

فسلجة نبات العملي - المحاضرة السادسة النفاذية Permeability

تعرف بأنها مرور الماء والمواد الذائبة فيه عبر غشاء الخلية المتمايز النفاذيه (الانتقائي)

أن غشاء الخلية ذو نفاذية أنتقائية اي انه يسمح للماء وبعض المواد الذائبة فيه بالمرور خلاله بينما يمنع مرور مواد اخرى وبالإضافة الى ذلك فان غشاء الخلية يسمح لبعض المواد بالدخول الى الخلية ويمنع خروجها، فمثلا تتجمع بعض العناصر الاساسية لتغذية النبات في الخلية بتركيز اعلى مما هو موجود في وسط نمو النبات واطهرت اغلب التحليلات الفيزيائية والكيميائية لهذا الغشاء أنه يتكون من مواد دهنية من نوع المواد الدهنية المفسفرة بشكل مركزي كطبقة ثنائية الجزيئات تحيط بها المواد البروتينية بصورة طبقة أحادية الجزيئات

ان اهم العوامل المؤثرة على نفاذية الاغشية الحية :

1-درجة الحرارة 2-PHالوسط 3-تأثير المواد المذابة في بيئة النبات

تجربة 1: تأثير درجة الحرارة على نفاذية الاغشية الحية

المواد: شرائح شونذر ، ماء مقطر ، مصباح بنزين ، حامل ثلاثي ، اناء (بيكر) سعة 200-500 ml ، شفرة حلاقة وسكينه حادة

طريقة العمل :

1-حضر شرائح متجانسة من جذور الشونذر بعدد 6-8 شرائح

2-ضع عدد من الشرائح في اناء يحوي ماء بارد واتركها لمدة 30 دقيقة لازالة الصبغة الناتجة من القطع (بسبب تمزق الخلايا)

3-ضع عدد مماثل من الشرائح في اناء آخر (بيكر) يحوي ماء ساخن بدرجة حرارة 7م لمدة 30 دقيقة

قارن بين أنتشار صبغة الانثوسيانين (صبغة الشونذر الحمراء) في كلا الانائين ولماذا تكون الصبغة في الماء الساخن أعمق ؟

ج/لان رفع درجة الحرارة ساهمت في زيادة نفاذية الخلية اي ان العلاقة طردية بينهما

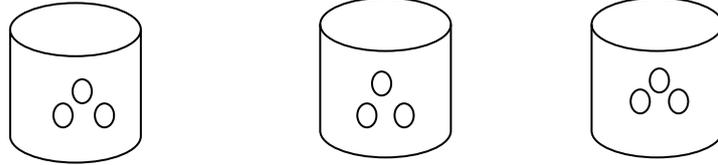
تجربة (2): تأثير PHالوسط (بيئة النبات) على نفاذية الاغشية الحية

المواد: شرائح شونذر ، ماء مقطر ، حامض الهيدروكلوريك عياريته 0.1 N ، محلول NaOH عياريته 0.1N

طريقة العمل :

- 1- ضع شرائح شونذر متجانسة (9 شرائح) من الشونذر واغسلها بالماء جيدا
- 2- ضع كل ثلاث قطع في أنبوبة اختبار أضف المواد التالية :

الانبوبة الاولى : تحوي 5سم³ ماء مقطر
الانبوبة الثانية : تحوي 5سم³ حامض (0.1N)HCl
الانبوبة الثالثة : تحوي 5سم³ محلول (0.1N)NaOH



3

2

1

- 3- أتركها لبضع دقائق ولاحظ أيها تلونت باللون الاحمر بشكل أسرع
- تجربة رقم (3): تأثير المواد الذائبة في بيئة النبات على نفاذية الاغشية الحية

المواد: شرائح شوندر ، أنابيب اختبار ، كلوريد الصوديوم (ملح طعام) ، ملح كلوريد الكالسيوم
طريقة العمل:

- 1- الانبوبة الاولى : تحوي 3 قطع واضف اليها 15سم³ (15مل) من محلول مخفف من كلوريد الصوديوم (ملح الطعام) بتركيز 5%
(يتم وزن 5غم من ملح الطعام ويضاف اليه 95مل (3سم) من الماء المقطر
 $100 \times (95 + 5/5) = 5\%$

- 2- الانبوبة الثانية : تحوي 3 قطع واضف اليها 15 سم³ من محلول مخفف من كلوريد الكالسيوم تركيز 5%

الانبوبة الثالثة : تحوي 3 قطع وأضف اليها (مزيج من 15سم³ NaCl تركيز 5% + 15سم³ CaCl₂ تركيزه 5%) ولاحظ أختلاف تغير اللون بأختلاف التركيز والمواد

ملاحظة / في حالة عدم توفر CaCl₂ ممكن أستبداله بـ KCl وفي حالة عدم توفر هاتين المادتين يمكن تغير التجربة الى النحو التالي :

- 1- الانبوبة الاولى : تحوي 3 قطع وأضف اليها 15سم³ ماء مقطر

- 2- الانبوبة الثانية : تحوي 3 قطع وأضف اليها 15سم³ NaCl تركيز 5%

- 3- الانبوبة الثالثة : تحوي 3 قطع وأضف اليها 15سم³ NaCl تركيز 10%

(يتم وزن 10 غم من ملح الطعام ويضاف اليه 90 مل ماء مقطر)

$$100 \times (90 + 10/10) = 10\%$$

