**TP : Osmose des cellules du tubercule de pomme de terre**

**I Objectif**

Montrer que des cellules peuvent absorber ou perdre de l’eau.

**II Materiel**

-une pomme de terre.

-un couteau.

- lame de rasoir.

-une règle graduée.

-des verres ( 7 béchers de 100 ml).

-l’eau distillée.

-NaCl.

- balance.

**III Protocole**

* Préparer des morceaux de pommes de terre taille « frites » sans pelure ayant approximativement la même taille, d’environ 4 cm de long.
* Sécher l’extérieur des morceaux avec du papier-tissu sans les assécher, puis les peser.
* Préparer 7 solutions de 100mL chacune avec différentes concentrations de NaCl : (0g/L, 0.2g/L, 0.4g/L, 0.6g/L, 0.8g/L, 1g/L).
* Placer dans chaque solution 1 morceau coupé de façon à pouvoir les identifier, pendant 30min - 1 heur.
* On attend une heure puis on mesure à nouveau la longueur de chaque frite et on note sa consistance dans le tableau suivant :

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Concentration de **Nacl(g/L)** |  0 g/L | 0.2 g/L | 0.4 g/L | 0.6 g/L | 0.8 g/L | 1g/L | 2 g/L |
| Langueurs des frites (cm) |  |  |  |  |  |  |  |

* Déterminer les conditions hypertoniques et hypotoniques à partir d’un graphique Excel de la masse en fonction de la concentration.