

PREPARACIÓN DE UNA DISOLUCION A PARTIR DE OTRA (A partir de una más concentrada, en este caso la COMERCIAL)

Objetivo/s

Después de haber aprendido a hacer disoluciones a partir de sólidos puros comerciales, tenemos que aprender a hacerlo cuando el compuesto comercial ya viene en disolución (casi siempre lo más concentrada posible). Es el caso de por ejemplo, ácidos clorhídrico, nítrico, sulfúrico, etc.

Luego la otra manera de preparar disoluciones que tenemos que aprender es hacer prácticas de este tipo. Lo complicado es hacer los cálculos. Esos cálculos son difíciles en el nivel de la ESO, pero se puede hacer alguna práctica con la ayuda del profesor.

Material

Matraz aforado de 250 ml (1000, 500, 100 ml)

Solución comercial tipo de ácido clorhídrico HCl 35% d = 1,15 g/ml

OTRAS SOLUCIONES COMERCIALES DISPONIBLES

Procedimiento y montaje

NOTA.- el profesor hará grupos a ser posible de 3 alumnos, dará un matraz aforado de 250 ml (a otros de 1000, 500, 100 ml) a cada uno le indicará la concentración en Molaridad (también distinta, pero baja para que no se emplee mucho volumen comercial). Se lo puede escribir ambos datos en un papel de filtro dispuesto en cada grupo.

1) El profesor ayudará hacer los cálculos oportunos para poder obtener el volumen de solución comercial, echarle en el matraz aforado indicado y por último enrasar con agua hasta la raya.

RELLENAR POR EL PROFESOR PARA CADA GRUPO

¿Cuántos mililitros (V) de solución concentrada comercial de _____ concentración _____ % y densidad _____ g/ml, habrá que pipetear y añadir a un matraz aforado de _____ ml, para que al enrasar con agua obtener _____ ml de solución M _____ de dicho soluto?

V = _____ ml

NOTA.- Será el profesor el que suministre al alumno la cantidad y forma

