

### Mécanismes d'absorption de l'eau et des sels minéraux chez les plantes Série d'exercices 2

**Professeur : Mr BAHSINA Najib**

#### I- Exercice 1

On dissout 9g d'urée ( $CH_4N_2O$ ) dans 200 ml d'eau.

1. Calculer la pression osmotique de cette solution dans une température de  $28^\circ C$ .

Sachant que les masses molaires des éléments :  $M(O) = 16g/mol$  ;  $M(C) = 12g/mol$  ;  $M(H) = 1g/mol$  ;  $M(N) = 14g/mol$

On prépare une solution de chlorure de sodium en diluant 4,5g de  $NaCl$  dans 0,5 L d'eau distillée.

2. Calculer la pression osmotique de cette solution dans la même température.

Sachant que les masses molaires des éléments :  $M(Na) = 23g/mol$  ,  $M(Cl) = 35,5 g/mol$  ,

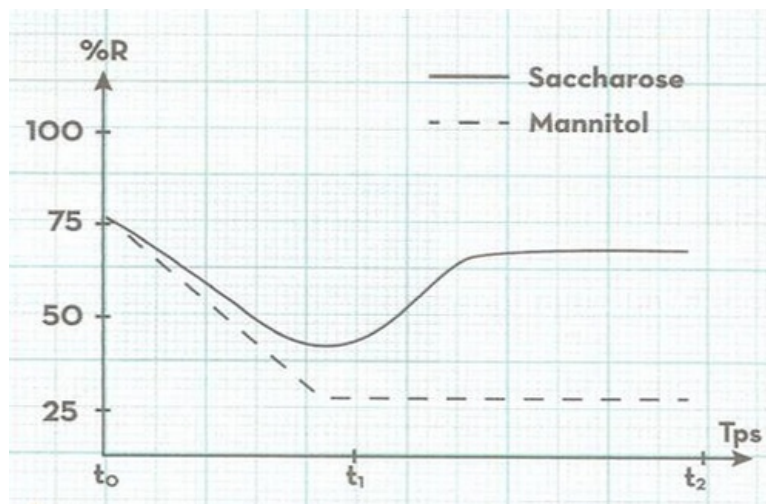
#### II- Exercice 2

Les vacuoles des cellules de pétales sont colorées avec un pigment naturel, l'anthocyane.

Des cellules de pétales sont disposées entre lame et lamelle dans deux solutions différentes.

Une solution de Saccharose, et une solution de Mannitol.

Des mesures sont effectuées au bout de chaque cinq minutes, à partir de ces préparations microscopiques, ont permis de réaliser la représentation graphique suivante :



