

سوف يتم تناول موضعين في هذه الوحدة :

1- الفصل الأول : خصائص المادة

2- الفصل الثاني : تغيرات المادة

الفصل الأول : خصائص المادة ٨\_٨

**المادة : هي كل شيء نحس به, ويشغل حيزاً, وله كتلة .**

✓ كل مادة لها خصائص تميزها عن بعضها ومن هذه الخصائص :

1- الكتلة 2- الحجم 3- الكثافة 4- المرونة

والكثير من الخصائص . وفي هذا الفصل سوف ندرس خاصية

**الكثافة و المرونة .**

**الكثافة**

هي إحدى خصائص المادة , التي نعبّر عنها من خلال معرفة كتلة المادة وحجم المادة .

**التعريف :** هي كتلة المادة الموجودة في حجم معين . أو هي كتلة 1سم<sup>3</sup> من المادة .

اذن ماذا تعني بالكثافة ؟؟؟ وماذا تعني بالحجم ؟؟؟

**الكتلة**

: هي مقدار ما يحتويه الجسم من مادة .

يعني : جسم الانسان كم يحتوي على دهون تسمى كمية الدهون كتلة هذا الانسان .

الحجم : هو الحيز الذي يشغله الجسم او المادة .



يعني : طاولة كم أخذت من مساحة الغرفة نسمي المقدار ما اخذت مكان حجم الطاولة .  
ولمعرفة حجم مادة يجب معرفة , طول ضلعها , ارتفاعها , طولها , عرضها  
حسب الشكل الهندسي للمادة  $\wedge \_ \wedge$

ولمعرفة كثافة المواد الصلبة يجب اتباع العلاقة التالية :

الكثافة =  $\frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}}$   
الكتلة : تقاس الكتلة بوحدة الغرام ( غ )  
الحجم : تقاس بوحدة ( سم<sup>3</sup> )  
أذن الكثافة : تقاس بوحدة ( غ/سم<sup>3</sup> )

$$\frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}} = \text{الكثافة}$$

مثال ( 1 ) :

مكعب مصنوع من الألمنيوم كتلته 21 غ , وطول ضلعه 2 سم ما هي كثافة المكعب ؟

المعطيات :

الكتلة = 21 غ طول ضلعه = 2 سم

الحجم = ??? غير معلوم

أذن لمعرفة الكثافة يجب معرفة الحجم , ويتم معرفة الحجم عن طريق طول الضلع , فحجم المكعب = ( طول الضلع )<sup>3</sup>

$$\text{حجم المكعب} = 2 \times 2 \times 2 = 8 \text{ سم}^3$$

إذن :

$$\text{كثافة المكعب} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}} = \frac{21}{8} = 2,6 \text{ غ/سم}^3$$

طالب لا يعرف القسمة , منحكي كم 8 في 21 ,  $16=8+8$  اذن فيها اثنتين , وكم ضل لنصل ل 21 بعد 16 , ضل 6 ارقام اذن الجواب 2,5 وهذا جواب تقريبي

مثال ( 2 ) :

أسطوانة من الخشب حجمها 40 سم<sup>3</sup> , وكتلتها 20 غ , احسب كثافة الخشب بوحدة ( غ /سم<sup>3</sup>)؟؟

المعطيات :

الحجم = 40 سم<sup>3</sup> الكتلة = 20 غ

اذن على القانون :

$$\text{كثافة المكعب} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}} = \frac{20}{40} = \frac{1}{2} = 0,5 \text{ غ/سم}^3$$

طريقة ايجاد الناتج :

الاصفار تختصر مع بعضها , ومن ثم نقول ال 4 كم 2 فيه وجواب فيها 2 ولا ن الرقم الكبير في المقام نضع ال 2 في المقام فالناتج نص ٨\_٨

ليس اليتيم من لا والدين له

إن اليتيم يتيم العلم والأدب

مثال ( 3 ) :

