

Tableau (1)	
Masse de la fiole vide	$m_0 =$
Masse de la fiole pleine	$m_1 =$
Masse de la solution	$m_{\text{solution}} =$
Volume de la solution	$V_{\text{solution}} = 100 \text{ mL}$
<b>Masse volumique de la solution (<math>\text{g.L}^{-1}</math>)</b>	$\rho_1 =$
Masse de sucre dans la solution	$m_{\text{sucre}} =$
<b>Concentration en sucre (<math>\text{g.L}^{-1}</math>)</b>	$C_{m1} =$

Tableau (2)	
Masse de la fiole vide	$m_0 =$
Masse de la fiole pleine	$m_2 =$
Masse de la solution	$m_{\text{solution}} =$
Volume de la solution	$V_{\text{solution}} = 100 \text{ mL}$
<b>Masse volumique de la solution (<math>\text{g.L}^{-1}</math>)</b>	$\rho_2 =$
Facteur de la dilution	dilution par
<b>Concentration en sucre (<math>\text{g.L}^{-1}</math>)</b>	$C_{m2} =$

Tableau (3)	
Masse de la fiole vide	$m_0 =$
Masse de la fiole pleine	$m_3 =$
Masse de la solution	$m_{\text{solution}} =$
Volume de la solution	$V_{\text{solution}} = 100 \text{ mL}$
<b>Masse volumique de la solution (<math>\text{g.L}^{-1}</math>)</b>	$\rho_3 =$
Facteur de la dilution	dilution par
<b>Concentration en sucre (<math>\text{g.L}^{-1}</math>)</b>	$C_{m3} =$

Tableau (4) : récapitulatif		
<i>solution</i>	<i>Concentration massique en sucre <math>C_m (\text{g.L}^{-1})</math></i>	<i>Masse volumique <math>\rho (\text{g.L}^{-1})</math></i>
$S_0$		
$S_1$		
$S_2$		
$S_3$		

Tableau (1)	
Masse de la fiole vide	$m_0 =$
Masse de la fiole pleine	$m_1 =$
Masse de la solution	$m_{\text{solution}} =$
Volume de la solution	$V_{\text{solution}} = 100 \text{ mL}$
<b>Masse volumique de la solution (<math>\text{g.L}^{-1}</math>)</b>	$\rho_1 =$
Masse de sucre dans la solution	$m_{\text{sucre}} =$
<b>Concentration en sucre (<math>\text{g.L}^{-1}</math>)</b>	$C_{m1} =$

Tableau (2)	
Masse de la fiole vide	$m_0 =$
Masse de la fiole pleine	$m_2 =$
Masse de la solution	$m_{\text{solution}} =$
Volume de la solution	$V_{\text{solution}} = 100 \text{ mL}$
<b>Masse volumique de la solution (<math>\text{g.L}^{-1}</math>)</b>	$\rho_2 =$
Facteur de la dilution	dilution par
<b>Concentration en sucre (<math>\text{g.L}^{-1}</math>)</b>	$C_{m2} =$

Tableau (3)	
Masse de la fiole vide	$m_0 =$
Masse de la fiole pleine	$m_3 =$
Masse de la solution	$m_{\text{solution}} =$
Volume de la solution	$V_{\text{solution}} = 100 \text{ mL}$
<b>Masse volumique de la solution (<math>\text{g.L}^{-1}</math>)</b>	$\rho_3 =$
Facteur de la dilution	dilution par
<b>Concentration en sucre (<math>\text{g.L}^{-1}</math>)</b>	$C_{m3} =$

Tableau (4) : récapitulatif		
<i>solution</i>	<i>Concentration massique en sucre <math>C_m (\text{g.L}^{-1})</math></i>	<i>Masse volumique <math>\rho (\text{g.L}^{-1})</math></i>
$S_0$		
$S_1$		
$S_2$		
$S_3$		