

## فسلجة نبات العملي - المحاضرة الثالثة

### الانتشار:---- Diffusion

هو قابلية الايونات او الجزيئات او الدقائق لتوزيع نفسها توزيعاً منتظماً في حيز الانتشار او هو انتقال الدقائق من منطقة التركيز العالي الى منطقة التركيز الواطئ

### تجربه (1) :- (الانتشار خلال الاغشيه الحية )

**المواد/** رأس بصل – محلول أحمر متعادل أو اي صبغة اخرى متوفره في المختبر - مجهر – سلايدات – ماء مقطر مع قطاره – صحن (ورق نشاف أو زجاجة ساعه)

### طريقة العمل:-

- 1- يتم ازالة اجزاء صغيره من البشره الداخليه لحراشف البصل .
- 2-ضع البشره المنزوعه في الصحن او طبق بتري Petri dish يحتوي على محلول أحمر متعادل Neutral red لمدة 10 دقائق ثم اغسلها بالماء المقطر جيداً.
- 3-افحص بالمجهر ولاحظ أصطبغ الخلايا أم لا.
- 4-لاحظ اي جزء أصطبغ اكثر من غيره .

### \* الضغط الانتشاري:- Diffusion Pressure

هو تعريف نظري لوصف القدرة الكامنة للغاز او السائل او الصلب على الانتشار من المكان الذي يكون فيها تركيزها عالي الى مكان اخر يكون تركيزها واطئ.

### \* الازموزيه (التنافذ):- Osmosis

محاولة انتشار المذيب عبر غشاء ناضح (نصف منفذ) أنتقائي من المحلول الاقل تركيز الى المحلول الاعلى تركيز.

### \*الضغط الازموزي :- Osmotic pressure

هو مصطلح عادة " يطلق على العلاقات المائيه للنبات ويمكن تعريفه :--- بأنه الضغط اللازم توفره لمنع مرور جزيئات الماء النقي الى داخل المحلول المائي عبره الغشاء الناضح (نصف منفذ ) أنتقائي وبذلك يمنع الزيادة في حجم المحلول وعلية O.P ينشأ من حركة جزيئات الماء باتجاه معين

**\* الجهد الازموزي :- Osmotic Potential**

أعلى جهد ينشأ في المحلول عند فصله عن مذيبه النقي بغشاء ناضح .

**\* الضغط الانتفاخي :- Turger Pressure**

نظرا" لكون الخلية النباتية لها جدار سليلوزي صلب بخلاف الخلايا الحيوانية فان انتفاخها يكون له حدود فالخلية النباتية عند وضعها في الماء النقي تنتفخ بسبب الضغط الازموزي العالي لمحتوياتها بدخول الماء فيضغط الساييتوبلازم وغشاءه على الجدران مولدا" T.P وبالتالي تولد جدران الخلايا ضغطا" مقابلا" وتدعى الخلية منتفخة T.Cell.

**تجربه(2):- توضح ظاهرة الازموزية بواسطة درنات البطاطا.**

**المواد/** درنات البطاطا – ملح الطعام – طبق بتري – ماء مقطر .

**طريقة العمل:-**

**1-** قشر احدى درنات البطاطا ثم اعمل منها ثلاثة مكعبات متساوية الحجم قدر الامكان .

**2-** اعمل في كل مكعب حفرة صغيرة في السطح العلوي منه .

**3-** ضع في المكعب الاول كميته قليلة من ملح الطعام.

وضع في المكعب الثاني كميته اكبر من ملح الطعام.

وأترك المكعب الثالث فارغ.

**4-** انقل المكعبات 1-2-3 الى اطباق بتري .

**أ/**ضع المكعب (1) في طبق بتري يحتوي نصف ارتفاع المكعب تقريبا" كميته من الماء المقطر .

**ب/**ضع المكعب (2) في طبق بتري فارغ.

**ج/**ضع المكعب (3) في طبق بتري يحوي ماء مقطر.

ستلاحظ هناك اختلاف في كمية الماء الموجود داخل الحفرة التي بها قليل ثم كثير ثم الحفرة الخالية (المكعبات الثلاثة على التوالي). ستلاحظ المكعب الفارغ (3) الموضوع في الماء المقطر منتفخا". بينما المكعب (1) الحاوي على كميته قليلة من ملح الطعام ذابلا". والمكعب (2) الحاوي على كمية اكبر من ملح

الطعام اكثر ذبولاً". وتعليل هذه الظاهرة هي انتقال الماء من المحلول الاقل تركيزاً الى المحلول الاعلى تركيزاً" وبالتالي حدوث ظاهرة الذبول في البطاطا