إذا علمت ان كثافة النحاس 8,9 غ/سم<sup>3</sup> , فما كتلته مكعب من النحاس حجمه 5 سم<sup>3</sup> ؟؟

حسب علاقة الكثافة فإن :

$$\text{كثافة} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}}$$

$$\text{الكتلة} = 8,9 \quad (\text{خاصية الضرب التبادلي})$$

$$\text{الكتلة} = 1 \times 8,9 = 5$$

$$\text{الكتلة} = 44,5 \text{ غ}$$

$$\begin{array}{r} \boxed{4} \\ 8,9 \\ \times 5 \\ \hline 44,5 \end{array}$$

معلومة :

إذا تم إعطاء في السؤال وحدة الكتلة ( كغ ) يجب تحويلها الى ال ( غ )

نضرب ب 1000 , لان 1 كغ = 1000 غ

اذن : 200 كغ = 200000 غ

وإذا أراد المعلم الكتلة ب ال ( كغ ) وهي بال ( غ ) , تعكس العملية

$$200000 \text{ غ} = 200 \text{ كغ} \quad \text{تصبح العملية قسمة } \frac{\quad}{\quad}$$

$$200 = \frac{200000}{\quad} \quad \text{اختصار الأصفار } \frac{\quad}{\quad}$$

$$1000$$

## كثافة المواد السائلة :

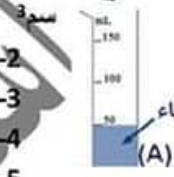
لمعرفة كيفية حساب المواد السائلة نحتاج الى مختبر مدرج

والسائل المراد إيجاد كثافته .

مثال ( 4 )

إذا علمت ان حجم الماء المقطر 50 سم<sup>3</sup> وكانت كتلة الكأس فارغة 20 غ احسبي كثافة الماء المقطر ؟؟؟

1- نضع الماء المقطر في المختبر المدرج لتأكد من حجمه 50



2- انقل الماء الى الكأس الفارغ

3- قس كتلة الماء في الكأس عن طريق الميزان

4- كتلة الكأس مملوء بالماء = 70 غ

5- إذن كتلة السائل = كتلة الكأس مملوء بالسائل - كتلة كأس فارغة

$$50 = 70 - 20 \text{ غ}$$

6- كثافة السائل =  $50 / 50 = 1 \text{ غ / سم}^3$

تقسيم الكتلة السائل على الحجم الاول

فسر:

الصلابة المواد الصلبة ليس لها علاقة بالكثافة .

لأن نجد بعض المواد صلبة ولكن كثافتها قليلة مثل الجليد الذي كثافته اقل من كثافة الماء , والزئبق سائل لكن كثافته اكبر من كثافة الحديد والنحاس .

معلومة :

دائما المواد التي كثافتها اكبر من الماء تنغمر في قاع الماء , والمواد

التي كثافتها اقل من كثافة الماء تطفو على سطح الماء .

كثافة الماء ( 1 غ / سم<sup>3</sup> ) , أي رقم اكبر من 1 ينغمر على الماء وأي رقم اصغر من 1 يطفو .



سؤال 1 :

لماذا تطفو اجسامنا بسهولة عند السباحة في مياه البحر الميت ؟  
لان مياه البحر الميت شديدة الملوحة وبذلك كثافته عالية , فيطفو الجسم على سطحه .

### تطوير المعرفة صفحة 15

المدينة أ :

$$12903 = 310 / 4000000 \text{ نسمة / كم}$$

المدينة ب :

$$303.03 = 330 / 100000 \text{ نسمة / كم}$$

المدينة ج :

$$1000 = 250 / 250000 \text{ نسمة / كم}$$

$$\text{الكثافة السكانية} = \frac{\text{عدد السكان}}{\text{المساحة}}$$

### التقويم والتأمل صفحة 15

1- كثافة جميع الكرة = كثافة أي جزء من الكرة = الكتلة ÷ الحجم

$$= 376 \div 40 = 809 \text{ غ / سم}^3$$

2- كلهما صحيح , لكن احمد استخدم وحدة مختلفة عن سعيد .

