

## TP 8.1 – Contrôle de la glycémie

### Document 1 – Mesurer la glycémie

Pour contrôler la glycémie d'une personne, on peut prélever une goutte de sang et mesurer la concentration massique en glucose. Le principe est le suivant : on utilise des bandelettes qui contiennent une enzyme, la glucose oxydase. Le glucose contenu dans le sang va réagir chimiquement en présence de glucose oxydase et former des ions hydrogène  $H^+$  et du dioxygène  $O_2$ . La production d'ions hydrogène va entraîner l'apparition d'un faible courant électrique. L'intensité du courant dans la bandelette va donc varier avec concentration de glucose dans le sang.

### Document 2 – Étalonnage de la bandelette

Pour pouvoir mesurer une concentration en glucose avec une bandelette, il faut l'étalonner en mesurant l'intensité du courant pour plusieurs solutions étalon.

Un fabricant a mesuré les valeurs suivantes :

$c_m(\text{glucose}) \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$	1,2	2,12	2,88	4,11	4,92	6,03	6,85	7,87	9,18	10,09
$I$ du courant $\mu\text{A}$	11,85	21,39	28,66	41,1	49,28	60,3	68,41	78,6	91,8	100,73

### Document 3 – Conversion d'une concentration massique en concentration molaire

Pour passer d'une concentration massique  $c_m$  à une concentration molaire  $c$ , il faut utiliser la relation suivante

$$c = \frac{c_m}{M}$$

avec  $M$  la masse molaire de l'espèce chimique dont on mesure la concentration.

**Données :**

—  $M(\text{glucose}) = 180,2 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ .

### Document 4 – Taux normaux de glycémie

	à jeun	2h après le repas	femme enceinte à jeun	femme enceinte 2h après le repas
Taux normaux de glycémie	3,9 à $5,5 \text{ mmol} \cdot \text{L}^{-1}$	3,9 à $7,7 \text{ mmol} \cdot \text{L}^{-1}$	3,9 à $5,0 \text{ mmol} \cdot \text{L}^{-1}$	3,9 à $6,6 \text{ mmol} \cdot \text{L}^{-1}$

*Ces valeurs augmentent de  $0,6 \text{ mmol} \cdot \text{L}^{-1}$  par décennie après 50 ans.*

**1 —** À l'aide d'un programme python ou d'un tableur, tracer la concentration molaire du glucose en fonction de l'intensité du courant. ⚠ il faut convertir la concentration massique !

**2 —** Utiliser une régression linéaire pour obtenir la relation entre concentration molaire du glucose en  $\text{mmol} \cdot \text{L}^{-1}$  et intensité du courant en  $\mu\text{A}$  dans la bandelette.

**3 —** Des médecins ont mesuré une intensité de  $15,4 \mu\text{A}$  pour une femme de 60 ans, deux heures après son déjeuner. En utilisant toutes les données fournies, indiquer si la femme a une glycémie normale.

.....

.....

.....