

إنتاج المادة العضوية

A - آليات امتصاص الماء والأملاح المعدنية

I- الكشف عن تبادلات الماء على مستوى نسيج نباتي وعلى مستوى خلية نباتية :

تمرین رقم 1:

تجربة رقم 1: تم غمر خمس قطع من البطاطس لها نفس الأبعاد (5X5X5cm) في خمس أنابيب اختبار يحتوي كل منها على محلول السكرور ذي تركيز مختلف عن الآخر . بعد مرور عدة ساعات يتم قياس طول كل قطعة من الخمس فنحصل على النتائج المبين في الجدول التالي :

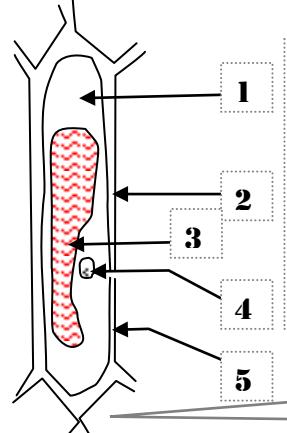
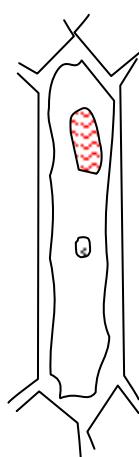
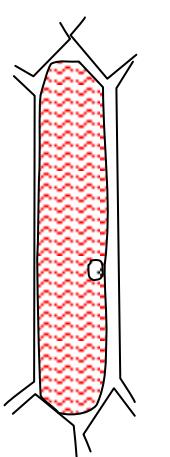
| رقم الأنابيب | 5 | 4 | 3 | 2 | 1 |
|-----------------------------|----|----|----|----|----|
| تركيز محلول السكرور | 40 | 30 | 20 | 10 | 0 |
| طول القطعة في بداية التجربة | 50 | 50 | 50 | 50 | 50 |
| طول القطعة في نهاية التجربة | 44 | 47 | 50 | 52 | 55 |

1 - أنجز المدرج المقابل للجدول .

2 - ماذا يمكنك ملاحظته انطلاقاً من المدرج؟

3 - كيف يمكن تفسير النتائج السابقة؟

تجربة رقم 2: وضع خلايا بشرة البصل في محلائل مختلفة التركيز من حيث السكرور (50g/l 100g/l 200g/l) وبعد عدة ساعات تم فحصها بالمجهر و كان شكلها كما هو مبين في الوثيقة 1:



4 - سُم العناصر المرقمة من 1 إلى 5.

5 - كيف يمكن تفسير تغير شكل خلايا بشرة البصل؟

6 - ما الفرق بين التجربة رقم 2 و التجربة رقم 1؟

7 - ماذا يمكن استنتاجه من هذه التجارب؟

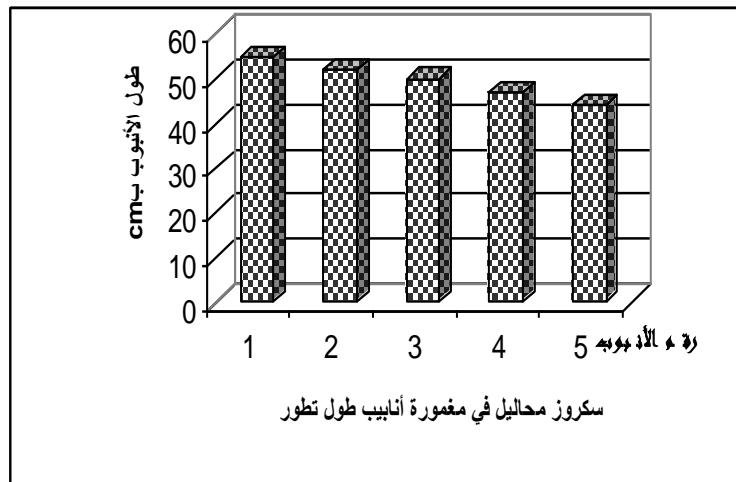
الوثيقة 1:

خلية ممتلأة
(تركيز سكرور 50g/l)

خلية مبازلة
(تركيز سكرور 200g/l)

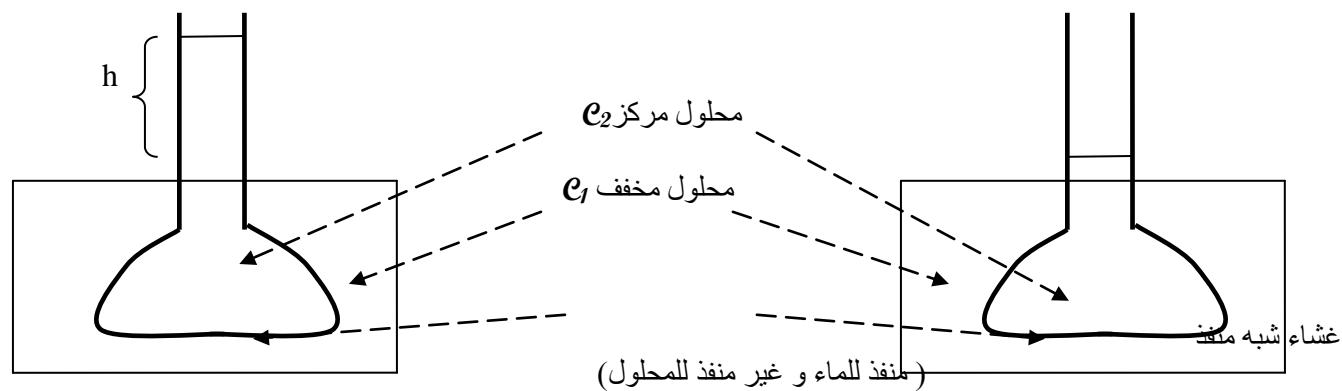
الخلية عاديَّة
(تركيز سكرور 100g/l)

الجواب:



تمرين رقم ٢:

[لمزيد من دروس، ملخصات، امتحانات... موقع قلمي](#)



