LC06 : Chimie analytique quantitative et fiabilité

Prérequis : réactions acido-basiques et titrages acido-basiques, loi de Beer Lambert et dosage par étalonnage

Objectifs

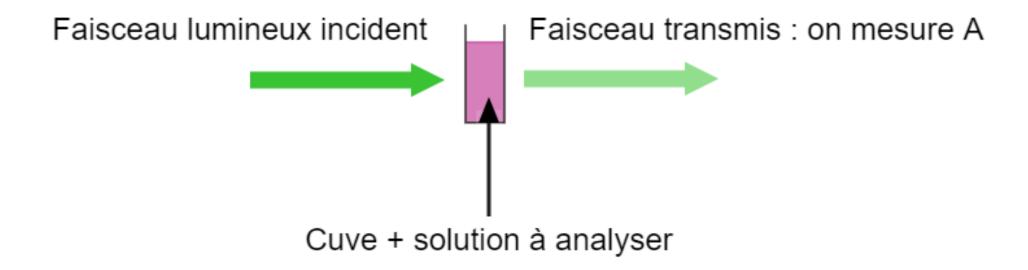


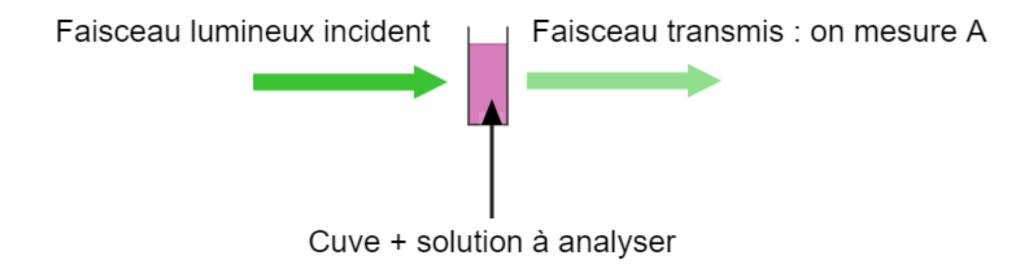
6.1. Liste des excipients

Permanganate de potassium, dihydrogénophosphate de sodium dihydraté, eau purifiée.

