

TP : Comment connaître la teneur en sucre d'une limonade ?

SUITE

RAPPEL : PREPARATION D'UNE SOLUTION SUCREE

Vous avez préparé 100 mL des solutions sucrées de concentration massique 40 g/L, 100g/L et 200 g/L

RESULTATS OBTENUS

- Groupe 2 EMNB2 :

MASSE EN GRAMME [g]	RESULTATS			
	FIOLE N°2	FIOLE N°3		
Masse de la fiole vide m_{vide}	$m_{vide} = 68,3$	$m_{vide} = 65,5$	$m_{vide} = 64$	$m_{vide} = 68,3$
Masse de saccharose m	$m = 10$	$m = 20$	$m = 20$	$m = 20$
Masse de la fiole pleine m_{pleine}	$m_{pleine} = 89,40$	$m_{pleine} = 172,2$	$m_{pleine} = 171$	$m_{pleine} = 175$
Masse de la solution M $M = m_{pleine} - m_{vide}$	$M = 21,1$	$M = 106,7$	$M = 107$	$M = 106,7$

- Groupe 2 EMNB1 :

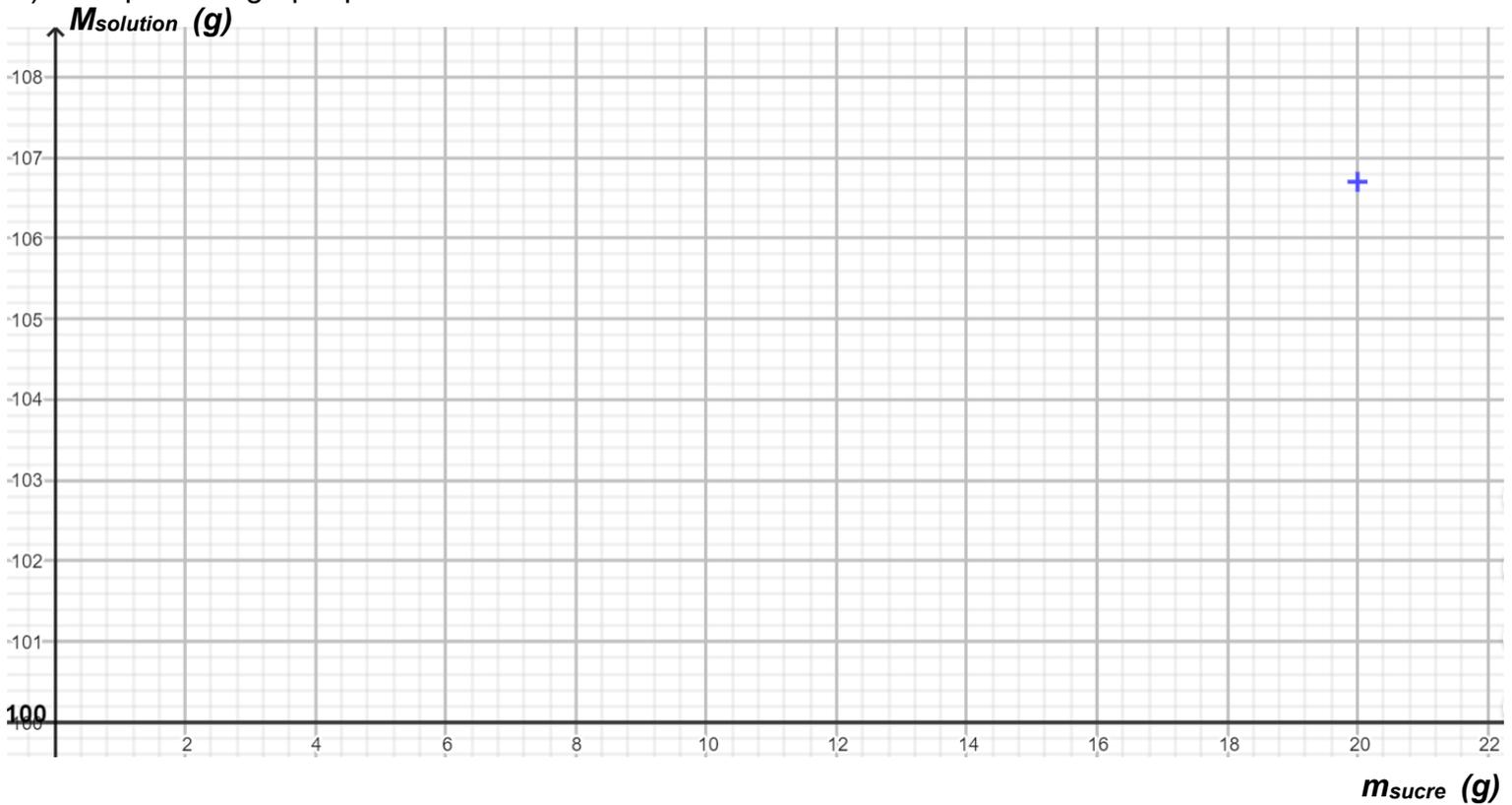
MASSE EN GRAMME [g]	RESULTATS			
	FIOLE N°1		FIOLE N°2	FIOLE N°3
Masse de la fiole vide m_{vide}	$m_{vide} = 65$	$m_{vide} = 68$	$m_{vide} = 69$	$m_{vide} = 65$
Masse de saccharose m	$m = 4$	$m = 4$	$m = 10$	$m = 20$
Masse de la fiole pleine m_{pleine}	$m_{pleine} = 167$	$m_{pleine} = 169$	$m_{pleine} = 171$	$m_{pleine} = 172$
Masse de la solution M $M = m_{pleine} - m_{vide}$	$M = 102$	$M = 101$	$M = 102$	$M = 107$

- Observer l'aspect des différentes solutions. Que pouvez-vous en dire ?



3^{EME} PARTIE : EXPLOITATION DES RESULTATS

1) Compléter le graphique ci-dessous



2) Tracer une droite qui permet de représenter au mieux l'ensemble des points (nuage de points).

4^{EME} PARTIE : CONCLUSION

Une limonade est constituée d'eau gazeuse, de jus de citron et de sucre blanc. Dans une canette de 33 cL, la masse de limonade (liquide) est de 340 g.



1) Calculer la masse de limonade (M_{limonade}) contenue dans 100 mL.



2) A l'aide du graphique précédent, déterminer la masse de sucre (m_{sucres}) correspondant.

3) Le résultat trouvé est-il en accord avec l'indication sur la canette de limonade ?

Teneur en sucre :
9 g pour 100 mL