نهاية التجربة بداية التجربة
 قصد فهم ظاهرة التنافذ قام *Dutrochet* بوضع محلولين من السكروز ذي تركيزين مختلفين في وسطين مفصولين بغشاء شبه منفذ (أي منفذ للماء و غير منفذ للمادة الذائبة فيه). وبعد مرور وقت معين لاحظ تغير مستوى الماء في الوسطين و هذا التغيير نسبي ناتج عن امتصاص أحد محلولين للماء ، و تسمى هذه الظاهرة ضغط التنافذ *Pression osmotique*. و يكون هذا الضغط مرتبط بتركيز المحلول . يحسب ضغط التنافذ بالصيغة التالية :

$$P_0 = \frac{R}{\rho} = \frac{0.082 \text{ atm} \cdot \text{K} / \text{mol} \cdot \text{l}}{1 \text{ atm} / \text{tanh}(atm)} = 0.082$$

$\mathcal{P}_\ell = \mathcal{RC}/\mathcal{M}$

$$\begin{aligned} {}^{\circ}\text{K} &= \text{الحرارة المطلقة بـ } {}^{\circ}\text{K} \\ M &= \text{الكتلة المولية بـ } g \\ g/l &= \text{التركيز بـ } C \\ mol/l &= \text{التركيز المولى بـ } C/M \end{aligned}$$

- 1 - صف بالضبط ما الذي حدث في التجربة *Dutrochet*
- 2 - انطلاقاً من الصيغة أعلاه ما هي العلاقة التي تربط بين التركيز C والضغط التناافي P_0 ؟
- 3 - استنتج اتجاه الماء بين وسطين ذي تركيز مختلفين .
- 4 - احسب الضغط التناافي P_0 :

 - محلول كليكوز: $C_1 = 18\% \text{ of } C_6H_{12}O_6$
 - لكloror الصوديوم: $C_2 = 6g/l \text{ of } NaCl$
 - لكloror الكالسيوم: $C_3 = 6g/l \text{ of } CaCl_2$

علماً أن: $Cl = 35.5$ $Na = 23$ $H = 1$ $O = 16$ $C = 12$ $Ca = 25$ $T = 20^\circ\text{C}$ وأن $C_1 = 18\%$
 الكليكوز ($C_6H_{12}O_6$) لا يتفكك في الماء بينما تتفكك جزيئات $NaCl$ و $CaCl_2$

- 5 - ماذا سيحدث لو كان التركيز $C_3 = 6mol/l$ ؟

الجواب :

- 1 - تسرب الماء من الوسط الذي يحتوي على المحلول المخفف إلى الوسط الذي يحتوي على المحلول المركز.
- 2 - كلما كان تركيز المحلول مرتفعاً كلما كان الضغط التناافي مرتفعاً .
- 3 - بين وسطين ذي تركيز مختلفين بينهما غشاء شبه منفذ ينتقل الماء من الوسط ذي الضغط التناافي الضعيف نحو الوسط ذي الضغط التناافي المرتفع .

$$P_0 = RTC/M$$

4 - تستعمل الصيغة التالية في حساب الضغط التناافي P_0 :

$$\begin{aligned} P_0 &= RTC/M \\ T &= 273 + 20 = 293^\circ\text{K} \end{aligned}$$



$$\begin{aligned} M &= 6M(C) + 12M(H) + 6M(O) \\ &= 72 + 12 + 96 \\ M &= 180g \\ 18g &\xrightarrow{\hspace{2cm}} 100ml \\ x &\xrightarrow{\hspace{2cm}} 1000ml \quad \left. \right\} C_1 = 18\% \\ x &= 18 \times 1000 / 100 \\ x &= 180g/l \end{aligned}$$

$$P_0 = 0.082 \times 293 \times 180 / 180 = 24.026 \text{ atm}$$



$$M = 23 + 35.5 = 58.5g$$

بما أن لكloror الصوديوم يتفكك فأنتا ستحصل على مولين من الأيونات (معامل التفكك هو 2)

$$P_0 = 0.082 \times 293 \times 6 \times 2 / 58.5 = 4.96 \text{ atm}$$



$$M = 2 \times 35.5 + 25 = 96g$$

بما أن لكloror الكالسيوم يتفكك فأنتا ستحصل على 3 مول من الأيونات (معامل التفكك هو 3)

$$P_0 = 0.082 \times 293 \times 6 \times 3 / 96 = 4.50 \text{ atm}$$

5 - لو كان التركيز $C_3 = 6mol/l$ سيكون $P_0 = 432.46 \text{ atm}$ وهو تركيز كاف جداً لتجغير أي خلية فيما كانت.

خلاصة.....

يتدفق الماء من الوسط ذو ضغط تناافي ضعيف التوتر (ناقص التوتر) إلى وسط ذي ضغط تناافي قوي

(hypotonic) إلى وسط ذي ضغط تناافي قوي

II- الكشف عن تبادلات المواد المذابة :

أ - تمرين رقم 3:

بيان الجدول التالي نتائج 5 تجارب مختلفه أجريت على خلية الورقات التويجية لزهرة Hibiscus وخلايا بشرة البصل الداخلية:

| التجربة رقم | النتيجة | التجربة المختبر |
|-------------|---------|---|
| 1 | | خلايا بشرة البصل الداخلية في ماء مقطر |
| 2 | | خلايا بشرة البصل الداخلية في محلول سكر 5% (التركيز يحتوي على الأحمر المتعادل neutreRouge) |
| 3 | | خلايا بشرة البصل الداخلية في محلول سكر 10% (التركيز يحتوي على الأحمر 40% المتعادل). |
| 4 | | Hibiscus خلية بشرة زهرة Hibiscus في ماء مقطر |
| 5 | | Hibiscus خلية بشرة زهرة Hibiscus في محلول أسيتونامونيوم 4% (التركيز 4%) |

- 1 - ما دور التجارب 1 و 4؟
- 2 - فسر ماذا يحدث في كل من التجارب 2 و 3 و 5.
- 3 - ماذا تستنتج من هذه التجارب؟

الجواب

1- التجربتان 1 و 4 تبرستان شاهد و دورهما هو توضيح تصرف خلية البصل و خلية زهرة Hibiscus في الماء مقارنته مع سلوكهما في باقي التجارب.

- 2-

*- التجربة 2: دخول الأحمر المتعادل إلى داخل الخلية مع الماء الذي تسرب إليها بفعل التركيز الضعيف للوسط الخارجي للخلايا مقارنة مع وسطها الداخلي.

