

1. Haciendo uso de los factores de conversión, convierte las siguientes unidades en las señaladas
- 255 Km/min a m/s
 - 5 cm³/segundo a litro/hora

2. Halla las masas molares de los siguientes compuestos:

- $Al_2(SO_4)_3$
- $(NH_4)_3PO_4$
- $Fe_2(CO_3)_3$
- $Mg_3(AsO_4)_2$

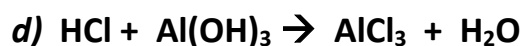
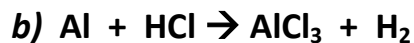
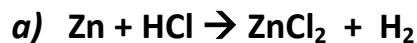
3. Completa la siguiente tabla:

Gramos	Moles
25 g de Al_2O_3	
	0.756 mol de $KClO_3$
736 de $C_6H_{12}O_6$	

4. Completa la siguiente tabla:

Presión	Volumen	Moles	Temperatura
670 mmHg	250 cm ³		25°C
	3.5 litros	5.75 mol	- 25 °C
1250 mmHg		3	125 K
3 atm	0.02 m ³	0.5 mol	

5. Ajusta las siguientes ecuaciones químicas



6. Calcula el número de moléculas que hay en una botella que contiene:

- 27 gramos de eteno C_2H_4
- 17 litros de eteno medidos en CN

DATOS: Masas atómicas: C = 12; H = 1; N = 14; O = 16; P = 31; Cl = 35,5; Al = 27; S = 32; Fe = 55,8; Mg = 24,3; As = 75; K = 39