

## TP CHIMIE1

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

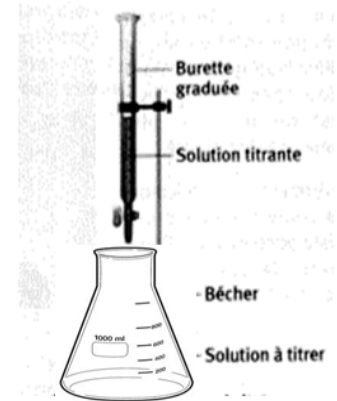
## Compte rendu du TP n° 5

**Questions :**

1. But du TP.
2. Indiquer sur le schéma les solutions utilisées.

Solution titrant :

Solution à titré :



3. Ecrire les demi-réactions d'oxydo- réduction, préciser les couples redox.
4. Ecrire la réaction globale.
5. Noter le volume ( $V_A$ ) de ( $KMnO_4$ ) versé et calculer la Normalité ( $N_B$ ) de ( $FeSO_4$ ).
6. Calculer la Concentration ( $C_B$ ) de la solution ( $FeSO_4$ ).
7. Déterminez le réactif limitant de cette réaction.
8. Est-ce que en peut remplacer l'acide sulfurique par  $HCl$  ou  $H_3PO_4$ . Expliquer.

## TP CHIMIE1

Name. . . . . First name . . . . . Sub-group. . . . .

## Report on TP n° 5

## Questions:

1. Aim of the test.
2. Indicate on the diagram the solutions used.

Titrating solution:

Solution to be titrated:

3. Write down the oxidation-reduction half-reactions, specifying the redox couples.
4. Write the overall reaction.
5. Note the volume ( $V_A$ ) of ( $\text{KMnO}_4$ ) poured and calculate the Normality ( $N_B$ ) of ( $\text{FeSO}_4$ ).
6. Calculate the Concentration ( $C_B$ ) of the ( $\text{FeSO}_4$ ) solution.
7. Determine the limiting reagent for this reaction.
8. Can sulphuric acid be replaced by  $\text{HCl}$  or  $\text{H}_3\text{PO}_4$ . Explain.