*- التجربة 3: تقلص الفجوة ناتج عن خروج الماء من الخلية بفعل التركيز الضعيف للوسط الداخلي للخلايا مقارنة مع وسطها الخارجي . يتركز الأحمر المتعادل في الفجوة و لا يخرج من الفجوة إلى السيتوبلازم. (انتشار موجة : الأحمر المتعادل لا ينتشر إلى داخل الفجوة و لا يخرج منها)

- التجربة 5: لون الفجوة أصبح أزرق بنفسي و ذلك راجع إلى دخول أسيتات الأمينيوم لل fugue مع الماء الذي تسرب إليها بفعل التركيز الضعيف للوسط الخارجي للخلايا مقارنة مع وسطها الداخلي. و تفاعل أسيتات الأمينيوم مع مكوناتها مما أدى إلى تكون مركب ذو لون أزرق.

3- يمكن أن نستنتج من هذه التجارب أن التبادلات بين الخلايا و الوسط الخارجي تشمل أيضاً المواد المذابة في الماء و ليس الماء فقط.

ب- بعض مظاهر انتشار الجزيئات المذابة :

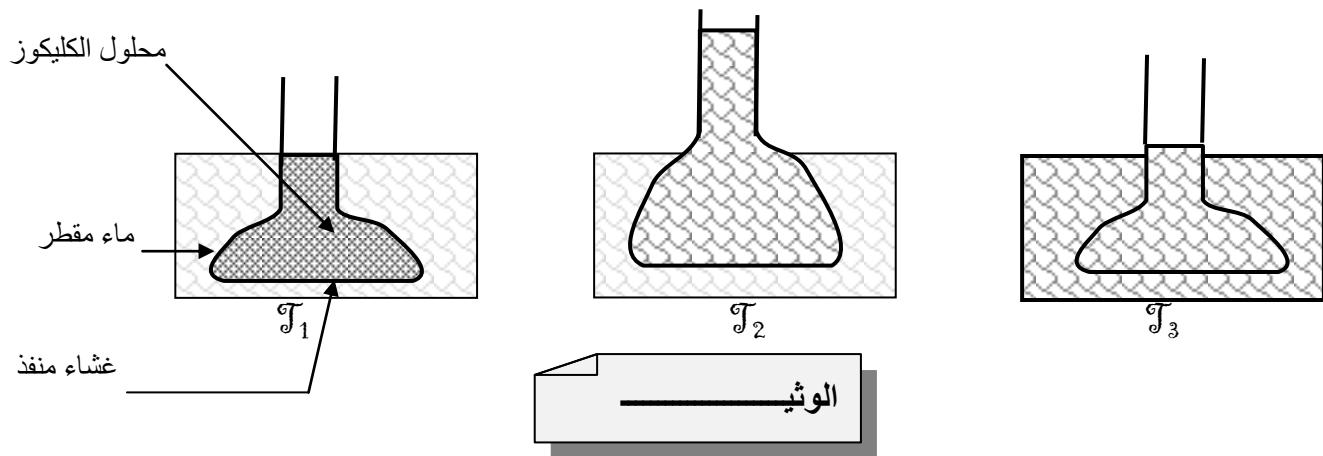
تمرين رقم 4:

قصد معرفة أساليب عبور الجزيئات للحواجز التي تفصل بين الأوساط البيولوجية وغيرها نقترح عليك الوثائق التالية :

A- الانتشار البسيط: DIFFUSION SIMPLE

- تجربة 1:

تم وضع غشاء شبه منفذ يفصل بين وسطين يحتوي أحدهما على محلول سكرroz ذائب في الماء بينما يحتوي الآخر على ماء مقطر فقط ، وتم تتبع التربة لعدة ساعات يبين رسم الوثيقة 1 نتائج التجربة .



1 - حلل (صف و فسر) ما يحدث خلال المرحلة T_2 و T_3 .

2 - بماذا يعرف هذا النوع من الانتشار ؟

3 - أدت دراسة سرعة تسرب المادة المذابة خلال الانتشار السابق إلى الحصول على الدالة التالية:

$$V = a \cdot C$$

C : تركيز محلول . a : ثابتة V : السرعة

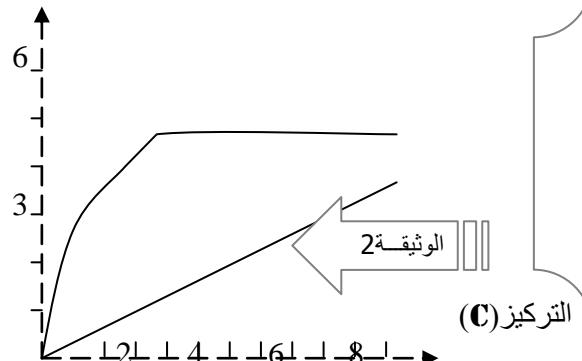
أ - مثل هذه الدالة على شكل مبيان .

ب - ماذا يمكن استنتاجه ؟

B- الانتشار المحسّن (أو المسهل): DIFFUSION FACILITE

- تجربة 2:

سرعة التسرب (V)



أدت دراسة سرعة تسرب الكليكوز إلى داخل خلية إلى الحصول على منحنى (أ) من المبيان أسفله ويمثل المنحنى (ب) سرعة انتشار المواد المذابة في حالة الانتشار البسيط .

