
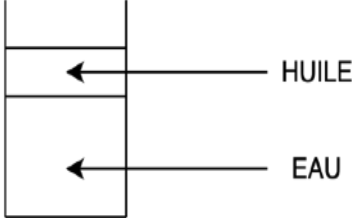


Correction augmentée - Sujet DNB Centres étrangers 2019

	<i>Correction</i>	<i>Coups de pouce</i>
1.1.1	<p>☁ $C_{18}H_{33}O_2^-$ est un ion.(espèces chargées négativement)</p> <p>$C_3H_8O_3$ est une molécule.</p>	Revoir les différences entre molécule, atomes et ions
1.1.2	<p>☁ $C_{57}H_{104}O_6$ est une molécule constituée de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • 57 atomes de carbone (C) • 104 atomes d'hydrogène (H) • 6 atomes d'oxygène (O) 	<p>La lettre majuscule correspond au symbole de l'atome.</p> <p>Le nombre en indice correspond au nombre d'atomes constituant la molécule.</p>
1.2.1	<p>☁ proposition A : $pH > 7$</p>	
1.2.2	<p>☁ Les ions HO^- (ions hydroxydes) sont responsables de la basicité.</p>	
1.2.3	<p>☁ Le port de la blouse, des lunettes et des gants est obligatoire pour manipuler des solutions corrosives.</p>	

2.1	 <p>Mouvement circulaire : la trajectoire est un cercle. Mouvement uniforme : la vitesse est constante (ne varie pas).</p>	<p>Différents types de trajectoire : rectiligne, circulaire, curviligne Différentes vitesses : accéléré, ralenti, uniforme</p>
2.2		<p>L'eau et l'huile sont non-miscibles. L'huile a une masse volumique plus faible que l'eau.</p>
2.3	<p>Le moteur pour écraser les olives effectue 6 tr/min. D'après le graphique, en 1 min = 60 s, l'âne effectue 4 tr/min. Le moteur tourne plus vite que l'âne, il permettra donc d'écraser les olives plus rapidement.</p>	
3.	<p>Calcul de la masse volumique de l'huile testée. Données: m(huile) = 26,7 - 15,3 = 11,4 g V (huile) = 12,5 mL</p> <p>Formule : $\rho(\text{huile}) = \frac{m(\text{huile})}{V(\text{huile})}$</p> <p>Calcul: $= \frac{11,4}{12,5} = 0,912 \text{ g/mL}$</p> <p>La masse volumique de l'huile testée est de 0,912 g/mL.</p> <p>La masse volumique correspond à 2 types d'huile (huile d'olive et de colza) donc le stagiaire ne pourra pas conclure si l'huile reçue est effectivement de l'huile d'olive.</p>	