Nom. . . . . Prénom. . . . . sous-groupe. . . .

Compte rendu du TP n° 2

Objectifs TP n° 2

. . . . . .

But de la première manipulation.

. . . . . .

. . But de la deuxième manipulation.

. . . . . .

Matériel et verrerie utilisés

. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

Réactifs et solvants utilisés

. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

Premiere manipulation : donnees experimentales

N_A = ... V_A = ...

V_{Eeq1} = ... V_{Eeq2} = ... V_{Eeq3} = ... V_{Eeq} . . . . . .

Equations chimiques au point équivalent : . . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

Relation mathématique à l'équivalence : . . . . . .

Normalité , N_B et concentration molaire, C_B de la potasse : . . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

Conclusion : . . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

Deuxième manipulation. . . . . .

N_B . . . . . V_A . . . . . .

V_{BEeq1} . . . . . V_{BEeq2} = ... VB_{Eeq3} . . . . . V_{Eeq} . . . . . .

Equation(s) chimique(s) au(x) point(s) équivalent(s)

. . . . . .

. . . . . .

Relation à l'équivalence : . . . . . .

Calcul de la normalité et la molarité de l'acide acétique dilué.

. .1) Normalité: . . . . . .

. . . . . .

. .2) Molarité : . . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

En déduire la concentration molaire du vinaigre en acide acétique et son degré d'acidité (le degré d'acidité du vinaigre est le % massique en acide acétique) on admettra que d = 1,013.

Concentration de l'acide acétique dans le vinaigre du commerce :

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

Degré d'acidité du vinaigre (c'est le pourcentage massique)

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .

Conclusion.. . . . . .

. . . . . .

. . . . . .