



DEPARTAMENTO DE FÍSICA Y QUÍMICA

Nombre y apellidos: _____

Grupo: _____

“PREPARACIÓN DE UNA DISOLUCIÓN”

Objetivo

Expresar la concentración de una disolución en g/L y entender el concepto de disolución.

Material

Vidrio de reloj, varilla de agitar, matraz aforado, matraz erlenmeyer, agitador magnético y probeta graduada.

Procedimiento

1. Pesa 2 g de NaCl (cloruro de sodio o sal común). Explica el procedimiento seguido:

2. Disuelve la sal común en una cantidad de agua menor a 100 mL. Finalmente enrasa la disolución en el matraz aforado de 100 mL. Explica el procedimiento seguido:

3. Expresa la concentración en g/L de la disolución que está contenida en el matraz.

4. Toma 25 mL de la disolución contenida en el matraz, introdúcela en el erlenmeyer y determina la masa de sal común expresada en gramos que hay en esos 25 mL de disolución.

5. Expresa la concentración en % en masa.

CUESTIONES

1. ¿Qué tipo de mezcla es una disolución? Razona tu respuesta.

2. Explica cómo separarías los componentes de la disolución.

3. Investiga de qué factor depende la solubilidad de la sal común.