ج- حلل المبيان ؟

د- ماذا يمكن استنتاجه ؟

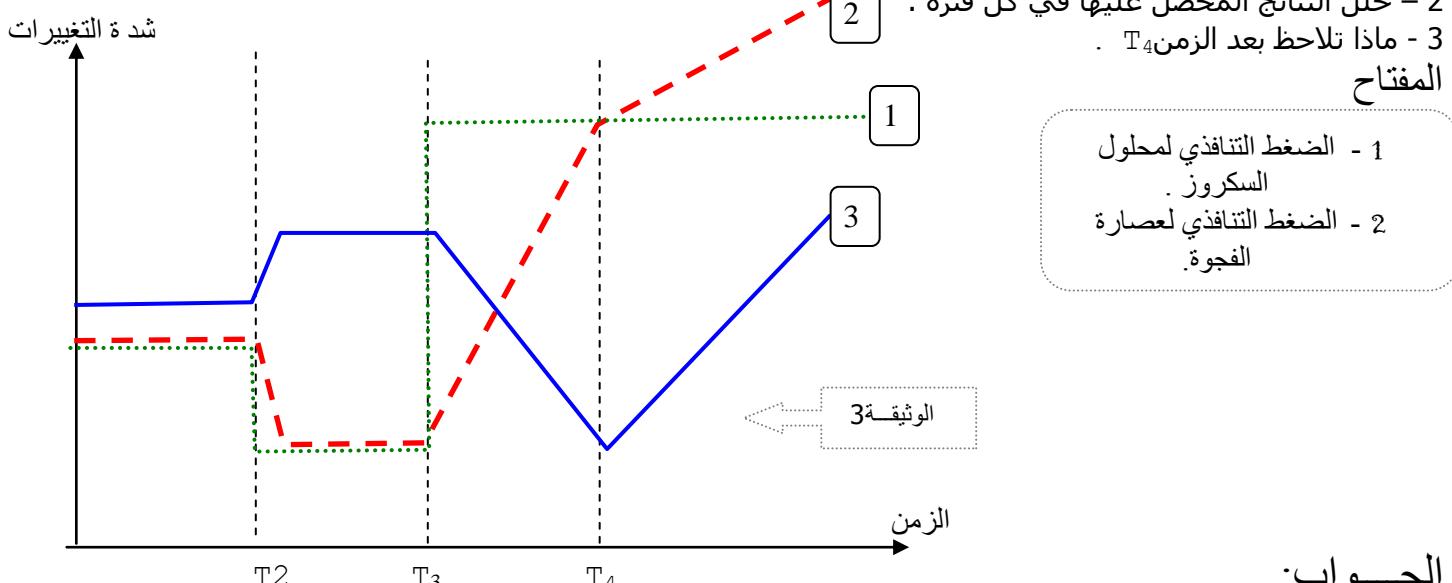
هـ - قارن بين النوعين من الانتشار الممثلين في الوثيقة 2

C- النقل النشط: TRANSPORT ACTIF

- **تجربة 3:** بواسطة أجهزة متقدمة ودقيقة يمكن قياس الضغط التناذلي لعصارة الفجوة بدقة وكذلك حجم الفجوة .
وضعت خلايا بشرة البصل في محاليل مختلفة التركيز من السكرور :
 $T_1 = 100\text{g/l}$ $T_2 = 50\text{g/l}$ $T_3 = 200\text{g/l}$

النتائج المحصل عليها مماثلة في الوثيقة 3.

- 1- اعتماد على الوثيقة 3 ارسم شكل الخلايا في الزمن T_4 و T_3 و T_2 و T_1 .
- 2 - حلل النتائج المحصل عليها في كل فترة .
- 3 - ماذا تلاحظ بعد الزمن T_4 .



- 1 - الضغط التناذلي لمحلول السكرور .
- 2 - الضغط التناذلي لعصارة الفجوة .

- A** - في الزمن T_1 : هناك تساوي مستوى الماء و محلول الكليكورز في الوسطين .
- في الزمن T_2 : يصعد الماء داخل مقاييس التناذل نظراً لاختلاف التركيز ينتقل الماء من الوسط الأقل تركيزاً إلى الوسط الأكثر تركيزاً .
- في الزمن T_3 : ينخفض مستوى محلول الكليكورز نتيجة لخروج الماء و انتشار الجزيئات المذابة إلى داخل محلول الأقل تركيزاً إلى أن يقع تساوي التركيز . تنتشر الجزيئات المذابة إلى الوسط المفرط التوتر إلى الوسط الناقص التوت .
- 2 - هذه العملية تتم دون تدخل نشيط من الخلية و تسمى: الانتشار البسيط .
- 3 - أ:

- ب - كلما ازداد تركيز المادة المذابة إلا و ازدادت سرعة التسرب .

- B** - ج - في البداية نلاحظ ارتفاعاً في سرعة التسرب كلما ارتفع التركيز .

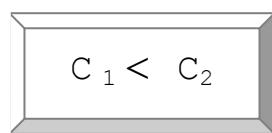
- عندما يصل التركيز إلى قيمة معينة يتم الحصول على سرعة تسرب قصوى تبقى ثابتة رغم زيادة تركيز الكليكورز .

شكل هذا المنحنى هو شكل منحنيات التشبع ويسمى هذا النوع من الانتشار بالانتشار إلى الوسط الأكثر تركيزاً إلى الوسط الأقل تركيزاً .

- د - يمكن تقدير هذا النوع من الانتشار باستعمال مرات خاصة تسهل عملية عبور المواد المذابة . (انظر الشكل: 1)

- هـ - تكون سرعة الانتشار المبسط أكبر من سرعة الانتشار البسيط خصوصاً عندما تكون قيمة التركيز منخفضة .

الوسط الخارجي ذي تركيز C_2



①

الوسط الداخلي ذي تركيز 1

المفتاح:

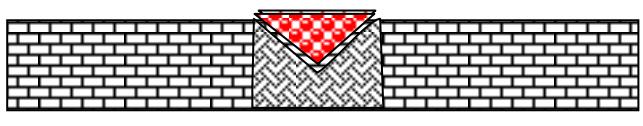
جزيء الكليكورز



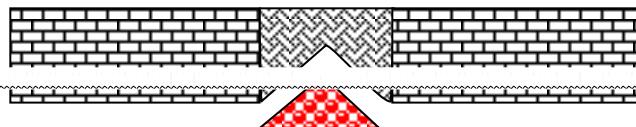
بروتين غشائي



الشكل 1:



