1. Se disuelven 202 g de nitrato de potasio (KNO3) en 3000 g de agua, obteniéndose una disolución de densidad 1,06 g/cm3. Calcula la concentración de la disolución expresada en:
2. Porcentaje en peso
3. Fracción molar del soluto
4. Gramos por litro
5. Molaridad

Datos: K = 39; N = 14; O = 16; H = 1

1. Un ácido sulfúrico de 98% de pureza y densidad 1800 kg/m3. ¿Qué concentración molar tiene? ¿Cómo prepararías 250 cm3 de una disolución 2 M?

Datos: H = 1; S = 32; O = 16

1. Tenemos el compuesto Na2SO4 del que sabemos que tenemos 4 átomos de sodio. Calcular:
2. Moles de Na2SO4
3. Átomos de oxígeno
4. Gramos de azufre
5. Moléculas de Na2SO4

Datos: Na =23; S = 32; O = 16; NA = 6,02·1023