

Feuille d'évaluation à rendre obligatoirement avec les réponses

Activité expérimentale n°9.4 : Préparer une solution par dissolution
 (Inspirée du livre de 2nde Hachette éducation)

| Questions | Capacités attendues | Compétence visée | Points attribués |
|------------------|------------------------------|---------------------|------------------|
| Partie A | Extraire des informations | S'approprier | /0,5 |
| | Exploiter des informations | Analyser | /0,5 |
| Partie B | Élaborer un protocole | Analyser | /0,5+0,5 |
| | Mettre en œuvre un protocole | Réaliser | /0,5+0,5 |
| Partie C | Exploiter ses résultats | Analyser | /0,5+0,5 |
| | Rédiger une synthèse | Communiquer | /0,75 |
| Total 1 : | Remarques : | | /4,75 |

Notation individuelle :

| CLASSE : | | NOMS - PRENOMS des élèves du groupe | | Élève n° 1 : | Élève n° 2 : | Élève n° 3 : |
|--------------------|----------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------|------------------|--------------|------------------|--------------|
| | | | | | | |
| | | | | | | |
| Activité | Capacités attendues | Compétence visée | Points attribués | | Points attribués | |
| Séance en groupe | Travailler en équipe, partager des tâches, s'engager dans un dialogue constructif, ... | Être autonome et faire preuve d'initiative | /0,25 | | /0,25 | /0,5 |
| TOTAL 2 | | | /0,25 | | /0,25 | /0,25 |
| Total 1 + 2 | | | /5 | | /5 | /5 |

Le sérum physiologique est une solution aqueuse de concentration déterminée en chlorure de sodium.

► **Objectif de l'activité :** Comment préparer une solution aqueuse de concentration en masse donnée par dissolution ?

Ouvrir un fichier « Page » sur l'ipad de la paillasse.

Nommer ce fichier par la classe et le numéro de paillasse. Exemple : 23 paillasse 2.

Indiquer en en-tête, l'ensemble des noms des membres du groupe, le numéro et le titre de l'activité. Le compte-rendu doit suivre les différentes étapes indiquées. Le sujet peut être utilisé comme brouillon.

A Étiquette d'une solution de chlorure de sodium

PHYSIODOSE

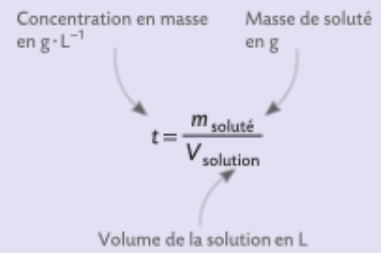
Sérum physiologique

Pour 100 mL de solution :

- masse de chlorure de sodium : 9,0 g
 - eau pour préparation : qsp* 100,0 mL
- * qsp : quantité suffisante pour.



Complément scientifique



B Volume et incertitude sur le volume pour la verrerie de laboratoire

La mesure d'un volume est toujours entachée d'une erreur. L'incertitude est une estimation de cette erreur.

(Fiche 3, p. 299)

Fiole jaugée : $100,0 \pm 0,1$ mL

Volume

Incertitude

Bécher : 100 ± 5 mL

Volume

Incertitude

PROTOCOLE Préparation d'une solution par dissolution d'un solide

LES BONS GESTES Dissolution – QR Code p. 38



Dissolution

https://youtu.be/DErtT1_QaUI



Partie A : Analyse de documents.

1. **Identifier** le soluté et le solvant de la solution de sérum physiologique (doc A).

.....

.....

.....

2. **Justifier** le fait qu'un bécher de 100 mL n'est pas adapté à la préparation de la solution de sérum physiologique (doc B).

.....

.....

.....

.....