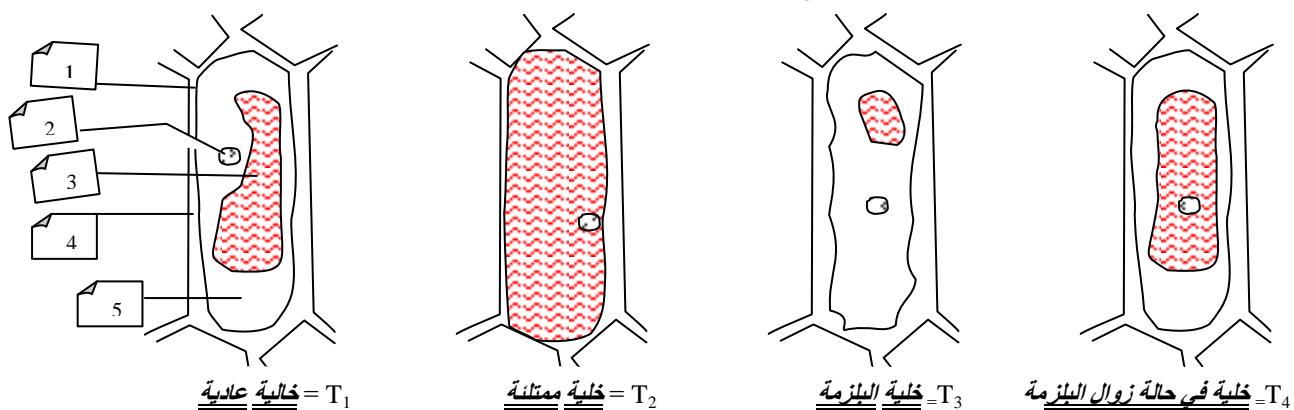
②



(3)

غشاء سيتوبلازمي
brick wall

*نموذج لتفصير الانتشار المسهل **=المبسط*



المفتاح:

1 : غشاء سيليوزي 2 : نواة 3 : فجوة 4 : غشاء سيتوبلازمي 5 : سيتوبلازمي .

2 - في الزمن T_1 : وضعت الخلايا في محلول متساوي الضغط التناافي مع ضغط عصارة الفجوة نلاحظ استقرارا لقيمة الضغط التناافي لعصارة الفجوة و استقرارا لحجم الفجوة و يمكن تفصير ذلك بعدم وقوع تبادل الماء بين عصارة الفجوة و الوسط الخارجي . خلال هذه المرحلة تحفظ الخلية بشكلها العادي .

في الزمن T_2 : وضعت الخلية في محلول سكرور منخفض التوتر بالنسبة لضغط عصارة الفجوة . نلاحظ عند ذلك انخفاضا تدريجيا للضغط التناافي يصاحبه ارتفاع تدريجي لحجم الفجوة و يمكن تفصير ذلك بدخول الماء من محلول السكرور إلى داخل الفجوة . عندما يصبح الضغط التناافي لعصارة الفجوة متساوي للضغط التناافي لمحلول السكرور يقع استقرار للضغط التناافي لعصارة الفجوة و لحجم الفجوة و يمكن تفصير ذلك بتوقف دخول الماء من الوسط الخارجي إلى داخل الفجوة . تكون الخلايا ممتلئة في هذه المرحلة .

في الزمن T_3 : وضعت الخلايا في محلول سكرور مرتفع للضغط التناافي مقارنة مع عصارة الفجوة . نلاحظ عند ذلك ارتفاعا في الضغط التناافي لعصارة الفجوة يصاحبه انخفاض في حجم الفجوة . يمكن تفصير ذلك بخروج الماء من الخلية إلى الوسط الخارجي خلال هذه الفترة تبدو الخلايا مبلزمة .

في الزمن T_4 : أصبح الضغط التناافي لعصارة الفجوة متساويا مع الضغط التناافي لمحلول السكرور .

3 - بعد الزمن T_4 : يبدأ حجم الفجوة بالارتفاع و يمكن تفصير ذلك بدخول الماء و يلاحظ أيضا ارتفاعا للضغط التناافي لعصارة الفجوة الذي يصبح أكبر من الضغط التناافي لمحلول السكرور إلى داخل الفجوة . هذا يؤدي إلى استرجاع الخلية لمظهرها العادي و هذا يسمى بزوال البزلمة *deplasmolyse* . خلال هذه الفترة يتم انتشار السكرور من خارج الخلية على داخليها دون المحافظة على تساوي الضغط التناافي . هذا النوع من الانتشار يتطلب تدخل نشيطا للخلية و كذلك استهلاكا للطاقة كما يمكن أن يتم من الوسط الأقل تركيزا إلى الوسط الأكثر تركيزا و يسمى النقل النشيط *Transport actif* .

خلاصة :

الانتشار البسيط: لا يحتاج إلى طاقة و خلاله تنتقل الجزيئات المذابة من الوسط الأكثر تركيزا إلى الوسط لأقل تركيز.

الانتشار المسهل أو المبسط: لا يحتاج إلى طاقة و خلاله تنتقل الجزيئات المذابة من الوسط الأكثر تركيزا إلى الوسط لأقل تركيز . و تستعمل الجزيئات المنتقلة بنيات في الغشاء يسهل تنقلها .

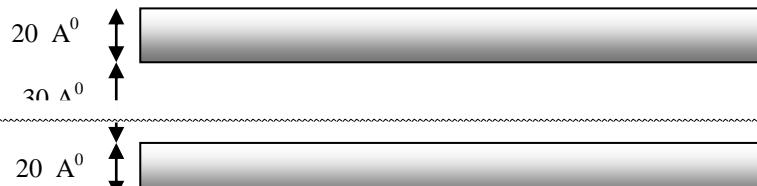
النقل النشيط: يحتاج إلى طاقة و خلاله تنتقل الجزيئات المذابة من الوسط لأقل تركيزا إلى الوسط الأكثر تركيز . و تستعمل

٦- دور الغشاء الخلوي :

يشكل الغشاء الخلوي فاصلا مابين الوسط الداخلي و الخارجي للخلية ، و تتوفر الخلية النباتية على غشاء إضافي يعرف بالغشاء السيليوزي أو لغشاء الهيكلي إلا أن الغشاء سيتوبلازمي بالنسبة للنباتات هو الفاصل الحقيقي بين الوسطين الداخلي و لخارجي و العضية الأساسية التي تساهمن في إنجاز عمليات النفاية .

١ - فوق بنية الغشاء السيتوبلازمي :

يظهر الغشاء السيتوبلازمي بالمجهر الإلكتروني على شكل ورقتين داكتتين فصل بينهما مكان نير .



