

Titration chimique – Fiche de cours

1. Le titrage

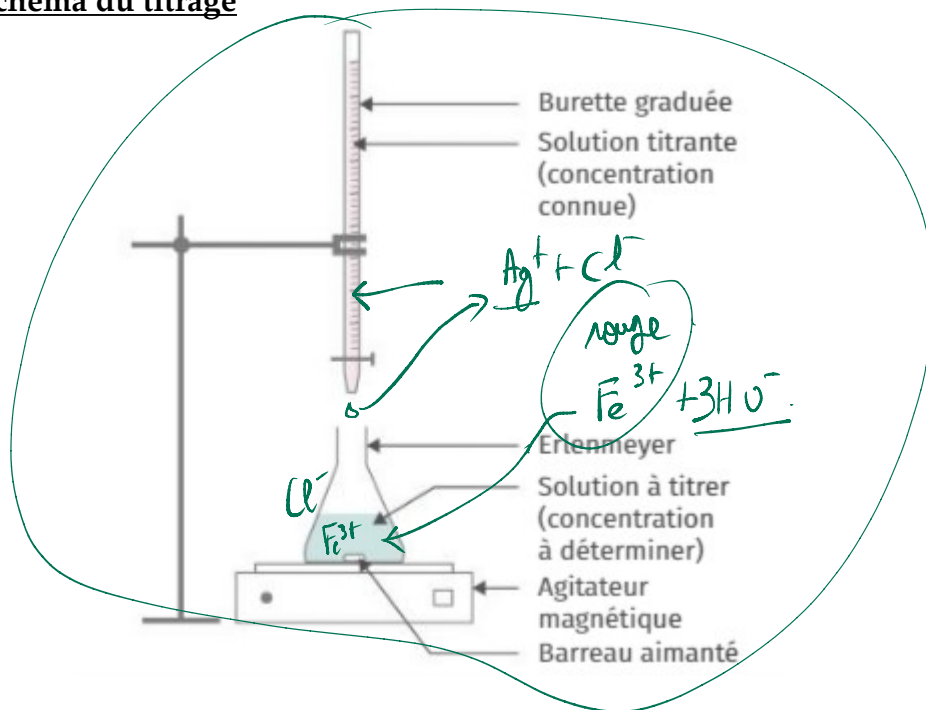
a. Définition

Un dosage a pour but de déterminer une concentration molaire ou une masse

Le titrage chimique est une méthode de dosage :

- rapide et totale
- destructive

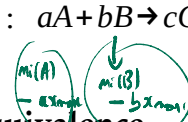
b. Schéma du titrage



c. L'équivalence d'un titrage

A l'équivalence, il y a changement de réactif limitant ; l'espèce à titrer et l'espèce titrante sont en proportions stochiométriques

Pour l'équation : $aA + bB \rightarrow cC + dD$ on a : $\frac{n_{0A}}{a} = \frac{n_{0B}}{b}$



$n_i(A) - a \cdot x_{max} = 0$

$n_i(B) - b \cdot x_{max} = 0$

Handwritten notes in green:

- $x_{max} = \frac{n_i(A)}{a}$
- $x_{max} = \frac{n_i(B)}{b}$

d. Repérage de l'équivalence

L'équivalence peut être repérée par :

- titrage colorimétrique

