

**REPUBLIQUE ALGERIENNE DEMOCRATIQUE ET POPULAIRE
MINISTERE DE L 'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR
ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE**



**Université Mohammed Seddik
BENYAHIA - Jijel**

Faculté des Sciences et de la Technologie

Formation des ingénieurs (première année)

Compte rendu TPN°4 :

Détermination qualitative des Anions

Réalisé Par :

Groupe :

Date: ../.. / 2025

I. Introduction :

.....

.....

.....

.....

.....

II. Principe du TP

III. Résultats et discussion

1/ Dessiner un schéma explicatif du protocole expérimental et nommer tous les éléments

2/ Remplir le tableau suivant:

Solution testé	Anion	Réactif			Réaction chimique
KI					
NaCl					
Na ₂ SO ₃					
K ₂ CrO ₄					
Na ₂ SO ₄					
Na ₃ PO ₄					
Na ₂ S					
Na ₂ CO ₃					
Na ₂ CO ₃ (sel)					

3/ Que se passe il si on ajoute du NH₄OH et NH₃ aux précipités résultants des solutions KI et NaCl

4/ on a remarqué que les précipités résultants des solutions Na₂SO₄ et Na₃PO₄ sont tous les deux de couleur. Dites comment les différentier par un simple test ?

5/ Proposez une démarche (protocole) expérimentale pour identifier un mélange contenant Br^- , SO_4^{2-} et CO_3^{2-} .

6/ Est-ce qu'il existe d'autres méthodes pour l'analyse qualitative des anions et des cations.

IV. Conclusion

Résumer brièvement les résultats et les commentaires obtenus.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....