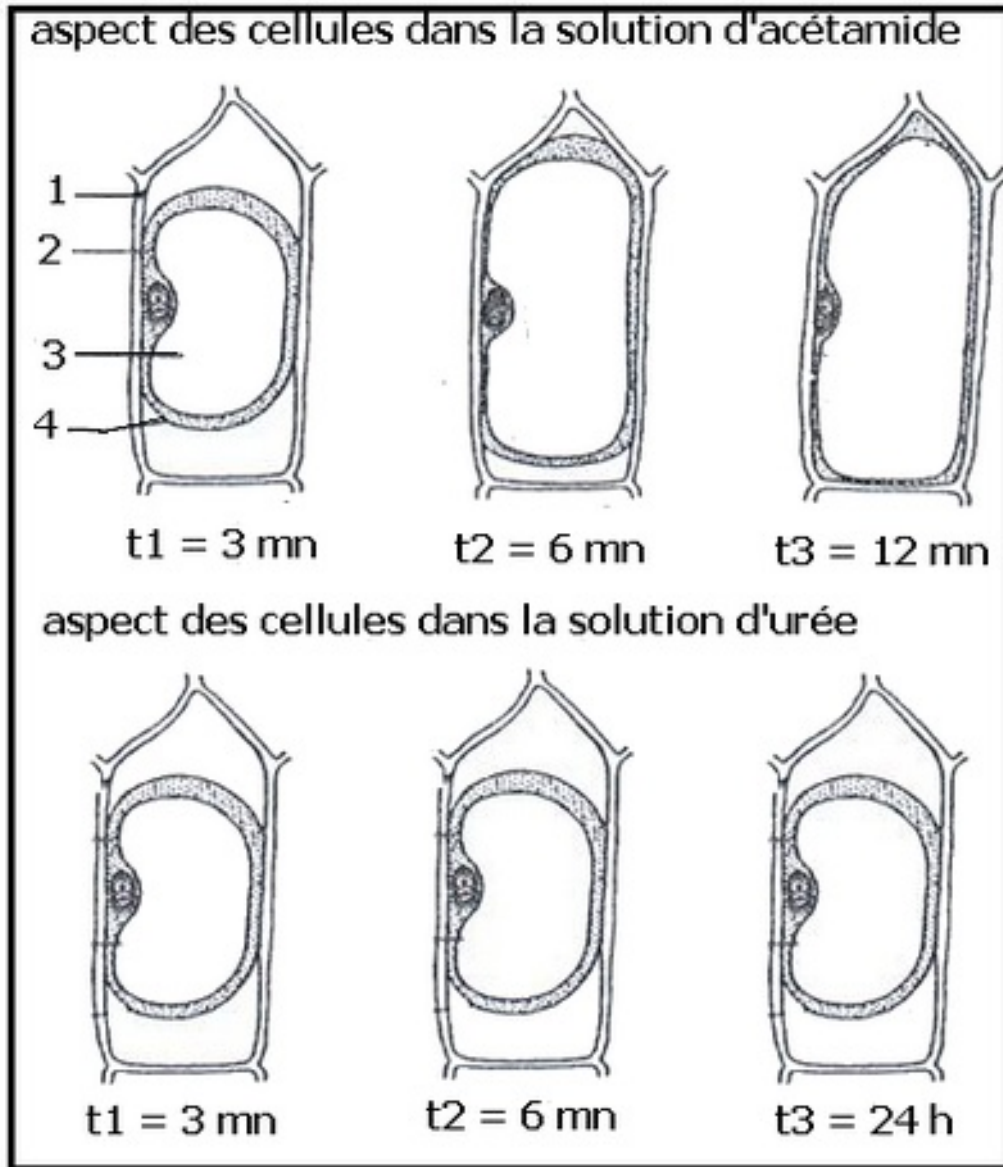
$$R\% = \frac{\text{Volume de la vacuole}}{\text{Volume de la cellule}}$$

1. Expliquer l'état des cellules à  $t_1$  dans les deux solutions.
2. Commenter et expliquer le changement de l'aspect des cellules entre  $t_1$  et  $t_2$  dans chacune des deux solutions.
3. Dédire le comportement de la membrane cellulaire vis-à-vis de ces deux solutés.

### III- Exercice 3

Pour étudier les mécanismes d'échange d'eau et de substances dissoutes entre la cellule et son milieu extérieur,

à  $t=0$ , on place des fragments d'épiderme de l'écaille d'oignon à  $20^{\circ}\text{C}$  dans une solution d'acétamide ( $\text{CH}_3\text{CONH}_2$ ) :  $147,5 \text{ g/L}$ , et dans une solution d'urée  $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$  :  $2 \text{ mol/L}$ , et au microscope on observe l'évolution de l'état des cellules au cour du temps :



1. Donner le nom des éléments 1 , 2 , 3 et 4.
2. Calculer la pression osmotique de la solution d'acétamide  $\text{CH}_3\text{CONH}_2$ .  
On donne :  $C = 12$  ;  $H = 1$  ;  $O = 16$  ;  $N = 14$ .
3. Déterminer l'état des cellules dans la solution d'acétamide à  $t_1$ ,  $t_2$  et  $t_3$ .
4. Expliquer l'évolution de l'état des cellules dans la solution d'acétamide entre  $t_1$  et  $t_3$ .
5. Comparer l'évolution de l'état des cellules au cour du temps dans les deux solutions.
6. Comment expliquer l'évolution de l'état des cellules dans la solution d'urée ?