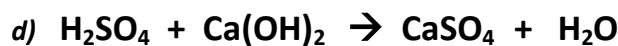
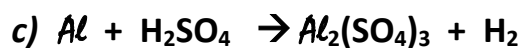
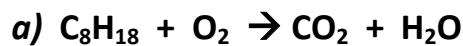


- Haciendo uso de los factores de conversión, convierte las siguientes unidades en las señaladas
  - 25 Km/h a m/s
  - 500 cm<sup>3</sup>/min a litro/hora
- Un gas que se encuentra a una temperatura de 298 K y ocupa un volumen de 0.25 m<sup>3</sup>, ¿a qué temperatura debe estar para que ocupe un volumen de 0.15 litros si mantenemos constante la presión?
- Un recipiente contiene 750 cm<sup>3</sup> de un gas a 4 atm de presión y una temperatura de 25°C. ¿Cuál será su volumen si cambiamos su presión a 1000 mmHg y la temperatura a 300K?
- Completa la siguiente tabla:

Especie	Símbolo	Z	A	p <sup>+</sup>	nº	e <sup>-</sup>	Configuración electrónica
	F	9	19				
	S		32			16	
	Fe	26	56				
	K <sup>+</sup>	19			20		
	Mg <sup>+2</sup>		24	12			
	S <sup>-2</sup>			16	16		
	Br <sup>-</sup>	35	80				

- Haciendo uso de la tabla periódica adjunta responde a las siguientes cuestiones:
  - Di el nombre de los 4 primeros **alcalinotérreos**
  - Nombra el elemento **anfígeno** del 4 periodo
  - Indica el nombre y el grupo del elemento **Ga**
  - Indica el nombre y el grupo del elemento **K**

- Ajusta las siguientes ecuaciones químicas



7. Halla las masas molares de los siguientes compuestos:

- a)  $Al_2(SO_4)_3$
- b)  $(NH_4)_3PO_4$
- c)  $Fe_2(CO_3)_3$
- d)  $Mg_3(AsO_4)_2$

8. Completa la siguiente tabla:

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

DATOS: Masas atómicas: C = 12; H = 1; O = 16; N = 14; K = 39; Cl = 35,5; Al = 27; S = 32;  
Ca = 40; P = 31; Fe = 55.8; Mg = 24.3; As = 75