

2014

TP CHIMIE

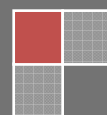
Dosage acido-basique de l'esprit de sel et du déboucheur

Vous retrouvez Des cours, TD, TP, des exercice+corrigés, sujets examens sur : stsm-usthb.blogspot.com

A.T

Forum pour les étudiants de première année ST SM

10/08/2014



1-Le but de TP :

Est de doser deux produits domestiques contenant de la soude (déboucheur) et de l'acide chlorhydrique (esprit de sel)

2. Les matériels utilisés :

- Le bécher
- Pipette à un trait de jauge
- La fiole jaugée
- La burette
- Eprouvette graduée
- Le balance
- Pipette graduée

3. Définition d'un acide :

Un acide est une substance qui se dissocie dans l'eau sous forme d'ions H^+

4. Définition d'une base :

Une base est une substance qui se dissocie dans l'eau sous forme d'ions OH^-

5. La neutralisation :

Une neutralisation est le mélange d'un acide fort avec une base forte.

Relation de dosage :

$$C_1 \cdot V_1 = C_2 \cdot V_2$$

$$C_1 = C_2 \cdot V_2 / V_1$$

La concentration C :

$$C_0 = C_1 \cdot 50$$

$$\delta = \delta_{HCl} \Rightarrow C = P \cdot \delta_{HCl} / 100 \cdot M \cdot V$$

$$C = \lambda / V$$

Le pourcentage P% :

$$P = \frac{N \backslash M}{100} \Rightarrow P = N \backslash M * 100$$

$$P = C * V \backslash 100M$$

La densité d :

$$d = \frac{\delta_{HCL}}{\delta_{H_2O}} \Rightarrow d = M \backslash V$$

$$M = M_{\text{feuille+Hcl}} - M_{\text{feuille vide}}$$

$$V = 10 \text{ml}$$

La masse de Hcl :

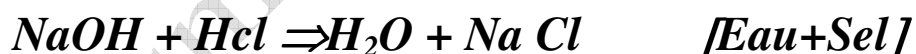
$$M = M_H + M_{Cl}$$

$$M = 1 + 35,5$$

$$M = 36,5 \text{g}$$

2^{ème} Partie

L'équation de la réaction de dosage :



Définition générale de l'équivalence:

La définition générale du point d'équivalence c'est de déterminer on caractérise par son PH ou bien au point d'équivalence le PH et neutre égale à 7 (PH=7) et que la solution ni acide ni basique est ni acide ni basique.

Le rôle du B.B.T :

Le rôle de B.B.T (bleu bromothymol), c'est un indicateur coloré.

On la choisi parce que : son PH est compris entre [6 et 7,6]
Et pour déterminé le point de virage lorsque le titrage indique le PH de la solution plus l'entervale de PH.