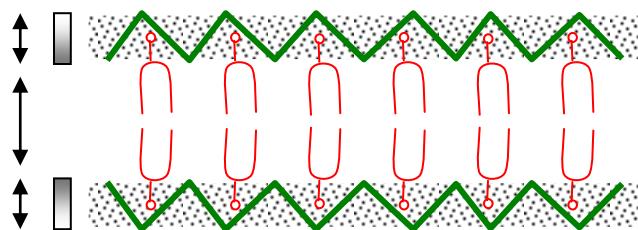
مظهر الغشاء السيتوبلازمي بالمجهر الإلكتروني بعد إضافة مادة ملونة إليه(تيروكسيد الأسميوم).

ب - التركيب الكيميائي للغشاء السيتوبلازمي :

| | |
|---------------------|----------|
| فوسفاتيد تيروكسي | ذهون |
| أحاديacyl دهنية | |
| بروتينات متحركة | بروتينات |
| بروتينات غير منتحطة | |
| بروتينات سكرينة | |
| عديدات السكريات | سكريات |

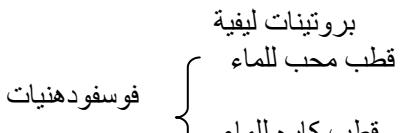
ج - جزيئات الغشاء السيتوبلازمي :

١- التصور القديم: وضع هذا التصور انطلاقاً من التحليل الكيميائي لمكونات الغشاء واعتماداً على الملاحظة بالمجهر الإلكتروني.



تصور دانيللي و دافسون

تيروكسيد الأسميوم (يرتبط ببروتينات الليفة والأقطاب المحبة للماء من الفوسفودهنيات)

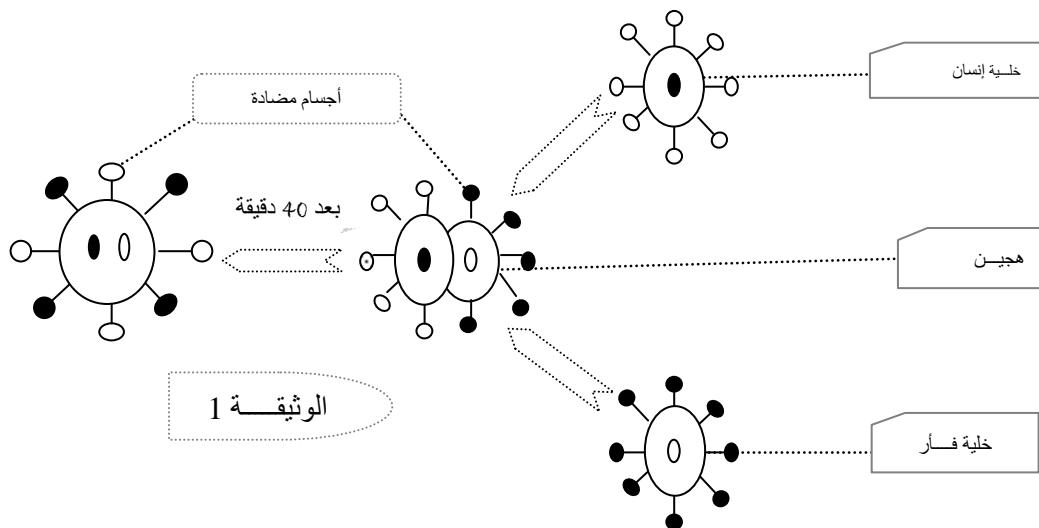


هذا التصور لا يتناسب مع خصائص الغشاء السيتوبلازمي و ذلك للأسباب التالية :

- الماء لا يستطيع عبور صفين من الأقطاب الكارهة له .
- لا يمكن من تفسير مختلف أدوار الغشاء السيتوبلازمي كالنقل النشيط و النقل المبسط .
- عند استعمال مواد أخرى ملونة غير تيروكسيد الأسميوم لا يمكن رؤية بنية الوريقات الثلاث .

٢- التصور الحديث:

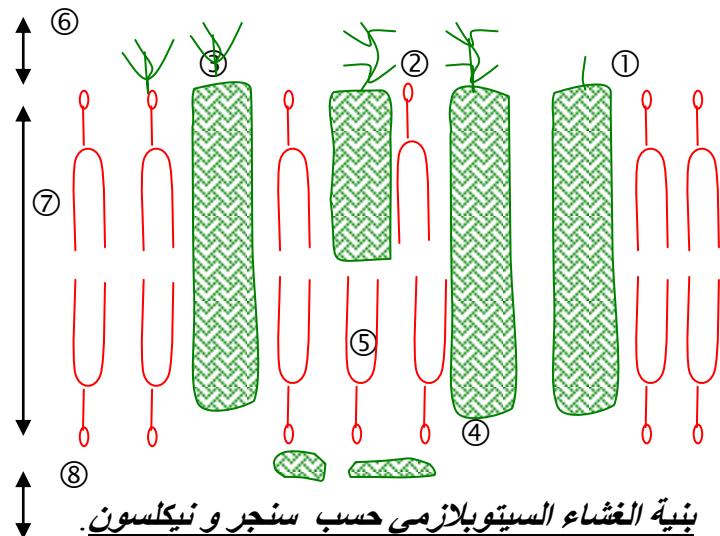
تمرين:



