

LC06 – Chimie analytique quantitative et fiabilité

Ajout de commentaires rapides sur la correction rédigée.

Partie expérimentale :

- Veuillez à avoir une échelle de teinte dans des tubes à essai identiques et avoir le même niveau de solution dans chaque tube.
- Attention à bien rincer la cuve de spectrophotométrie avec de l'eau et la solution, surtout quand on diminue la concentration de la solution passée au spectro.
- Il faut vérifier dans les programmes si la conductivité corrigée est dans le programme, cela me paraît hors des capacités expérimentales au lycée. Pour négliger la dilution, il faut augmenter la prise d'essai et le volume d'eau ajoutée pour limiter l'effet de l'ajout de la solution titrante.
- Vous ne pouvez pas vous arranger avec les modélisations des droites, tous les points doivent être considérés dans les courbes de tendance.
- Une droite ne peut pas être tracées avec 3 points ! Même si on veut une évolution, cela n'est pas fiable !

Partie théorique :

- Pour une leçon qui traite en partie de la fiabilité des méthodes et résultats, il faut être très rigoureux sur le nombre de chiffres significatifs dans les résultats.
- Choisir le même intervalle de confiance pour le calcul des incertitudes dans les deux manipulations qui sont vouées à être comparées entre elles. (Attention au lycée on garde un $k = 1$, vérifier dans le programme de STL)