

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

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

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

Première manipulation : données expérimentales

$N_A = \dots \dots \dots V_A = \dots \dots \dots$

$V_{Eeq1} = \dots \dots \dots V_{Eeq2} = \dots \dots \dots V_{Eeq3} = \dots \dots \dots V_{Eeq} \dots \dots \dots$

Équations chimiques au point équivalent

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

Relation mathématique à l'équivalence :

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

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

Conclusion :

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

Deuxième manipulation.

$N_B \dots \dots \dots V_A \dots \dots \dots$

$V_{BEeq1} \dots \dots \dots V_{BEeq2} = \dots \dots \dots V_{BEeq3} \dots \dots \dots V_{Eeq} \dots \dots \dots$

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 :

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....