

Terminale STL - SPCL	Choisir une technique de titrage permettant de valider de l'acidité exprimé en ° d'un vinaigre. Coups de pouce	SPCL Chimie
----------------------	---	-------------

### Coup de pouce n°1

Les relations utiles pour les solutions :

$$C = \frac{n_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

$$C_m = C \times M$$

$$C = \frac{m_{\text{soluté}}}{M \times V_{\text{solution}}}$$

### Coup de pouce n°2

Le diagramme de Pareto représente graphiquement l'impact des différentes sources d'incertitudes sur le résultat final.

Ce résultat correspond à un encadrement de la valeur mesurée.

### Coup de pouce n°3

Le choix d'une méthode dépend de plusieurs facteurs :

- La faiblesse des incertitudes de mesures,
- La facilité de mise en application de la méthode

### Coup de pouce n°4

La détermination d'un volume équivalent dépend du type de titrage choisi et des conditions expérimentales :

- Le choix d'un indicateur coloré doit permettre une détermination du point d'équivalence du dosage.
- En pH-métrie, on utilise soit la méthode des tangentes, soit la méthode de la dérivée.
- En conductimétrie, on repère les ruptures de pentes ...

### Coup de pouce n°5

L'équivalence d'un titrage correspond à l'instant où les réactifs ont été introduits dans des quantités respectant les nombres stœchiométriques de l'équation support de titrage.