

TITULACIÓN ÁCIDO-BASE

Resuelve los siguientes ejercicios, sigue la siguiente nomenclatura para que no te equivoques:

Va: Volumen del ácido

Na: concentración o Normalidad del ácido

Vb: Volumen de la base

Nb: concentración o Normalidad de la base

Recuerda que la fórmula es la siguiente:

$$Va(Na) = Vb(Nb)$$

1. Calcula el volumen en ml de una disolución 1.42 M de hidróxido de sodio (NaOH) requerido para titular la disolución de 28ml de una disolución de 4.5 M de ácido sulfhídrico (H₂SO₄).

Va: _____ ml
Na: _____ M
Vb: _____ ml
Nb: _____ M

Sustituye la fórmula:

$$(\text{_____}) = \frac{(\text{_____}) (\text{_____})}{(\text{_____})}$$

$$(\text{_____}) = \text{_____}$$

2. ¿Qué concentración tienen 45ml de HCl si al titularse gastó 57ml de KOH 0.20 N?

Va: _____ ml
Na: _____ N
Vb: _____ ml
Nb: _____ N

Sustituye la fórmula:

$$(\text{_____}) = \frac{(\text{_____}) (\text{_____})}{(\text{_____})}$$

$$(\text{_____}) = \text{_____}$$

3. Se titulan 8ml de HCl 0.8N con Ca(OH)_2 0.1 N. Encontrar el volumen de Ca(OH)_2 que se gastó en la titulación.

Va: _____ ml
Na: _____ N
Vb: _____ ml
Nb: _____ N

Sustituye la fórmula:

$$(\text{_____}) = \frac{(\text{_____}) (\text{_____})}{(\text{_____})}$$

$$(\text{_____}) = \text{_____}$$