$$1 \text{ غ / سم}^3 = 1000 \text{ كغ / م}^3$$

3- كثافة الزئبق من الجدول صفحة 12 = 13.6 غ / سم<sup>3</sup>

حسب القانون فأن :

$$\text{الكثافة} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}}$$

$$13.6 = \frac{\text{الكتلة}}{2000}$$

ضرب تبادلي إذن :

$$13.6 * 2000 = 27200 \text{ غ} .$$

4- كثافة زيت الزيتون = 0.92 غ / سم<sup>3</sup>

$$1 \text{ كيلو غرام} = 1000 \text{ غ}$$

$$1 \text{ لتر} = 920 \text{ غ}$$

اذن اشترى من البائع الذي يبيع بالغرامات .

### الدرس الثاني : المرونة

المرونة

هي خاصية تمتلكها الأجسام بدرجة متفاوتة ,  
تمكن الأجسام من العودة الى وضعها الأصلي  
بعد زوال القوة المؤثرة عليها .

- ✓ يعني : المطاط جسم يمتلك مرونة , لأنه عند التأثير عليه بقوة فإنه يزيد طوله وعند أفلاته يرجع الى وضعه الأصلي.
- ✓ كذلك الاسفنج عند الضغط عليه ينكمش وعند زوال الضغط يرجع الى وضعه الأصلي , إذن الاسفنج يمتلك مرونة .
- ✓ من الامثلة على اجهزة تمتلك مرونة :

1- منصة الغطس 2- الفرشة الطبية 3- الميزان النابضي

الاشكال موجودة صفحة 17

جلد الانسان , الممحاة , البالون , عضلة اليد ( يمتلكوا مرونة )  
السلك النحاسي , المعجون ( لا يمتلكوا مرونة )

تطوير المعرفة صفحة 18

لان النوابض تمتلك مرونة , فتعمل على امتصاص الاهتزازات الناشئة عن اصطدام عجلات في بالأرض .

التقويم و التأمل صفحة 18

غير صحيحة لان النوابض فقد مرونته .

## اسئلة الفصل صفحة 20 و 21

السؤال الاول :

1- ب 2- أ 3- ج 4- ج

السؤال الثاني :

أ- المرونة





ج- علاقة طردية ( كلما زاد كتلة الثقل زاد مقدار الاستطالة )  
د- من الشكل نقول :

إذا كانت الكتلة 2 غ كانت الاستطالة 0.1 مم  
إذا كانت الكتلة 1 غ كانت الاستطالة س

( ضرب تبادلي )

$$\begin{array}{l} 0.1 \longleftrightarrow 2 \\ \text{س} \longleftrightarrow 1 \\ 0.1 * 1 = 2\text{س} \\ 0.1 = 2\text{س} \\ 2 \div 0.1 = \text{س} \\ \text{س} = 0.05 \text{ مم} \end{array}$$

اذن استطالة عندما تكون الكتلة 1 غ .

السؤال الثالث :  
كثافة النحاس = 8.9 غ / سم<sup>3</sup>  
حجم النحاس = ؟؟؟  
كتلة النحاس = 63 غ

الحجم = الكتلة ÷ الكثافة  
 $8.9 \div 63 =$   
 $7.07 = \text{سم}^3$

معلومة :  
$$\frac{\text{الكثافة}}{\text{الحجم}} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}}$$

$$\frac{\text{الحجم}}{\text{الكثافة}} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الكثافة}}$$

$$\text{الكتلة} = \text{الحجم} \times \text{الكثافة}$$

## الفصل الثاني : تغيرات المادة

- ✓ سوف ندرس في هذا الفصل عن اهم التغيرات التي تطرأ على المواد بأشكالها المختلفة .
- ✓ هناك نوعان من التغيرات التي سوف ندرسها وهي :
  - 1- التغيرات الفيزيائية
  - 2- التغيرات الكيميائية

## التغير الكيميائي

هو تغير يحدث للمادة , يؤدي  
الى إنتاج مواد جديدة تختلف  
بصفاتها عن المادة الأصلية .

