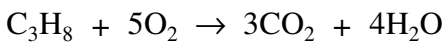


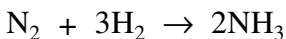
Problemas de Reactivo limitante

1) En un recipiente tenemos 130,9 g de oxígeno que reacciona con 60,12 g de propano según la ecuación:



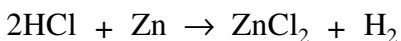
Hallar: **a)** Reactivo limitante. **b)** La masa de agua que se obtiene.

2) En un recipiente tenemos 3,346 g de hidrógeno que reacciona con 16,13 L de nitrógeno gaseoso a una temperatura de 0 °C y una presión de 1 atm según la ecuación:



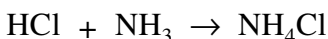
Determinar: **a)** Reactivo limitante. **b)** La masa de amoníaco que se forma.

3) En un recipiente tenemos 8,059 g de cinc que reacciona con 109,1 mL de disolución 3,3 mol/L de ácido clorhídrico según la ecuación:



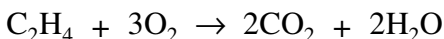
Determinar: **a)** Reactivo limitante. **b)** La masa de cloruro de cinc que se obtiene.

4) En un recipiente tenemos 291,1 mL de disolución de amoníaco de concentración 4,8 mol/L que reacciona con 599,4 mL de disolución 3,8 mol/L de ácido clorhídrico según la ecuación:



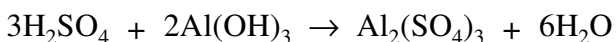
Hallar: **a)** Reactivo limitante. **b)** La masa de cloruro amónico que se obtiene.

5) En un recipiente tenemos 78,86 g de oxígeno que reacciona con 43,01 g de eteno según la ecuación:



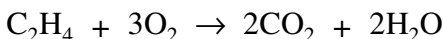
Determinar: **a)** Reactivo limitante. **b)** La masa de agua que se forma.

6) En un recipiente tenemos 127,3 g de hidróxido de aluminio que reacciona con 312 g de ácido sulfúrico según la ecuación:



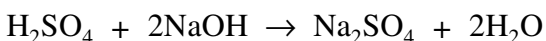
Calcular: **a)** Reactivo limitante. **b)** La masa de agua que se obtiene.

7) En un recipiente tenemos 963,9 g de oxígeno que reacciona con 177,2 L de eteno gaseoso a una temperatura de 0 °C y una presión de 1 atm según la ecuación:



Determinar: **a)** Reactivo limitante. **b)** La masa de agua que se obtiene.

8) En un recipiente tenemos 2772 mL de disolución de hidróxido sódico de concentración 2,8 mol/L que reacciona con 1531 mL de disolución 1,3 mol/L de ácido sulfúrico según la ecuación:



Hallar: **a)** Reactivo limitante. **b)** La masa de agua obtenida.

Problemas de Reactivo limitante

Soluciones:

- 1) a) O₂, oxígeno, b) 58,91 g.
- 2) a) H₂, hidrógeno, b) 18,96 g.
- 3) a) Zn, cinc, b) 16,81 g.
- 4) a) NH₃, amoníaco, b) 74,75 g.
- 5) a) O₂, oxígeno, b) 29,57 g.
- 6) a) Al(OH)₃, hidróxido de aluminio, b) 88,16 g.
- 7) a) C₂H₄, eteno, b) 284,6 g.
- 8) a) H₂SO₄, ácido sulfúrico, b) 71,63 g.