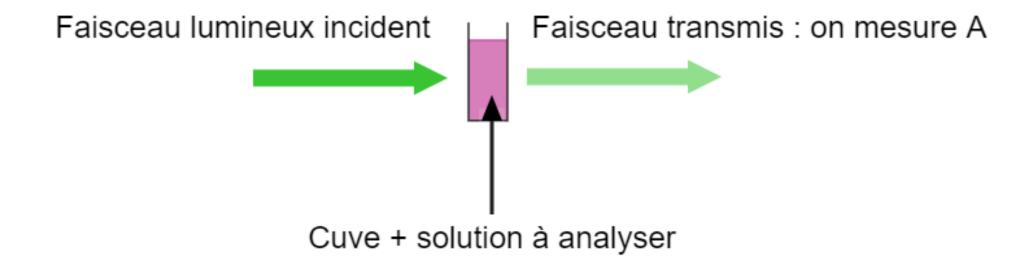
Objectifs







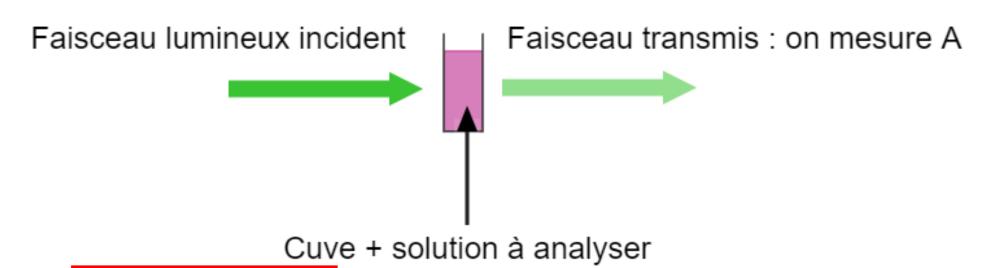
$$A = k(\lambda, l)C$$



$$A = k(\lambda, l)C$$

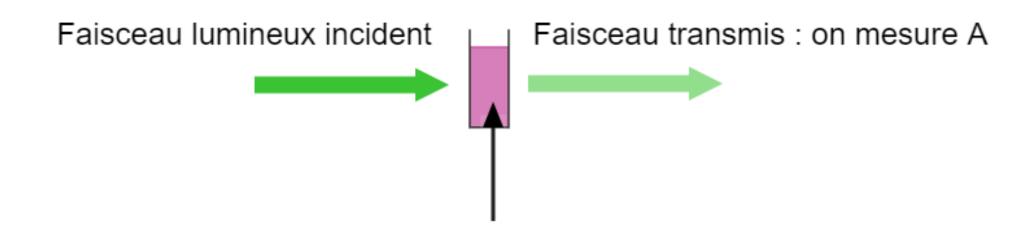
Constante à déterminer par étalonnage





$$C = \frac{A}{k(\lambda, l)}$$