✓ يطلق ايضا على التغير الكيميائي : التفاعل الكيميائي , لان عندما تنتج  
مواد جديدة يجب ان يحدث تفاعل بالمادة .

✓ مثال ( 1 ) :

عند احتراق ثاني اكسيد الكربون (  $CO_2$  ) , سوف ينتج ذرتين من  
الاكسجين (  $O_2$  ) وذرة من الكربون (  $C$  )  
فالأحترق أنتج مادتين تختلفين عن المادة الأصلية , وبالتالي عند تفاعل  
الاكسجين ( غاز ) + الكربون ( صلب ) ← ثاني اكسيد الكربون ( غاز )  
✓ تسمى الكربون والاكسجين : مواد متفاعلة  
✓ تسمى ثاني اكسيد الكربون : مواد ناتجة

✓ مثال ( 2 )

عند احتراق شريط المغنسيوم , فإنه يتحول الى رماد أبيض , المادة  
الجديدة التي نتجت تختلف تماماً بخصائصها عن المادة الأصلية .

✓ من الامثلة على التغير الكيميائي :

- 1- خبز المعجنات
- 2- حرق السكر
- 3- صناعة الاجبان والمخللات
- 4- صدأ الحياة
- 5- تعفن المواد الغذائية

✓ ومن المؤشرات على حدوث تفاعل كيميائي :

- 1- اختفاء المادة المتفاعلة
- 2- تغير اللون
- 3- تكون فقاعات غاز ( تصاعد الغاز )
- 4- تكون راسب
- 5- تغير في درجة الحرارة
- 6- تكون رائحة

### التغير الفيزيائي

هو تغير يطرأ على المادة  
دون ان يغير من وحدتها  
البنائية للمادة , ولا ينتج  
مادة جديدة

مثال :

عند تسخين الثلج فأنه يتحول الى ماء سائل , ويتسخن الماء يتحول الى بخار .

وهذا التغير لثلج عندما يتحول الى ماء ومن ثم الى بخار يسمى التغير الفيزيائي الماء يبقى ماء لكن حالته تتغير فقط .

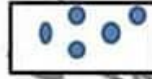
حالات المادة : سائلة , صلبة , غازية

الفرق بين الماء بالحالات الثلاثة هو تماسك جزيئات الماء فقط

والرسم يوضح ذلك :



الثلج



الماء سائل



بخار الماء

✓ في بخار الماء تكون الجزيئات متباعدة

✓ في السائل تكون متباعدة قليلاً

✓ في الثلج تكون جزيئات الماء قريبة جداً

رمز الماء :  $H_2O$

أمثلة على التغير الفيزيائي :

- 1- ذوبان الملح بالماء
- 2- كسر الزجاج
- 3- تكون الغيوم في السماء
- 4- ثني الورقة
- 5- قص صفحة النحاس

### الذوبان

هو تغير فيزيائي يحدث عند خلط مادتين أو أكثر ومذيب ويكون محلول .

مثال : ( ذوبان الملح بالماء )

✓ يسمى الملح مذاباً , لأن نسبته أقل في المحلول.

✓ يسمى الماء مذيباً , لأن نسبته أكبر في المحلول.

✓ يسمى الخليط الماء والملح محلول .

المحلول : هو خليط من المذاب والمذيب .

والمحلول دائماً يكون متجانس؛ لأن دقائق المذاب تتوزع بانتظام بين دقائق المذيب .

✓ ودرجة الحرارة تؤثر في ذوبان المواد , فذوبان السكر بالماء الساخن يكون أسرع من الماء البارد .

