

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

$N_A =$  . . . . .  $V_A =$  . . . . .

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

.

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

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

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

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

Conclusion : . . . . .

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

Deuxième manipulation. . . . .

$N_B$  . . . . .  $V_A$  . . . . .

$V_{BEeq1}$  . . . . .  $V_{BEeq2} =$  . . . . .  $V_{BEeq3}$  . . . . .  $V_{Eeq}$  . . . . .

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..

.....  
.....

Last name..... First name..... subgroup .....

TP n° 2 report

TP n° 2 objectives

Purpose of the first manipulation.

Purpose of the second manipulation .

Equipment and glassware used

Reagents and solvents used

First manipulation: experimental data

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

$$V_{\text{Eq1}} = \dots \quad V_{\text{Eq2}} = \dots \quad V_{\text{Eq3}} = \dots \quad V_{\text{Eq}} = \dots$$

Chemical equations at the equivalent point.....

Mathematical relationship to equivalence: .....

Normality,  $N_B$  and molar concentration,  $C_B$  of potash:

Conclusion : .....

Second manipulation.....

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

$$V_{\text{BEq1}} \dots \quad V_{\text{BEq2}} \dots \quad V_{\text{BEq3}} \dots \quad V_{\text{Eq}} \dots$$

Chemical equation(s) at equivalent point(s)

.....  
.....

Relationship to equivalence: .....

Calculation of normality and molarity of dilute acetic acid.

1) Normality: .....

.....

2) Molarity: .....

.....

.....

.....

Deduce the molar concentration of acetic acid in vinegar and its degree of acidity (the degree of acidity of vinegar is the % by mass of acetic acid). degree of acidity of vinegar is % acetic acid by mass)  $d = 1.013$ .

Concentration of acetic acid in commercial vinegar:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Vinegar acidity (percentage by mass)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Conclusion.....

.....

.....

.....