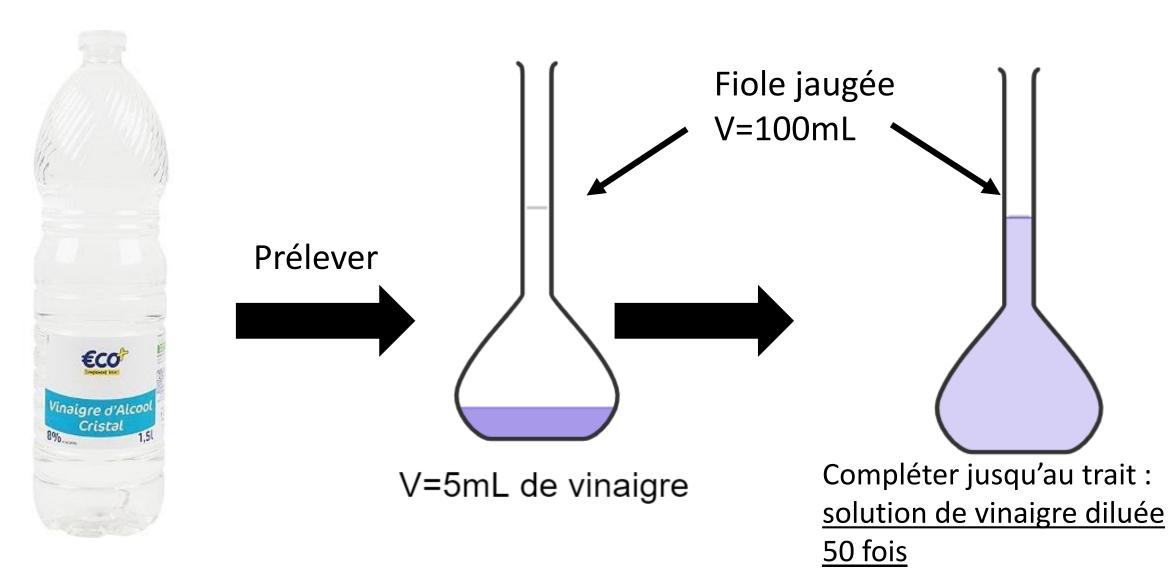


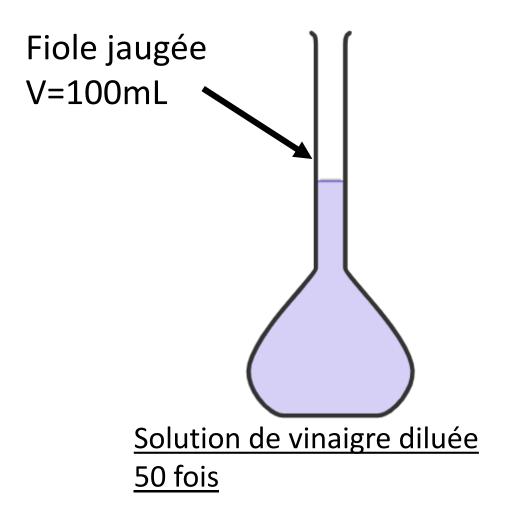


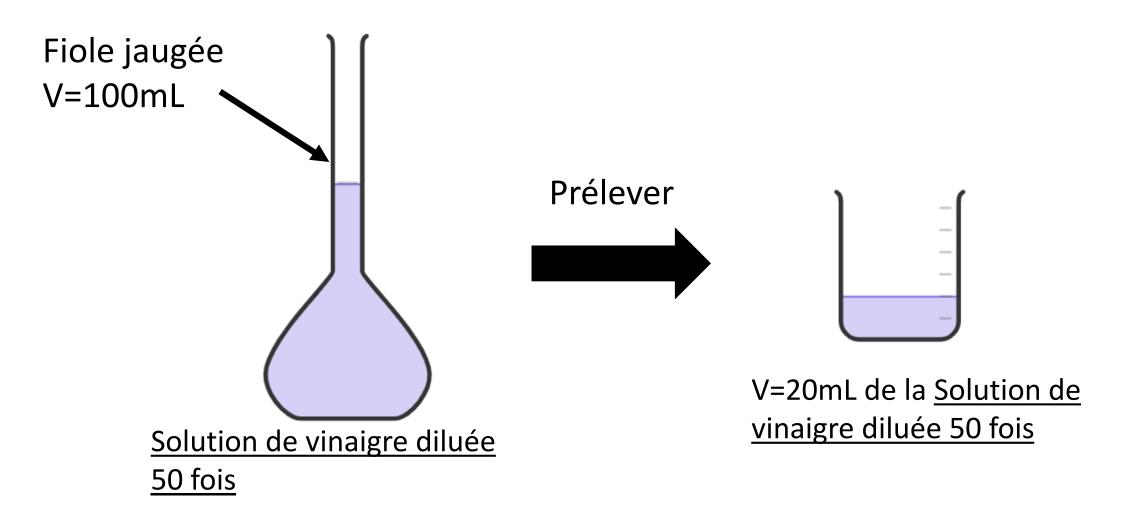
Cuve + solution à analyser

$$C = \frac{A}{k(\lambda, l)} \quad \frac{u(C)}{C} = \sqrt{\left(\frac{u(k)}{k}\right)^2 + \left(\frac{u(A)}{A}\right)^2}$$



