

FICHE DE PREPARATION

DATE : Mercredi 11 et jeudi 12 Janvier 2006

NIVEAU : 1^{ère} S
ancien 15C



THEME : C9- Titration acido-basique par conductimétrie

MATERIEL PROFESSEUR :

- ☐ 100mL de solution étalon HI 7030 (12880 μ S/cm) dans deux verres à pied
- ☐ rouleau de papier essuie tout
- ☐ bonbonne d'eau distillée (10 L)
- ☐ 1 L de solution d'acide chlorhydrique notée $\text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-(\text{aq})$ $c = 1,0 \cdot 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$
préparation précise nécessaire
- ☐ 2 L de solution d'acide chlorhydrique notée $\text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-(\text{aq})$ $c = 5,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ mais
ne pas noter sur la bouteille sa concentration (la noter par contre après le TP)
préparation précise nécessaire
- ☐ 2 L de solution d'hydroxyde de sodium notée $\text{Na}^+(\text{aq}) + \text{HO}^-(\text{aq})$ $c = 1,0 \cdot 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$
- ☐ 2 L de solution d'hydroxyde de sodium ////////////////////////////////////// $c = 0,20 \text{ mol.L}^{-1}$
là encore préparation précise nécessaire

MATERIEL ELEVES :

8 groupes

- ☐ conductimètre + sonde
- ☐ burette graduée 25 mL
- ☐ petit entonnoir
- ☐ lunettes de protection
- ☐ 3 petits béchers
- ☐ 2 verres à pied
- ☐ pipette jaugée 10 mL
- ☐ pipeteur vert
- ☐ fiole jaugée 50mL
- ☐ fiole jaugée 100mL
- ☐ éprouvette graduée 250mL
- ☐

Les élèves ont bien préparé le TP.

Ils ont tous eu le temps de finir.

Le TP est ramassé la semaine suivante pour qu'ils puissent bien tout remettre en ordre entre ce qu'ils ont fait sur place et ce qui a été fait à la maison.

Les élèves ont apparemment bien compris le principe du titrage.

Un photocopié avec les résultats du titrage est disponible pour d'éventuels retardataires.