

Examen de prácticas

1. En un frasco de ácido clorhídrico comercial leemos: densidad 1,18 g/mL riqueza 37 %.
Calcula la molaridad de la disolución

2. En una práctica se han gastado 10 mL $\text{H}_2\text{-EDTA}^-$ para valorar el calcio de 30 mL de agua.
Suponiendo que la concentración de $\text{H}_2\text{-EDTA}^-$ es 0.1M calcular los mg/L de calcio que tiene
el agua analizada. $M_{\text{Ca}} = 40 \text{ u}$

3. Dibuja un matraz aforado y un matraz erlenmeyer e indica para que se ha utilizado este
material en las prácticas.

4. El coeficiente de reparto de una sustancia $K_d = 100$; S_0 = solubilidad en el disolvente

$$K_d = \frac{S_0}{S_1}$$

orgánico S_1 = solubilidad en agua. Suponiendo que hay inicialmente 4 g de esta sustancia en
100 mL de agua, y se extrae con 100 mL de éter; calcular la cantidad que quedará en el agua y
la que habrá sido extraída por el éter.