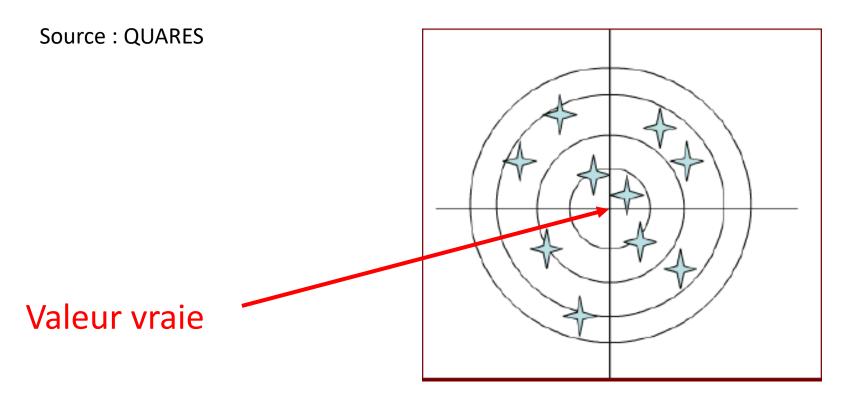




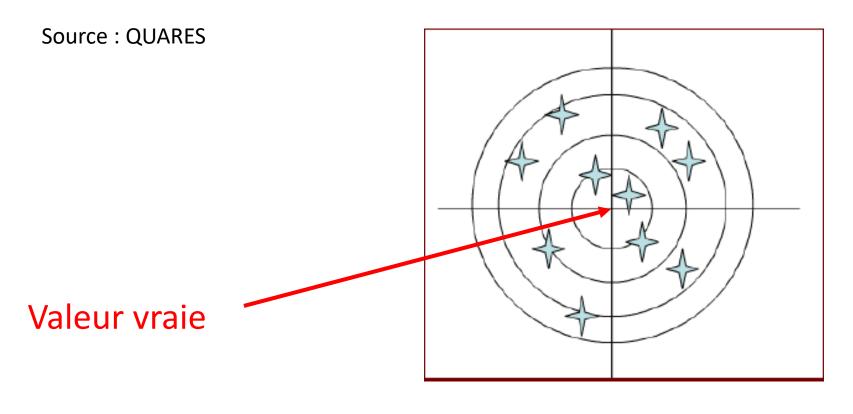


HO⁻ 0.1mol/L Titrage colorimétrique

V=20mL de la <u>Solution de</u> <u>vinaigre diluée 50 fois</u>

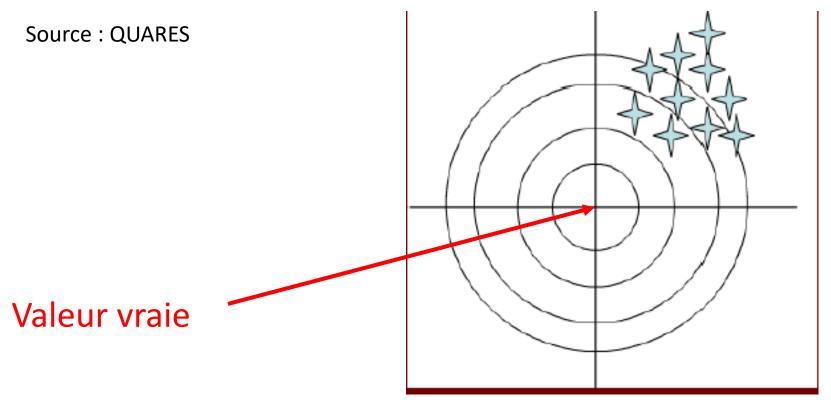


Mesure juste mais peu fidèle

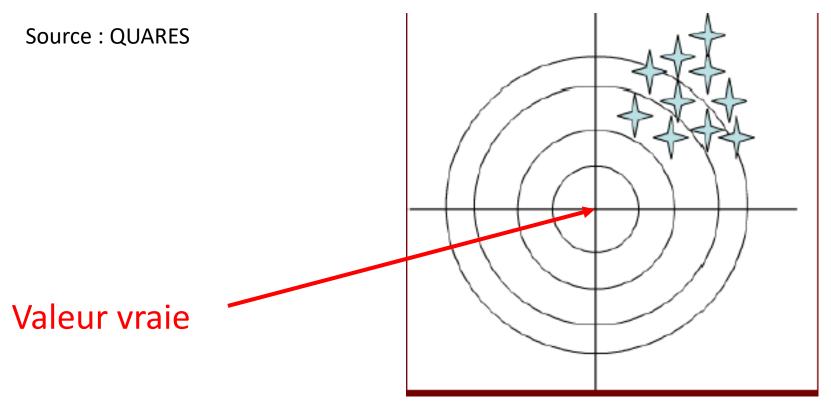


Protocole peu reproductible ou mesure peu précise!

Mesure juste mais peu fidèle

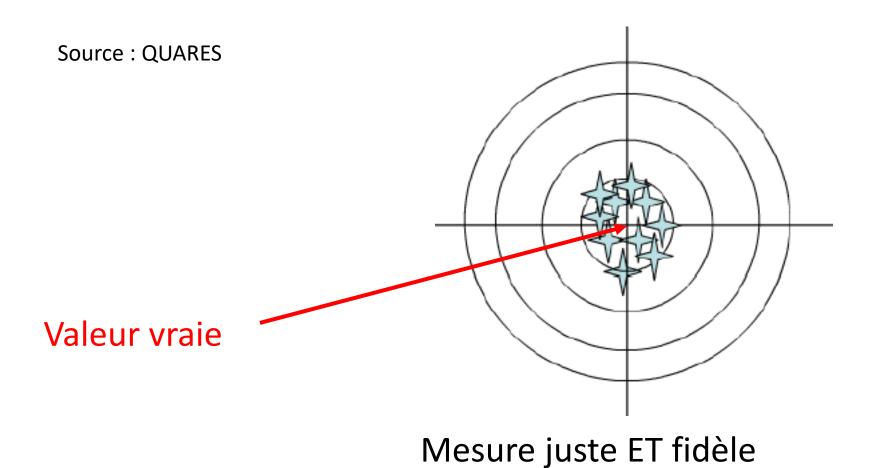


Mesure non juste mais fidèle



Erreur systématique : protocole reproductible mais biais expérimental ou mauvais modèle !

Mesure non juste mais fidèle



Source : QUARES Valeur vraie

Protocole reproductible, bon modèle : mesure de la bonne grandeur et de façon précise!

Mesure juste ET fidèle