✓ أسئلة الفصل صفحة 32

السؤال الأول :

1- ب 2- ج 3- أ 4- ج

السؤال الثاني :

صوديوم (منب) + ماء (سائل) ← هيدروكسيد الصوديوم (منب) + هيدروجين (غاز)

السؤال الثالث:

الصورة الأولى ( التعفن ) : كيميائي

الصورة الثانية ( تقطيع ) : فيزيائي

الصورة الثالثة ( ذوبان ) : فيزيائي

أسئلة الوحدة صفحة 35 ^\_^

السؤال الأول :

- 1- ب 2- ج 3- ب 4- أ

السؤال الثاني :

الهيدروجين + الأكسجين ← الماء

السؤال الثالث:

- أ- لأن كثافة النفط أقل من كثافة الماء ,لأن عند رش الماء على النفط فإن الماء يطفو على سطح النفط لأمر الذي يزيد من الاحتراق .  
ب- لأن غاز الهيدروجين و الهيليوم أقل كثافة من الهواء  
ج- لأن كثافة الألمنيوم قليلة ولا يصدا ومتين

السؤال الرابع :

كتلة الزيتون = حجم القارورة - كتلتها وهي فارغة

$$2000 - 200 = 1800 \text{ غ}$$

الكثافة = الكتلة ÷ الحجم

$$= 1800 \div 2000 = 0.9 \text{ غ/سم}^3$$

من المحتمل ان يكون مقشوش , لأن كثافة الزيتون في القارورة أقل من كثافة الزيت الاصلي .

السؤال الخامس :

كثافة القطعة الاولى = الكتلة ÷ الحجم

$$= 45 \div 15 = 3 \text{ غ/سم}^3$$

كثافة القطعة الثانية = الكتلة ÷ الحجم

$$= 60 \div 30 = 2 \text{ غ/سم}^3$$

السؤال السادس :

الحجم = الكتلة ÷ الكثافة

$$3200 \div 200$$

$$= 0.0625 \text{ سم}^3$$

نهاية الوحدة الاولى ^\_^

اي استفسار على الفيس بوك

Eslam Jamal

Eslamhu2012@yahoo.com

## الوحدة الثانية : الخلية ^ \_ ^

✓ في الوحدة الثانية سوف نتعرف على تركيب الخلية , وكيف تم اكتشافها ,  
وانواعها , وبعض العمليات الحيوية التي تحدث في الخلية .

### الفصل الاول : تركيب الخلية واكتشافها

✓ عرفنا في الصفوف السابقة أنا جميع اجهزة الجسم تعمل بشكل مستمر  
وبشكل متكامل على مدار اليوم .

اول ما سوف نتعرف عليه هو : ( مستويات التنظيم في اجسام الكائنات الحية )

✓ يتكون جسم الانسان من العديد من الاجهزة مثل :  
الجهاز التنفسي , الهضمي , الدوراني , الجلدي

✓ وكل جهاز من هذه الاجهزة يحتوي على اعضاء مختلفة ولكل عضو وظيفة  
يقوم بها , وكل عضو من هذه الاعضاء يتكون من نسيج , وكل نسيج  
يتكون من خلايا متشابهة , وهذه الخلية هي وحدة بناء اجسام الكائنات  
الحية جميعها .

إن مستويات التنظيم عند الكائنات الحية هي :

أولاً : خلية

ثانياً : نسيج

ثالثاً : عضو

رابعاً : جهاز



✓ يتكون جسم الانسان من خلايا متشابهة تتجمع لتكون نسيج , ومن ثم تتجمع مجموعة من الانسجة لتكون عضو , وتتجمع عدد من الاعضاء لتكون جهاز .

مثال :

خلية : مثل الخلايا الحيوانية والنباتية

نسيج : مثل نسيج العضلي

عضو : مثل القلب الرئتين

جهاز : مثل الهضمي التنفسي

خلايا ← أنسجة ← أعضاء ← جهاز ← كائن حي

## الخلية ودراستها

✓ تم اكتشاف الخلية وتركيبها عن طريق : المجهر , فمنذ اكتشافها ادى الى معرفة تركيب الخلايا .

