FICHE DE PREPARATION

DATE : mercredi 22/11 Professeur : Morazzani Classe : Heure : 8h30-17h30
Mercredi 29/11 Clément Classe : TS3 Heure : 8h30-12h30

NIVEAU : TS 🕮 **THEME :** TP C5 Dosages directs par pH-métrie et conductimétrie

MATÉRIEL PROFESSEUR :

- pH-mètres de secours
- conductimètres de secours
- piles 9 V de secours
- Solution d'hydroxyde de sodium ($Na^+_{(aq)}$ + $HO^-_{(aq)}$) à c = 0,200 mol.L^{-1}
- Solution de chlorure de fer (III) ($Fe^{3+}_{(aq)}$ + 3 $Cl^-_{(aq)}$) à t = 43,6 g.L^{-1}
- Solution étalon pour conductimètre (K^+ + Cl^-) à 0,10 mol.L^{-1}
- Thermomètre
-

MATÉRIEL ÉLÈVES : **9 groupes**

- Ordinateur allumé
- pH-mètre
- bras articulé pour sonde pH
- tournevis
- tampons pH = 4 et pH =7
- papier Joseph
- verre à pied
- pipette jaugée de 5,0 mL
- pipeteur vert
- éprouvette graduée 100 mL
- burette + support + pince 3 doigts
- lunettes de protection
- 3 bechers de 100 mL
- 1 becher 250 mL (pour le titrage pH-métrique)
- goupilon pour nettoyer les verres à pied
- agitateur magnétique + turbulent + bâton aimanté

A PREPARER :

- Prévoir beaucoup d'eau distillée (minimum 200 mL/groupe + rincages)
-

Remarques Prof :

Veiller à enlever les sondes du milieu réactionnel après titrage

Regressi, méthode des tangentes : nous n'avons pas tenu compte des coefficients stœchiométriques.

Sources :
Traitement du phosophore dans les petites stations d'épuration
www.fndae.fr/documentation/PDF/**Fndae29**_a.pdf

Notions sur les calculs d'incertitude appliqués à la chimie :
http://marsal.univ-tln.fr/TPdos/TP.htm#Calculsincertitude

Sujet zéro bac 2013
http://labolycee.org/2013-Zero/2013-Zero2-Exo3-Sujet-Acidobasique-5pts.doc