

ANNEXE 28 : Facteurs qui influent sur la dissolution

Nom : _____

Date : _____

Effectue les expériences suivantes afin d'étudier les facteurs qui influent sur la dissolution.

Partie A :

1. Verse 250 ml d'eau à la température de la pièce dans trois béchers.
2. Ajoute une cuillère à thé à la fois, de sel, de sucre et de café instantané (ou autre poudre de boisson instantanée) dans le bécher n° 1, n° 2 et n° 3 respectivement.
3. Continue d'ajouter une cuillère à thé à la fois jusqu'à ce qu'un peu du soluté se dépose au fond du bécher. Note la quantité de soluté ajouté dans le tableau suivant :

Nature du soluté	Sel (bécher n° 1)	Sucre (bécher n° 2)	Café instantané (bécher n° 3)
Quantité de soluté			

4. Assure-toi de ne pas remuer ou brasser l'eau lorsque tu ajoutes du soluté.
5. Note tes observations.

Partie B – Agitation :

1. Répéter les étapes 1 à 3 de la partie A.
2. Assure-toi de brasser l'eau continuellement lorsque tu ajoutes du soluté.
3. Note la quantité de soluté ajouté dans le tableau suivant :

Nature du soluté	Sel (bécher n° 1)	Sucre (bécher n° 2)	Café instantané (bécher n° 3)
Quantité de soluté			

4. Note tes observations.

5. Est-ce que d'autres groupes ont noté les mêmes observations que toi? Sinon, en quoi diffèrent-elles? Peux-tu expliquer les différences?

Partie C – Température :

1. Verse 250 ml d'eau bouillante dans trois béchers.
2. Répète les étapes 2 et 3 de la partie A.
3. Assure-toi de ne pas remuer ou brasser l'eau.
4. Note la quantité de soluté ajouté dans le tableau suivant :

Nature du soluté	Sel (bécher n° 1)	Sucre (bécher n° 2)	Café instantané (bécher n° 3)
Quantité de soluté			



ANNEXE 28 : Facteurs qui influent sur la dissolution (suite)

5. Note tes observations.

6. Est-ce que d'autres groupes ont noté les mêmes observations que toi? Sinon, en quoi différentes? Peux-tu expliquer les différences?

Partie D – Surface :

1. Au moyen d'un mortier, broie les solutés avant de les ajouter au solvant.
2. Répète les étapes 1 à 4 de la partie A.
3. Note la quantité de soluté ajouté dans le tableau suivant :

Nature du soluté	Sel (bêcher n° 1)	Sucre (bêcher n° 2)	Café instantané (bêcher n° 3)
Quantité de soluté			

4. Note tes observations.

5. Est-ce que d'autres groupes ont noté les mêmes observations que toi? Sinon, en quoi différentes? Peux-tu expliquer les différences?

Partie E – Nature du solvant :

1. Verse 50 ml d'huile à la température de la pièce dans trois éprouvettes.
2. Ajoute une cuillère à thé de sel dans l'éprouvette n° 1, n° 2 et n° 3.
3. Laisse reposer l'éprouvette n° 1.
4. Agite l'éprouvette n° 2.
5. Fais chauffer doucement l'éprouvette n° 3 dans un bain-marie.
6. Note tes observations.



ANNEXE 28 : Facteurs qui influent sur la dissolution (suite)

7. Est-ce que d'autres groupes ont noté les mêmes observations que toi? Sinon, en quoi différentes? Peux-tu expliquer les différences?

Analyse des résultats :

1. Pourquoi as-tu utilisé trois solutés différents et un seul solvant dans les parties A, B, C et D?

2. Pourquoi as-tu utilisé un seul soluté et un seul solvant dans la partie E?

3. Pourquoi est-il important de ne pas agiter l'eau dans les parties A, C et D?

4. Quelle est l'utilité de comparer tes résultats avec ceux d'un autre groupe?