المجهر : هو جهاز يستخدم في تركيب الاشياء , وفي دراسة تركيب الكائنات الحية .

مراحل تطور صناعة المجهر :

1- في القرن السابع عشر :

✓ صنع العالم ( لوفينهوك ) مجهر ضوئي مكون من عدسة واحدة .

✓ ثم صنع العالم ( روبرت هوك ) مجهر ضوئي مكون من عدستين .

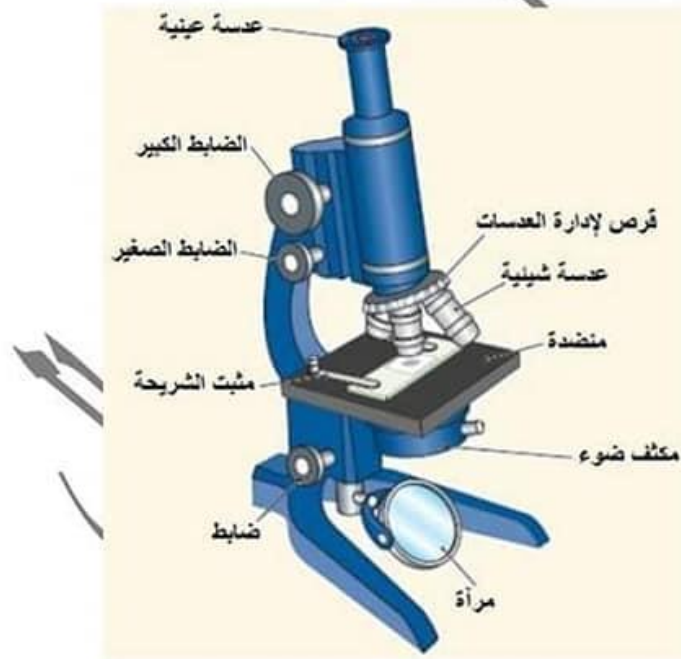
2- القرن التاسع عشر :

✓ اكتشف المجهر الضوئي المركب

### 3- القرن العشرون : ✓ اكتشف المجهر الالكتروني

العالم روبرت هوك من خلال مجهر , تمكن من مشاهدة فراغات صغيرة بالفلين وقد سماها خلايا ؛ لأنها تشبه خلايا النحل .

### ✓ أجزاء المجهر الضوئي المركب :



### ✓ وظيفة كل جزء :

- 1- عدستان عينيتان أو عدسة عينية واحدة : نشاهد من خلالها العينة على الشريحة , وتمتاز العدسة بقدرتها على التكبير.
- 2- عدسات شيلية : عدسات مثبتة على قرص متحرك ولكل عدسة قوة تكبير معينة .

- 3- ضابط كبير : يحرك المنضدة للأعلى والاسفل , ولتركيز على العينة عند فحصها .
- 4- ضابط صغير : يستخدم بعد الضابط الكبير لتركيز على العينة .
- 5- منضدة : توضع عليها الشريحة
- 6- مصدر إضاءة : مصباح كهربائي
- 7- النراع : حمل المجهر

✓ برأيك هل جميع الكائنات الحية تتكون من نفس عدد الخلايا ؟

لا : اكتشف العلماء أن هناك أختلاف ف يعدد الخلايا بين الكائنات فهناك كائنة حية تتكون من خلية واحدة وتسمى هذه الكائنات (وحيدة الخلية) وهناك كائنات تتكون من عدة خلايا وتسمى كائنات حية ( عديدة الخلايا ) .

ومن الكائنات وحيدة الخلية : البكتريا  
ومن الكائنات عديدة الخلايا : الانسان والحيوان والنبات  
✓ وهذه النظرية سميت ( نظرية الخلية )

## ← تركيب الخلية ^ \_ ^

هناك نوعان من الخلايا :

- 1- خلية نباتية
- 2- خلية حيوانية

✓ الخلية تقوم بوظائف مختلفة , وهذه الوظائف تساعد الكائن الحي على الاستمرار في الحياة .  
✓ ما الذي يجعل الخلية مهمة لحياة الكائن الحي ؟

في الخلية يوجد تراكيب وعضيات في السيتوبلازم تساعد على ذلك .

