

Disoluciones

1.- ¿Qué cantidad de sosa caústica comercial del 70% de riqueza en hidróxido sódico se necesita para preparar 3 L de disolución 0'5 M de este compuesto?

2.- Un ácido sulfúrico concentrado tiene una densidad de 1'81 g/mL y está al 91% en masa de ácido sulfúrico puro. Calcula:

a) La molaridad de la disolución

b) El volumen necesario para preparar 500 mL de disolución 0'5 M

3.- Explica cómo se prepararían en el laboratorio las siguientes disoluciones:

a) 230 gramos de disolución de nitrato de amonio al 2% en masa

b) 500 mL de disolución 0'1 M de carbonato sódico