

PRACTICA 17 Disolución de ácido acético

1 Objetivo

Preparar una disolución de ácido acético

2 Reactivos

Agua

Ácido acético

A) 80g de ácido acético al 3% p/p

3 Material

Pesasustancias

varilla agitadora

Vaso de precipitados

pipeta pasteur

Espátula

4 Procedimiento

1 Pesar 2'4 g de ácido acético en un pesasustancias utilizando una espátula

2 Pesar 77'6 g de agua en un vaso de precipitados

3 Transferir el ácido acético al vaso de precipitados asegurándonos de que no queden restos en el pesasustancias

4 Homogeneizar con varilla agitadora

5 Cálculos

• Ácido acético $\rightarrow \frac{80 \cdot 3}{100} = 2'4 \text{ g}$

• Agua $\rightarrow 80 - 2'4 = 77'6 \text{ g}$

B) 60 g de ácido acético al 2%

3 Material

Pesasustancias

varilla agitadora

Vaso de precipitados

pipeta pasteur

Espátula

4 Procedimiento

1 Pesar 1'2 g de ácido acético en un pesasustancias utilizando una espátula

- 2 Pesar 58'8g de agua en un vaso de precipitados
- 3 Transferir el ácido acético al vaso de precipitados asegurandonos de que no queden restos en el pesasustancias
- 4 Homogeneizar con una varilla agitadora.

5. Calculos

- Ácido acético $\rightarrow \frac{60 \cdot 2}{100} = 1'2g$
- Agua $\rightarrow 60 - 1'2 = 58'8g$