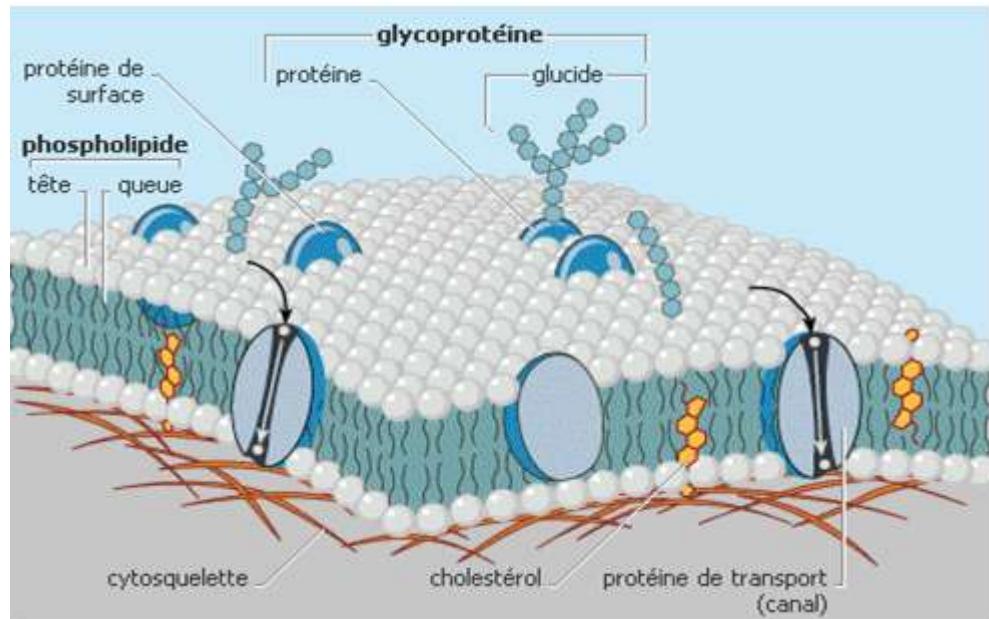
تم وسم خلية إنسان وفار بكتيريين مختلفتين باستعمال مضادات أجسام تلتقص بالبروتينات المكونة للغشاء السيتوبلازمي. بعد ذلك أحدث التحام ما بين الخلتين اصطناعياً و تبين الوثيقة 1 النتائج المحصل عليها .

- 1 - حل هذه الوثيقة
- 2 - ما هي الخصائص التي تخص الغشاء السيتوبلازمي و التي كانت على غطائها خلال هذه التجربة ؟

- 1- بعد مرور 40 دقيقة نلاحظ اختلاط في مضادات أجسام النوعين بعد أن كانت منعزلة عن بعضها البعض في جسم المجبن .
- 2- جزيئات الغشاء الخلوي ليست ثابتة ولكنها تتحرك بالنسبة لبعضها البعض على شكل فسيفساء سائلة . و هذا الشكل يسمح للغشاء الخلوي بالقيام بدوره من نفاذية و قابلية للتغيير الشكل .



- ① مسام بروتيني
- ② بروتينات مدمجة
- ③ فوسفو دهون
- ④ بروتينات سطحية
- ⑤ بروتينات مدمجة
- ⑥ الكليوكليس
- ⑦ الغشاء السيتوبلازمي
- ⑧ سيتوبلازم



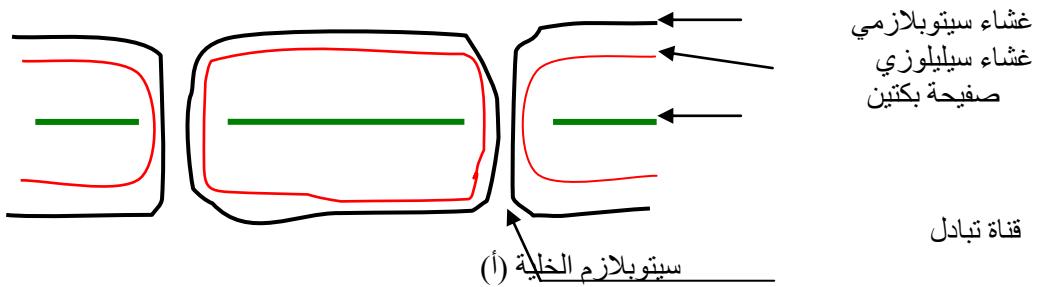
العلاقة بين بنية و وظيفة الغشاء السيتوبلازمي :

- في حالة الانتشار الحر : تغير الجزيئات المتبادلة الطبقة الذهنية حسب درجة التركيز أما الماء فيمر عبر القنوات الروتينية الخاصة .
- في حالة الانتشار المسهل : ترتبط جزيئات المواد المتبادلة ببروتينات الغشاء التي تنقلها و تعبر بها الغشاء حسب درجة التركيز .

- في حالة النقل النشيط : تعمل البروتينات الناقلة كمضخات تحمل الجزيئات المنقولة في اتجاه معاكس لدرجة التركيز و يتطلب هذا النوع من النقل استهلاكاً للطاقة .
- يتميز الغشاء الخارجي بوجود ما يسمى بالكليكوكاليفكس و هي عبارة عن بنية تتحكم في نشاط الغشاء حسب حاجيات الخلية .

د - بنية الغشاء الهيكلية :

سيتو بلازم الخلية (أ)



رسم تخطيطي لقنوات تبادل بين خلتين

يمتاز الغشاء الهيكلية بصلابته حيث أنه يحيط بالخلايا النباتية مكيناً إليها استقراراً و صلابة في الشكل يتوسط الغشاء الهيكلية الذي يفصل خلتين متجاورتين بيخلوي يتميز ببنية معقدة لا تعيق انتشار الماء و الجزيئات الصغيرة .

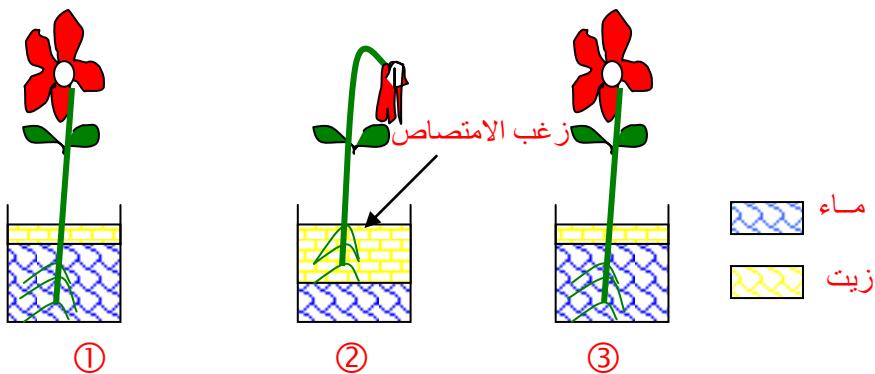
٤- دور زغب الامتصاص :

عند كثير من النباتات تكون المنطقة القريبة من الجذور منطقة مختصة في امتصاص الماء و الأملاح المعدنية من التربة و هي منطقة تضم عدد كبيراً من الشعيرات تسمى زغب الامتصاص .

