|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Noms :****……………………..****……………………..****………………………****…………………………** |  | **Note :****/10** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Qualité des gestes expérimentaux**  |  |
| **Protocole 1** | * Peser 1,7 g de chlorure de sodium dans un verre de montre après avoir taré la balance
 | A  | B | C | D |
| * Introduire le soluté dans une fiole jaugée de 50 mL à l’aide d’un entonnoir
 |
| * Rincer le verre de montre et l’entonnoir
 |
| * Ajouter de l’eau distillée au 2/3, boucher et agiter jusqu’à complète dissolution
 |
| * Compléter avec de l’eau jusqu’au trait de jauge
 |
| * Boucher et agiter
 |
| **Protocole 2** | * Tarer la balance avec la fiole jaugée de 50 mL
 | A  | B | C | D |
| * Introduire 50 mL d’une solution de chlorure de sodium à 34 g/L
 |
| * Noter la masse de la solution
 |
| * Calculer la masse volumique
 |
| * Mesurer avec la sonde thermométrique la température de la solution
 |
| * Comparer la valeur expérimentale avec la valeur théorique
 |
| **Protocole 3** |  ⇒  | A  | B | C | D |
| * Prélever 50 mL d’eau à l’aide de la fiole jaugée
 |
| * Verser ce volume dans un becher
 |
| * Mesurer la température avec la sonde thermométrique
 |
| * Introduire 5 g de sel et agiter à l’aide d’un turbulent et de l’agitateur magnétique
 |
| * Ajouter 5 g de plus
 |
| * Ajouter 5g de plus
 |
| * Ajouter le sel par palier de 0.5 g pour trouver la limite
 |
| * Mesurer le volume de solution obtenue
 |
| * Calculer la solubilité obtenue
 |
| * Comparer la valeur expérimentale avec la valeur théorique
 |
| **Qualité de la vidéo** |  |
|  | * La vidéo présente bien toutes les étapes du protocole
 | A | B | C | D |
| * Au visionnage de la vidéo, le protocole est bien identifiable (dissolution ou mesure de masse volumique ou mesure de solubilité)
 |
| * Qualité du montage de la vidéo (choix des extraits montrés)
 |
| * Les sous-titres sont en rapport avec l’image.
 |
| * Respect des attendus (document 6)
 |