

« Pratiquer un raisonnement scientifique – Concevoir un protocole expérimental pour résoudre un problème »

<b>Critères d'évaluation</b>	<b>Une réponse possible...</b>	☺☺	☺	☹	☹☹
Votre protocole devra être rédigé en plusieurs parties distinctes.	<b>Temps 1 – Mesure de la masse initiale d'un échantillon de gros sel et de salade verte.</b>				
Pour chaque étape : <ul style="list-style-type: none"> <li>indiquer les actions réalisées (<u>verbe d'action</u>) et les conditions de réalisation : avec quoi ? Où ? Combien de temps ?</li> </ul>	<u>Peser</u> à l'aide d'une balance électronique une cuillère à soupe de gros sel et quelques feuilles de salade. <u>Noter</u> les résultats : <ul style="list-style-type: none"> <li><math>M_{GSi}</math> : masse initiale du gros sel (en g)</li> <li><math>M_{Svi}</math> ; masse initiale de la salade verte (en g)</li> </ul>				
Chaque partie correspond à une étape, un temps du protocole.	<b>Temps 2 – Elimination de l'eau contenue dans le gros et la salade verte, par évaporation</b>				
	Mettre le gros sel et la salade verte dans une étuve à +40°C pendant une semaine.				
Chaque partie débutera par un titre qui indiquera l'objectif visé, le but à atteindre dans l'étape (= pourquoi cette étape ? Quel est son rôle ? A quoi sert-elle ? Que cherche-t-on à obtenir)	<b>Temps 3 - Mesure de la masse finale de l'échantillon de gros sel et de salade verte.</b>				
Pour chaque étape : <ul style="list-style-type: none"> <li>indiquer les actions réalisées (<u>verbe d'action</u>) et les conditions de réalisation : avec quoi ? Où ? Combien de temps ?</li> </ul>	<u>Peser</u> à l'aide d'une balance électronique la cuillère à soupe de gros sel et les feuilles de salade. <u>Noter</u> les résultats : <ul style="list-style-type: none"> <li><math>M_{GSf}</math> : masse finale du gros sel (en g)</li> <li><math>M_{SVf}</math> ; masse finale de la salade verte (en g)</li> </ul>				
	<b>Temps 4 – Calcul des proportions d'eau du gros sel et de la salade verte.</b>				
<ul style="list-style-type: none"> <li><i>OU indiquer une équation littérale (les variables et leurs unités de mesure ayant été définies auparavant) qui permet d'apporter tout ou partie de la réponse au problème posé.</i></li> </ul>	$P_{GS}$ : pourcentage d'eau du gros sel $P_{GS}(\%) = 100 \times (M_{GSi} - M_{GSf}) \div M_{GSi}$ $P_{sv} (\%) = 100 \times (M_{Svi} - M_{SVf}) \div M_{Svi}$				
	<b>Temps 5 – Comparaison des résultats</b>				
<ul style="list-style-type: none"> <li><i>OU indiquer les résultats logiquement attendus pour valider l'hypothèse initiale</i></li> </ul>	Si la matière vivante contient plus d'eau que la matière inerte, alors $P_{sv} > P_{GS}$				