









CORRECTION

Activité expérimentale n°1

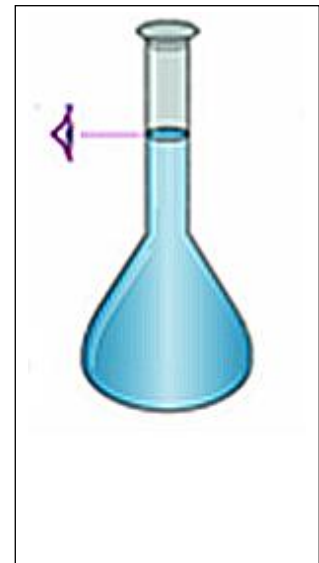
« Une perfusion en urgence »

	eau distillée	X		fiolle jaugée de 100,0 mL	X
	eau du robinet			coupelle	X
	spatule	X		entonnoir à solide	X
	verre de montre	X		bouchon pour fiolle	X
	balance	X		bécher de 100 mL	X
	éprouvette de 10 mL			éprouvette de 100 mL	
	Tube à essais			pipette jaugée de 10,0 mL	

Deuxième étape :

Calcul de la masse m_g de glucose nécessaire:	J'annonce
$Cm = \frac{m_g}{V}$	Formule
$\Rightarrow m_g = Cm \times V$	Expression littérale
$\Rightarrow m_g = 50 \times 0,1$	Application numérique en Respectant les unités
$\Rightarrow m_g = 5,0 \text{ g}$	Résultat sans oublié les unités

Les yeux au niveau du trait de jauge, on ajoute, avec une pipette plastique, de l'eau distillée de façon à ce que le bas du ménisque soit sur le trait de jauge.



Calcul de la masse m_s de sel nécessaire:	J'annonce
$C'm = \frac{m_s}{V}$	Formule je change de nom pour la concentration C 'm
$\Rightarrow m_s = Cm \times V$	Expression littérale
$\Rightarrow m_s = 9 \times 0,1$	Application numérique en Respectant les unités
$\Rightarrow m_s = 0,9 \text{ g}$	Résultat sans oublié les unités