

## L'EQUIVALENCE

- L'étude de la réaction du dosage permet la détermination de la concentration cherchée.
- A l'équivalence les deux réactifs **titré** et **titrant** sont consommés totalement (**limitants/et mélange stœchiométrique**)

### Comment on repère l'équivalence ?

- On peut repérer l'équivalence soit par :
- Changement de **couleur du milieu réactionnel**.
- Changement de **couleur de l'indicateur coloré** ajouté au milieu réactionnel avant le dosage.
- Traçage de la courbe de l'évolution de la **conductance** du milieu réactionnel.