

# Protocole Dissolution

16 Septembre, 2023

**Lucas**

**Objectif :** L'objectif de cette expérience est de dissoudre un soluté donné dans un solvant et d'observer le processus de dissolution.

**Matériel nécessaire :** 1. Soluté (par exemple, sel, sucre, bicarbonate de soude, etc.) 2. Solvant (généralement de l'eau distillée, mais peut varier selon l'expérience) 3. Bécher en verre 4. Cuillère en plastique 5. Agitateur en verre 6. Balance de précision 7. Lunettes de protection 8. Tablier de laboratoire

## **Procédure :**

1. Mettez votre tablier de laboratoire et vos lunettes de protection pour assurer votre sécurité.
2. Placez le bécher en verre sur la balance de précision et tarez-la pour qu'elle affiche zéro.
3. Utilisez la cuillère en plastique pour prélever une quantité précise de soluté (environ X grammes). Notez la masse exacte.
4. Versez le soluté prélevé dans le bécher en verre.
5. Ajoutez lentement le solvant (par exemple, de l'eau distillée) dans le bécher en verre contenant le soluté. Commencez par ajouter une petite quantité de solvant, juste assez pour recouvrir le soluté.
6. Utilisez l'agitateur en verre pour agiter doucement le mélange soluté-solvant. Continuez à ajouter le solvant et à agiter jusqu'à ce que tout le soluté soit dissous. Notez l'apparition de changements physiques et de température pendant le processus de dissolution.
7. Une fois que tout le soluté est dissous, arrêtez d'ajouter le solvant. Le mélange doit être clair et transparent.
8. Mesurez la masse totale du bécher avec le soluté dissous et le solvant. Notez cette masse.

## **Observations :**

- Notez les changements physiques observés lors de la dissolution du soluté.
- Observez si la température du mélange a augmenté ou diminué pendant la dissolution.

## **Conclusion :**

Dans cette expérience, nous avons réussi à dissoudre le soluté donné dans le solvant approprié. La dissolution est un processus physique dans lequel le soluté solide se dissout dans le solvant liquide pour former une solution. La température du mélange peut varier en fonction de la nature du soluté et du solvant, ce qui peut indiquer si la dissolution est exothermique (libérant de la chaleur) ou endothermique (absorbant de la chaleur).

Assurez-vous toujours de suivre les règles de sécurité appropriées et de nettoyer soigneusement votre équipement de laboratoire après l'expérience.