

Université de Batna-2-  
Faculté Technologie  
Département SC-ST

Gr : ..... / S-Gr : .....

TP chimie1

NOM : .....

PRENOM: .....

**TP N°4 : DOSAGE ARGENTIMETRIQUE DES  
CHLORURES**

**Travail à réaliser**

**1. Compléter le tableau suivant :**

	<b>Equations globales</b>	<b>Nature du précipité</b>	<b>PH du milieu</b>
<b>Méthode Mohr</b>			
<b>Méthode Gay</b>			

**2. Calculer la normalité, la molarité et la concentration pondérale de NaCl.**

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

**3. Expliquer les résultats de chaque méthode d'argentimétrie**

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

**4 .Si on utilise de l'eau de robinet à la place du NaCl, que peut en déduire ?**

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

Université de Batna-2- 1 ère année  
Faculté Technologie  
Département SC-ST

Gr : ..... / S-Gr : .....

TP chimie1

NOM : .....

PRENOM: .....

**TP N°4: SILVER DETERMINATION OF CHLORIDES**

**Work to be carried out**

1. Complete the following table:

	Global equations	Nature of precipitate	PH of medium
<b>Mohr method</b>			
<b>Gay method</b>			

2. Calculate the normality, molarity and weight concentration of NaCl.

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

3. Explain the results of each silver method.

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

4 - If tap water is used instead of NaCl, what can be deduce

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