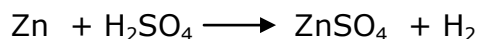


Ejercicios para desarrollar:

1. A partir de la ecuación: $2 \text{C}_3\text{H}_8 + 7\text{O}_2 \longrightarrow 6\text{CO}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$, determinar los gramos de CO_2 que se producen en la combustión de $3,01 \times 10^{23}$ moléculas de propano.

R = 66 g de CO_2

2.-Calcular el volumen de H_2 que se producirá en c.n. al hacer reaccionar 40 g de Zn con H_2SO_4 de acuerdo con la reacción:



R = 13,7 L de H_2

3.-Encontrar el volumen de gas cloro medido a 25°C y 750 mm de Hg que se puede obtener al reaccionar 100 g de permanganato de potasio (KMnO_4) con exceso de HCl. La reacción para dicho proceso es:



R = 39,2 L de Cl_2

4.-Calcular el volumen de oxígeno en c.n. que se puede obtener a partir de la descomposición de 250 g de KClO_3 , que presentan una pureza de 80%.

R = 54,8 L de O_2

5.-¿Cuántos litros de CO_2 gaseoso medidos a 150°C y 1,5 atm se formaran en la combustión de 10 g de carbono en presencia de oxígeno en exceso.

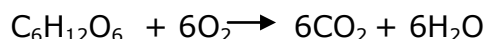
R = 19,2 L de CO_2

6.-Calcular la cantidad de CaO que se produce simultáneamente cuando se descomponen 50 g de carbonato de calcio puro (CaCO_3)



R = 28 g de CaO

7.-La degradación de la glucosa, proceso muy complejo que ocurre en el cuerpo humano, puede representarse como:



Si nuestro cuerpo consume 500 g de glucosa, ¿qué masa de CO_2 y H_2O se produce simultáneamente?

R = 733,3 g de CO_2