أ - الكشف عن أهمية زغب الامتصاص :

ـ تمرин:

ـ تجربة: (انظر الرسم)



* - استنتاج:

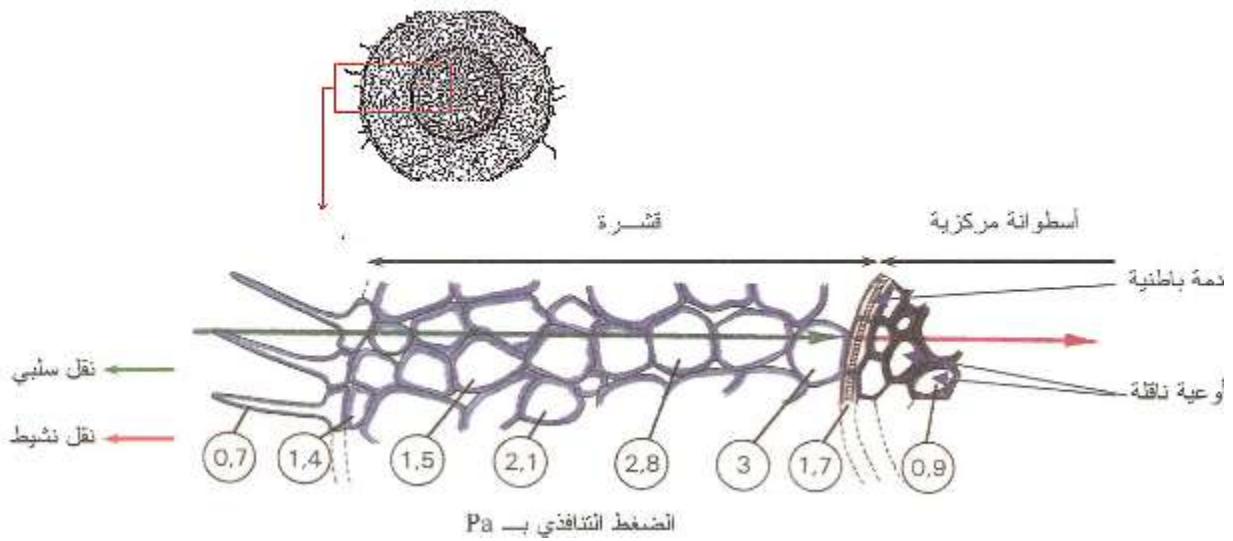
زغب الامتصاص هو البنية المميزة و المختصة في امتصاص الماء و الأملاح المعدنية. لذلك فإن النبتة التي لا يغمر الماء منطقتها المكسورة بزغب الامتصاص تذبل و تموت.

ب - البنية النسيجية لزغب الامتصاص :

ج- بعض المعطيات :

د - آليات امتصاص الأملاح المعدنية في زغب الامتصاص :

ـ امتصاص الماء:

**- تمرين:**

يتم وضع زغب الامتصاص في محلول أزرق الكيريزول جد مخفف فيلاحظ تلون سريع للفجوة الخلوية بالأزرق ثم بعد ذلك وضعت نفس الخلية في الماء المقطر ولاحظ أن الفجوة الخلوية بقيت مكونة بشدة .

1 - ماذا تستنتج من هذه الملاحظات ؟

بواسطة تقنية ملائمة تم قياس الضغط التناافذى للعصارة الفجوية لزغب الامتصاص و الضغط التناافذى لمحلول التربة و يعطى الجدول التالي النتائج المحصل عليها :

2 - اعتمادا على معطيات الجدول ابرز العلاقة الموجودة بين الضغط التناافذى للعصارة الفجوية لزغب الامتصاص و الضغط التناافذى لمحلول التربة .

3 - ماذا تستنتج بخصوص حركة الماء بين محلول التربة و العصارة الفجوية لزغب الامتصاص .

| الضغط التناافذى لمحلول التربة بـ Atm | الضغط التناافذى لخلايا زغب الامتصاص بـ Atm |
|--------------------------------------|--|
| 7.22 | 4.96 |
| 8.19 | 7.51 |

الوثيقة

قطع عرضي لمنطقة زغب الامتصاص و يتبيّن منه أن المسافة الزغبية تتوفّر على خلايا طويلة تظهر

بها فجوات ذات تركيز متقلّوت .

و يظهر التحليل الكيميائي أن تركيز المواد المذابة والأيونات داخل خلايا الجدر أكبر من تركيزها في محلول التربة.

4 - انطلاقا من تحليل الوثيقة حدد كيف تنتقل المياه والأملاح المعدنية بين هذه الخلايا وكيف تنتقل إلى الأوعية الموجودة في وسط الجذر.

5 - نفس السؤال بالنسبة للأملاح المعدنية .

الجواب:

- 1 - ظاهرة انتشار أزرق الكريزول من الوسط الخارجي إلى الفجوة وعدم خروجه منها يدل على وجود نفاذية موجهة لهذه المادة .
- 2 - نلاحظ أن الضغط التناذلي للعصارة الفجوية لرغب الامتصاص يرتفع كلما ارتفع الضغط التناذلي لمحلول التربة .
- 3 - يتم انتقال الماء في هذه الظروف دائمًا من محلول التربة للعصارة الفجوية لرغب الامتصاص عن طريق التناذل .
- 4 - تظهر ملاحظة المقطع عرضي لمنطقة زغب الامتصاص أن المسافة الزغبية بها فجوات ذات تركيز متزايد مما يمكن من مرور الماء بواسطة عملية التناذل بكيفية تلقائية (نظراً لوجود درجة امتصاص متزايدة الشدة من خارج جدار زغب الامتصاص نحو الداخل) . عند الأدمة الداخلية ينقص الضغط التناذلي و تتدخل آنذاك آلية أخرى لنقل الماء إلى عمق المناطق المكونة للأوعية الناقلة للنسخ يعلق الأمر بالنقل النشيط
- 5- بما أن تركيز المواد المذابة والأيونات داخل خلايا الجدر أكبر من تركيزها في محلول التربة فإن امتصاص هذه المواد يتم ضد المجرى الطبيعي لظاهرة الانتشار مما يعني أنها تستهلك الطاقة و تتم بواسطة النقل النشيط.