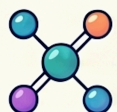


Le Dosage par Titrage : Principes et Méthodes

Déterminer une concentration inconnue par méthodes pH-métrique et conductimétrique.

FONDAMENTAUX ET RELATION D'ÉQUIVALENCE



La Réaction Support

Elle doit être obligatoirement **rapide**, **totale** et **unique** (sélective) pour garantir un dosage précis.



L'État d'Équivalence

Moment où les réactifs sont introduits dans les **proportions stœchiométriques** et sont entièrement consommés.

La Relation Mathématique

$$\frac{C_a \times V_a}{a} = \frac{C_b \times V_{eq}}{b}$$

AVANT
L'ÉQUIVALENCE



Le réactif titrant (B) est le réactif limitant.

À
L'ÉQUIVALENCE

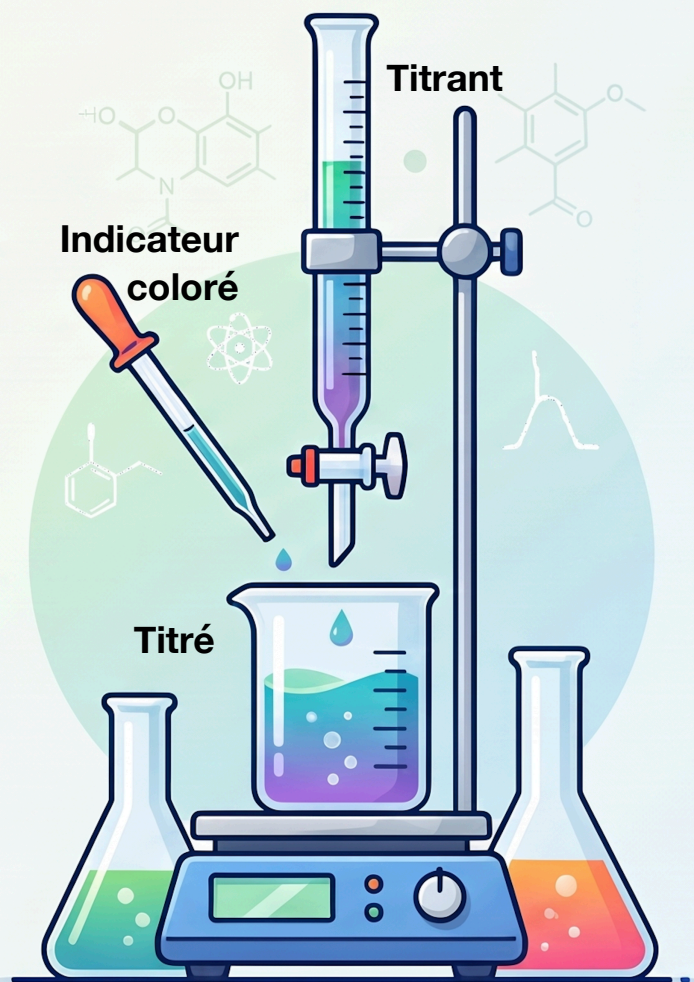


Les deux réactifs (A et B) sont limitants.

APRÈS
L'ÉQUIVALENCE



Le réactif titré (A) est le réactif limitant.

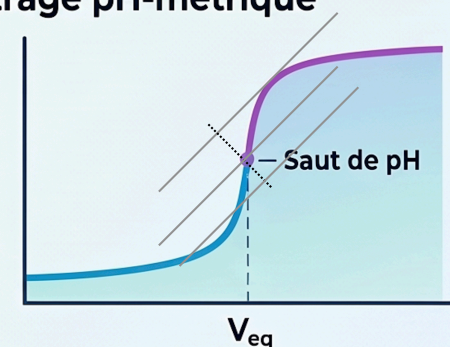


MÉTHODES DE SUIVI PHYSIQUE



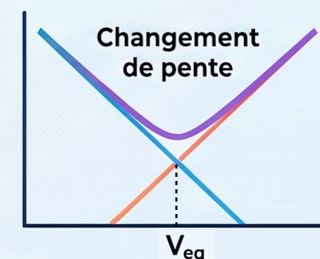
Titration pH-métrique

L'équivalence est repérée par un **"saut de pH"** brutal sur la courbe $pH = f(V)$.



Titration Conductimétrique

L'équivalence correspond au **point d'intersection de deux droites** montrant un changement de pente.



Interprétation de la Pente

Le changement de pente dépend de la mobilité et de la concentration des ions présents.