

**UNIVERSITE D'ORAN DES SCIENCES ET DE LA TECHNOLOGIE «MOHAMED BOUDIAF»**  
**Faculté de Chimie - L3 Génie des procédés-**  
**TP- Chimie physique-**

**Nom et Prénom (s):**

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

**Groupe :**.....

**Note :**..... /20

**COMPTE RENDU TP 03 : TITRAGE CONDUCTIMETRIQUE**

**Calculs et questions :**

1. Tracer les tableaux des 3 titrages (Acide fort/Base forte, Acide faible/Base forte et le mélange des 2 acides/Base forte), regroupant les concentrations et la conductivité de la solution aux différents points caractéristiques pour chaque titrage.

2. Expliquer le principe du titrage conductimétrique.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

3. Quels sont les facteurs qui influent sur un titrage conductimétrique ?

.....

.....

.....

.....

.....

4. Déterminer le point d'équivalence pour chacun des deux acides et du mélange.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

5. Préciser pour ce dernier, l'acide est titré en premier et expliquer pourquoi?

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

6. Expliquer la forme de chaque graphique (pour chaque titrage) en tenant compte de la mobilité des ions qui se trouve dans chaque solution?

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

