_2(g) \rightarrow Al_2O_3(s)$
- f) $KClO_3(s) \rightarrow KCl(s) + O_2(g)$
- g) $N_2O_5(s) + H_2O(l) \rightarrow HNO_3$



Balanceo de Ecuaciones Químicas

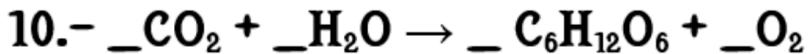
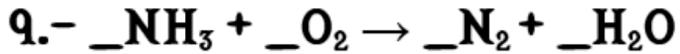
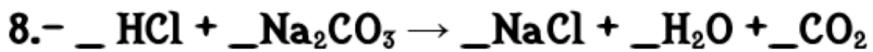
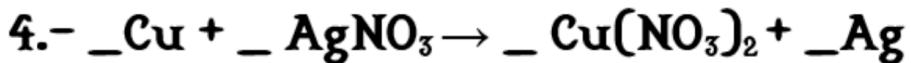
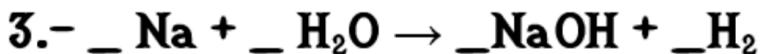
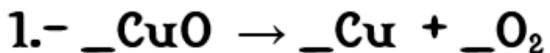
1.- Realiza el balance de la ecuación química siguiente por el método de tanteo. En función de la ecuación balanceada completa el cuadro inferior.



Número total de átomos de hidrógeno en los reactantes	
Elemento con el menor número de átomos.	
Número total de átomos de oxígeno en los productos	



2.- Balancear por tanteo las ecuaciones químicas siguientes y has tus anotaciones:



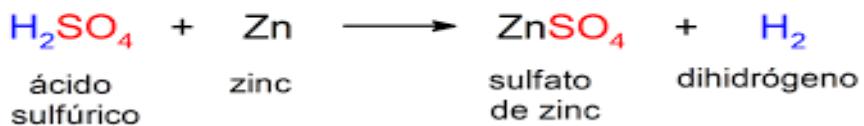
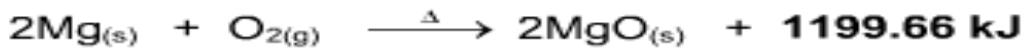
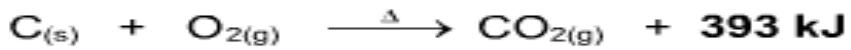
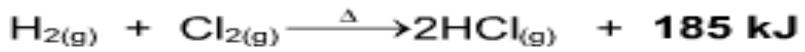
PAQUETEAGO.

Carbono

Hidrogeno

Oxígeno





$\text{CdO}_{(s)} + \text{HCl}_{(ac)} \rightarrow \text{CdCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$

$\text{N}_2{}_{(g)} + \text{H}_2{}_{(g)} \rightarrow \text{NH}_3{}_{(g)}$

$\text{NaOH}_{(ac)} + \text{H}_2\text{SO}_4{}_{(ac)} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 \downarrow + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$

$\text{CaCO}_3{}_{(s)} \xrightarrow{\Delta} \text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_2 \uparrow$

$\text{Fe}^o + \text{CuSO}_4{}_{(ac)} \rightarrow \text{Cu}^o + \text{FeSO}_4{}_{(ac)}$

$\text{Na}^o + \text{O}_2{}_{(g)} \rightarrow \text{Na}_2\text{O}_{(g)}$

$\text{KI}_{(ac)} + \text{Pb(NO}_3)_2{}_{(ac)} \rightarrow \text{KNO}_3{}_{(ac)} + \text{PbI}_2{}_{(s)} \downarrow$

$\text{Al}_{(s)} + \text{HCl}_{(ac)} \rightarrow \text{AlCl}_3{}_{(s)} + \text{H}_2 \uparrow$

$\text{Al(OH)}_3{}_{(ac)} + \text{HCl}_{(ac)} \rightarrow \text{AlCl}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$

$4\text{Al}^o + 3\text{O}_2{}_{(g)} \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3{}_{(s)}$

$\text{NaCl}_{(aq)} + \text{AgNO}_3{}_{(aq)} \uparrow \text{NaNO}_3{}_{(ac)} + \text{AgCl} \downarrow \text{bco.}$

$\text{CH}_4{}_{(g)} + \text{O}_2{}_{(g)} \rightarrow \text{CO}_2{}_{(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} + \text{Energía}$

$\text{H}_2\text{SO}_2{}_{(\text{gas})} + 2\text{NH}_3{}_{(\text{gas})} \rightarrow (\text{NH}_4)\text{SO}_4{}_{(\text{sólido})} \downarrow$

$6\text{H}_2\text{O} + 6\text{CO}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2$

$4\text{Fe}_{(s)} + 3\text{O}_2{}_{(g)} \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3{}_{(s)}$

<input type="checkbox"/>	$\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$	1	Reacción de descomposición
<input type="checkbox"/>	$\text{Cl}_{2(g)} + \text{HI}_{(ac)} \rightarrow \text{HCl}_{(ac)} + \text{I}_2 \uparrow$		
<input type="checkbox"/>	$\text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)} \rightarrow \text{CaCO}_{3(s)}$	2	Reacción de combustión
<input type="checkbox"/>	$2\text{Na}_{(s)} + \text{Cl}_{2(g)} \rightarrow 2\text{NaCl}_{(s)}$		
<input type="checkbox"/>	$\text{AgNO}_{3(ac)} + \text{NaCl}_{(ac)} \rightarrow \text{AgCl}_{(s)} + \text{NaNO}_{3(ac)}$	3	Reacción de neutralización
<input type="checkbox"/>	$\text{Mg}_{(s)} + 2\text{HCl}_{(ac)} \rightarrow \text{MgCl}_{2(ac)} + \text{H}_2(g)$		
<input type="checkbox"/>	$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$		
<input type="checkbox"/>	$2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$		
<input type="checkbox"/>	$\text{N}_{2(g)} + 2\text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{NO}_{2(g)}$		
<input type="checkbox"/>	$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7(s) \rightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3(s) + \text{N}_{2(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$	4	Reacción de desplazamiento doble o sustitución doble
<input type="checkbox"/>	$\text{SF}_{4(g)} + \text{F}_{2(g)} \rightarrow \text{SF}_{6(g)}$		
<input type="checkbox"/>	$2\text{AgBr}_{(s)} \rightarrow 2\text{Ag}_{(s)} + \text{Br}_{2(l)}$	5	Reacción de desplazamiento simple o sustitución simple
<input type="checkbox"/>	$\text{O}_{2(g)} + 2\text{SO}_{2(g)} \rightarrow 2\text{SO}_{3(g)}$		
<input type="checkbox"/>	$\text{Ca(OH)}_2(aq) + 2\text{HCl}_{(aq)} \rightarrow \text{CaCl}_{2(aq)} + 2\text{H}_2\text{O}_{(l)}$	6	Reacción de combinación
<input type="checkbox"/>	$2\text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow 2\text{H}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)}$		
<input type="checkbox"/>	$2\text{HgO}_{(s)} \rightarrow 2\text{Hg}_{(l)} + \text{O}_{2(g)}$		
<input type="checkbox"/>	$\text{HCl}_{(ac)} + \text{NaOH}_{(ac)} \rightarrow \text{NaCl}_{(ac)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$		