

	Lycée Joliot Curie à 7	CHIMIE - Chapitre 1	Classe de Seconde
	Activité expérimentale n°2 « Un sérum physiologique contre une embauche ... »		Nom : Nom :
Note	Commentaires		

Objectifs: Mettre en œuvre un raisonnement, une méthode, une formule, un protocole expérimental, une technique ...



Le Dr Shepherd décide de vous embaucher dans son équipe.

Mais avant, il souhaiterait de tester vos connaissances et vous demande de fabriquer un volume $V_{sol} = 50,0 \text{ mL}$ de sérum physiologique à 1,2 %.

A vous de jouer, votre carrière en dépend !

i Le **sérum physiologique** ne contient que de l'eau stérile et du soluté ionique NaCl (**du sel**) à une concentration précise.

Le sérum physiologique ayant une composition très proche du liquide de notre organisme (limphe, larmes), il ne pique pas et peut être injecté dans l'organisme. Il est donc très utilisé pour les soins des bébés (nettoyage des plaies, des yeux et du nez car les bébés ne savent pas se moucher...). Dans le milieu médical ou vétérinaire, cela sert au nettoyage des plaies, perfusions, milieu de culture cellulaire...

Le sérum physiologique à 1,20 % est une solution de chlorure de sodium (l'ion sodium Na^+ et l'ion Cl^-) qui a une concentration en masse de sel $C_m = 12,0 \text{ g/L}$

Première étape :

Rédiger le calcul de masse de soluté ionique NaCl notée m_{sel} à dissoudre en partant de la formule de la concentration massique C_m pour un volume V_{sol} .

	Préciser les étapes : Délais des calculs, formule, résultat, j'annonce ... et j'isole

Appeler le
Professeur

/6

