

AJUSTE E INTERPRETACIÓN DE REACCIONES QUÍMICAS

1. $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$ TIPO DE REACCIÓN
2. $\text{HCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{HNO}_3 + \text{AgCl}$ TIPO DE REACCIÓN
3. $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$ TIPO DE REACCIÓN
4. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ TIPO DE REACCIÓN
5. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$ TIPO DE REACCIÓN
6. $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ TIPO DE REACCIÓN

PROBLEMA

En el laboratorio mezclamos en un tubo de ensayo limaduras de hierro con azufre (ambos en estado sólido). Lo calentamos y se forma sulfuro de hierro (II).

Escribe y ajusta la reacción:



Completa la siguiente tabla:

Experimento	Masa de Fe (s)	Masa de azufre (s)	Masa de sulfuro de hierro
1	7		11
2		8	22
3	21	12	

Calcula la masa molecular de las siguientes sustancias a partir de su fórmula:

Dióxido de carbono (CO_2) : C=12u; O=16u

Elemento	Masa atómica	Número de átomos	Subtotal
C			
O			
TOTAL			

Ácido sulfúrico (H_2SO_4) : H=1u ;S=32u; O=16u

Elemento	Masa atómica	Número de átomos	Subtotal
H			
S			
O			
TOTAL			

CÁLCULO DE MOLES Y MOLÉCULAS

¿Cuántos moles hay en 20g de CO_2 ?

¿Y cuántas moléculas?

¿Cuántos moles hay en 60g de H_2SO_4 ?

¿Y cuántas moléculas?