RELACIONES ESTEQUIOMÉTRICAS DERIVADAS DE ECUACIONES QUÍMICAS BALANCEADAS

Realice cada ejercicio en el cuaderno y luego une cada problema con la respuesta correcta:

1. ¿Cuántos moles de hidrógeno son necesarios para que reaccionen con 0?25 mol de nitrógeno (N_2), en la producción del amoniaco (NH_3)?

Ecuación balanceada: $N_2 + 3H_2 \longrightarrow 2NH_3$

2. Calcule el número de moles de propano ($C_3\ H_8$) para hacerlos reaccionar con 21.5 mol de oxígeno (O_2).
   Ecuación Balaceada: $C_3\,H8 + 5O_2 \longrightarrow 3CO_2 + 4\ H_2\,O$

3. ¿Cuántos gramos de ácido sulfhídrico ($H_2\ S$) deben reaccionar con 175?5 gramos de sulfuro de hierro (FeS) para producir el FeCl2?
   Ecuación Balanceada: $FeS + 2HCl \longrightarrow FeCl_2 + H2\ S$

4. Calcular los gramos de ácido cianhídrico (HCN) que se obtienen a partir de 18 gramos de ácido clorhídrico (HCl).
   Ecuación Balanceada: $KCN + HCl \longrightarrow HCN + KCl$



LIVEWORKSHEETS

R//= 13.5 gramos de HCN

R//= 0.75 mol H2

R//= 4.3 mol de C3 H8

R//= 67.61 gramos de H2 S

LIVEWORKSHEETS