|  |
| --- |
| **UNIVERSITE DES SCIENCES ET DE LA TECHNOLOGIE D’ORAN «MOHAMED BOUDIAF»**  **Faculté de Chimie - L3 GP. (Année universitaire 2023/2024).**  **TP- Chimie physique 2-**  ***Nom et Prénom (s):* Groupe :**……………..  ……………………………………………………………….  ………………………………………………………………. **Date de dépôt : ……………**  ……………………………………………………................ **Note :**………. /20 |

**COMPTE RENDU TP N°2 : Détermination d'une concentration micellaire critique par conductimétrie**

**Questions :**

1. Compléter le tableau en calculant la concentration du mélange pour chaque ajout de la solution de tension- actif SDS.
2. Tracer la courbe donnant la conductivité en fonction de la concentration en agent de surface SDS.
3. Déterminer, à partir de ce graphe, la valeur de la concentration micellaire critique CMC.
4. Expliquer les variations de la conductivité observées.
5. Dans les mêmes conditions de travail, la CMC est-elle- la même pour une eau saline (ou bien une eau de robinet) ?, expliquer.
6. La CMC du SDS à 50 °C est égale à 3,55 10-2 mol. L-1, comparer cette valeur à celle trouver graphiquement à la température ambiante, expliquer la différence.
7. Donner des exemples de molécules pour chaque type de tensioactif, donner aussi quelques domaines d’utilisation.
8. Quel est l’intérêt de déterminer la concentration micellaire critique des tensioactifs ?
9. Expliquer comment un tensioactif enlève les taches de saleté.
10. On verse 0,6 g de SDS dans 200 ml d’eau distillée. La solution obtenue comporte-t-elle des micelles ? Expliquer
11. Citer quelques méthodes pour mesurer la concentration micellaire critique CMC ?
12. Quels sont les facteurs qui influent la concentration micellaire critique ?

**Remarque importante :**

* Toute une forme de plagiat ou copiage entre vous (deux comptes-rendus ou plusieurs identiques) finira par 0/20 pour chaque étudiant.