**Introduction:**

Bonne leçon à reprendre juste le début raboté cf le nv plan

**Plan:**

1. **Oxydation et réduction**

Faire l’arbre de diane pour introduire l’ox/red

* 1. **Oxydant et réducteur**

Oxydant :

réducteur :

Exemple (Cu , Ag , ect…)

Couple oxydo réducteur :

Exemple

* 1. **Réaction d’oxydo-réduction**

Def de réaction :

Exemple :

1. **Application au titrage par colorimétrique**
   1. **Montage**
   2. **Evolution des quantité de matières**
   3. **Exploitation du titrage : l’équivalence**

**Bibliographie:**

* Livre de 1ére

**Expérience & Code:**

* Arbre de Diane
* Titrage du I2 par le thiosulfate

**Question & Incontournable:**

Calcul de la constante d’équilibre de la réaction de titrage. En conclure que la réaction peut être considérée comme totale.

* pH de la bétadine ? Pourquoi I3- sur le diagramme E-pH ?

Solubilité de I2 dans l’eau ? Réaction de dissociation du complexe I3- (attention ce n’est pas une dismutation !)

* Formules de Lewis de S2O32- et de S4O62- ?

Calcul des nombres d’oxydation et conclusion sur qui est l’oxydant et qui est le réducteur