



Première Année St Sm
U.S.T.H.B

Définitions de TP Chimie

la dilution:

c'est la diminution de la concentration de la solution mère dont on obtiens les solution filles par ajout d'un solvant

le titrage (dosage) :

c'est une méthode qui permet de connaître la concentration d'une substance en solution (méthode analytique qui utilise une solution de concentration 'c' connu pour trouvé la concentration 'c' inconnu)

l'eau est un amphotère :

substance qui agit comme acide dans une réaction et comme base dans une autre réaction
HCl est un acide gastrique on l'utilise comme réactif chimique c'est un catalyseur

HYDROPHOBE :

qui ne peut être mouillé par l'eau

hydrophile :

il peut être mouillé par l'eau sans être dissous

acide :

donneur de proton H^+

base :

accepteur de proton H^+

molarité (M) :

c'est le nombre de mole de soluté par litre de solution ($C=M$) c c'est la concentration (mol/L)

la normalité :

c'est le nombre d'équivalent par litre de solution

$N=n \cdot M$ n= nombre de H^+ ou OH^- libéré

titre massique (concentration pondérale) :

$t=m/v=n \cdot M/v$

fraction molaire :

le nombre de mole de constituant i sur le nombre de constituants total

le degré chlorométrique :

c'est le nombre de Cl_2 gazeux par litre de solution d'eau de javel

oxydant :

est une espèce chimique (atome, ion, molécules ...) capable de gagner un ou plusieurs électrons

Réducteur :

est une espèce chimique (atome, ion, molécule ...) capable de céder un ou plusieurs électrons.

le pourcentage massique :

c'est la quantité en gramme de HCL dans 100g d'esprit de sel

degré d'acidité :

c'est la quantité en gramme d'acide acétique contenu dans 100g de vinaigre commercialisé (CH₃COOH)

pourquoi en utilise le dosage volumétrique ?

on utilise la méthode de dosage volumétrique pour déterminer la concentration d'une solution donnée

pk on utilise l' indicateur ?

pour déterminer le point de virage lors d'un titrage

Dureté de l'eau :

la dureté d'une eau est liée a la concentration des ions calcium et magnésium dans l'eau elle s'exprime par le degré hydrotimétrique (th°)

degré hydrotimétrique :

1degré hydrotimétrique (1°TH) correspond a une concentration en ions ca²⁺ et Mg²⁺ de l'ordre de 0.1 mmol/l (1/10000mol/l)

dosage complexometrique :

c'est des méthodes titrimétrique basées sur la formation de complexes chimiques

intérêt de la solution tompon :

empêche la précipitation des hydroxydes de ca²⁺ et Mg²⁺

=====

Bon courage a Tous (^_^)!

=====

1ere année ST-SM USTHB

=====

Vous retrouvez Des cours, TD, TP, des exercices+corrigés, sujets examens sur :

<http://stsm-usthb.blogspot.com/>

Forum pour les étudiants de première année ST SM USTHB

page facebook :

<https://www.facebook.com/forum.st.sm>

twitter : <https://twitter.com/stsmusthb>