

## MC4 : TITRAGE DE SOLUTION IONIQUE

### Plan alternatif

## 1 Principe d'un titrage

### 1.1 Dosage de l'acide Phosphorique

*Passer plus de temps sur cette manipulation que sur les 2 autres*

Axer son discours sur la différence entre les 3 méthodes de suivi.

**Phase de manipulation :** chute de burette, suivi colorimétrique, pH-métrie et conductimétrie.

## 2 Application contrôle qualité

### 2.1 Dosage des ions argents du sérum physiologique

**Phase de manipulation :** Dilution ou dissolution, traitement de donnée, calcul d'incertitude à la main. Chute de burette par conductimétrie et colorimétrie

Faire le dosage colorimétrique rapidement avec la solution préparée.

## 3 Apport de l'outil informatique

### 3.1 Dosage des ions $Al^{3+}$

**A imprimer :** Diagramme E-pH de l'Aluminium

**Phase de manipulation :** Préparation d'une solution, Utilisation de Dozzaqueux, utilisation de GUM-MC

## 4 Autres manipulations

- Le titrage coulométrique de la vitamine C est sympa mais on ne titre pas vraiment une solution ionique. En vrai je pense que ça peut se défendre à la place de Dozzaqueux surtout que ça permet d'apporter une autre phase de manipulation.
- Détermination de l'acidité du coca *cf fiche Lisa et Naia*
- Dosage de l'aspirine
- Détermination de la dureté d'une eau.