

CORRIGE PHYSIQUE-CHIMIE

Attendus disciplinaires et éléments signifiants	Eléments de réponse	Niveau 1	Niveau 2	Niveau 3	Niveau 4
<p>Question 1 :</p> <p><i>Extraire, organiser les informations utiles</i> <i>Pratiquer le calcul numérique et donner le résultat avec une unité</i></p>	<p>Les distances des trois épreuves s'additionnent. Le calcul effectué est attendu sur la copie. Distance totale : $3,8 + 180 + 42 = 225,8$ km</p>	Aucune réponse ou réponse fausse	Calcul présent sur la copie mais erreur de conversion pour la distance de natation	Calcul présent sur la copie / Résultat correct exprimé sans unité	Calcul présent sur la copie / Résultat correct avec unité
		0 point	2 points	3 points	4 points
<p>Question 2 :</p> <p>Vitesse : $V = \frac{d}{t}$</p> <p><i>Extraire, organiser les informations utiles</i> <i>Pratiquer le calcul numérique : exploiter une relation mathématique et donner un résultat avec son unité</i></p>	<p>Durée de l'épreuve : 8h Distance totale : 225,8 km</p> <p>Vitesse moyenne : $V = \frac{225,8}{8} = 28,2$ km/h Aucun arrondi n'est attendu : tout résultat correct est pris en compte (28,225 km/h)</p>	Aucune réponse ou réponse fausse		Résultat correct (ou en cohérence avec le résultat de la question 1) exprimé sans unité	Résultat correct (ou en cohérence avec le résultat de la question 1) avec unité
		0 point		3 points	4 points
<p>Question 3 :</p> <p>Caractériser le mouvement d'un objet</p> <p><i>Lire et comprendre des documents scientifiques</i></p>	Lettre C	Aucune réponse ou réponse fausse			Réponse correcte
		0 point			3 points
<p>Question 4 :</p> <p>Interpréter une formule chimique en termes atomiques.</p> <p><i>Extraire, organiser les informations utiles et les transcrire dans un langage adapté</i></p>	<p>Il y a 6 atomes de carbone, 8 atomes d'hydrogène et 6 atomes d'oxygène dans la molécule de vitamine C.</p> <p>La phrase de réponse n'est pas attendue.</p>	Aucune réponse ou réponse fausse	1 symbole chimique correct	2 symboles chimiques corrects dont l'un au moins est associé au nombre correct d'atomes constituant la molécule	Aucune erreur
		0 point	2 points	3 points	5 points
<p>Question 5 :</p> <p>Utiliser les nombres</p> <p><i>Reconnaître et résoudre une situation de proportionnalité.</i></p>	<p>Tout calcul de proportionnalité qui permet de justifier le résultat de 4 comprimés effervescents à dissoudre pour obtenir un litre de boisson vitaminée.</p>	Aucune réponse ou réponse fausse	Toute tentative de calcul non aboutie	Toute tentative de calcul prenant en compte la situation de proportionnalité	Réponse correcte justifiée
		0 point	1 point	3 points	4 points

CORRIGE PHYSIQUE-CHIMIE

<p>Question 6 :</p> <p>Concevoir une expérience</p> <p><i>Pratiquer des démarches scientifiques</i> <i>Concevoir une expérience</i> <i>Interpréter des résultats expérimentaux, en tirer une conclusion et la communiquer en argumentant</i></p>	<p>Exemples de protocole recevables</p> <p>Protocole 1 : Dissoudre les comprimés de vitamine C dans l'eau minérale à l'aide du bécher et de l'agitateur. Transvaser le contenu du bécher dans la fiole jaugée à l'aide de l'entonnoir Compléter la fiole à l'aide d'eau minérale jusqu'au trait de jauge (1L)</p> <p>Protocole 2 : Je prends les comprimés. Je les écrase dans le mortier. Je verse dans la fiole et j'ajoute de l'eau jusqu'à 1L.</p> <p>Protocole 3 : Je mets un comprimé dans un bécher et je mets de l'eau jusqu'à 250mL. Je verse dans la fiole jaugée et je recommence 3 fois.</p> <p>Protocole 4 : On prend 4 comprimés et on les coupe en deux. On le met dans la fiole et on ajoute de l'eau jusqu'à avoir un litre.</p>	<p>Aucune réponse ou réponse fausse</p>		<p>Protocole incomplet mais cohérent pour ce qui est proposé</p>	<p>Protocole cohérent qui permet d'apprécier une démarche de conception de protocole même si celui-ci reste incomplet</p>