هيا لنتعرف على أهم اعضاء الخلايا النباتية والحيوانية <sup>٨</sup> \_ <sup>٨</sup>

الميتوكوندريا : عضو يوجد في الخلية النباتية والحيوانية يعمل على انتاج الطاقة اللازمة للكانن الحي .

الفجوة : عضو يوجد في الخلية النباتية والحيوانية وتعمل على تخزين مواد مختلفة في الخلية .

البلاستيدات الخضراء : عضو موجود بالخلية النباتية فقط ومهمتها القيام بعملية البناء الضوئي في الكائن ذاتي التغذية ( المنتجات)

النواة : عضو موجود في الخلية النباتية والحيوانية وتحتوي على المادة الوراثية , وتتحكم بنشطة الجسم .

القشاء البلازمي : عضو يوجد بالخلية الحيوانية و النباتية , ويساعد على تنظيم مرور المواد من الخلية واليها .

جدار خلوي : يوجد هذا العضو بالخلية النباتية فقط وهذا ما يميزها , ويقوم بمنح الخلية النباتية الدعامة ويحافظ على شكلها .

الجدول الاتي يبين الفرق بين الخلية النباتية والحيوانية :

الخلية النباتية	الخلية الحيوانية
يوجد بها بلاستيدات خضراء	لا يوجد فيها بلاستيدات
يحيط بها جدار خلوي	يحيط بها غلاف خلوي
الفجوات فيها كبيرة	الفجوات فيها صغيرة

✓ وجد العلماء أن النواة في خلايا الكائنات الحية نوعان :

1- حقيقة النواة : وهي تمتاز بوجود غلاف نووي يحيط بالمادة الوراثية .

2- بدائية النواة : وهي تمتاز بعدم وجود غلاف نووي يحيط بالمادة الوراثية .

مثال على خلية حقيقة النواة : الخلية الحيوانية والنباتية

مثال على خلية بدائية النواة : البكتيريا .

✓ يوجد في الخلية عضيات : وهي تراكيب دقيقة في الخلية تقوم بأنشطة حيوية متخصصة .

✓ ومن العضيات الموجودة بالخليو ايضا :

1- الرايبوسومات : بناء البروتينات اللازمة

2- أجسام الحالة : تحتوي على انزيمات هاضمة

## الانقسام الخلوي :

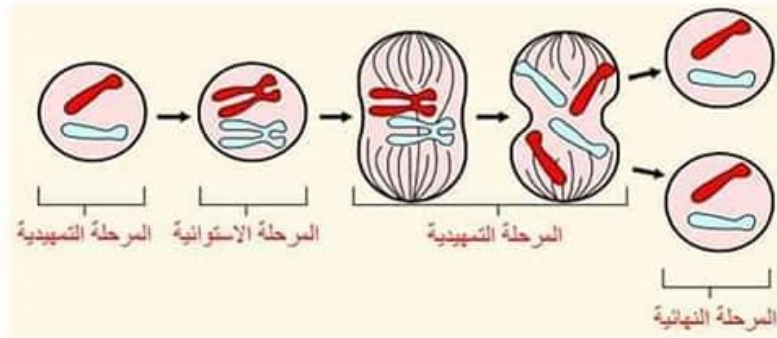
1- الانقسام المتساوي

2- الانقسام المنصف

✓ الانقسام المتساوي : هو نوع من انواع انقسام الخلية الحية ينتج عنه خلايا جديدة تحوي نفس عدد الكروموسومات الخلية الاصلية .

واهمية الانقسام المتساوي :

1- نمو الكائنات الحية 2- تعويض الانسجة التالفة



مراحل الانقسام :

- 1- الطور التمهيدي : يحدث في هذه طور ما يلي :
  - أ- تتهيأ الخلية للانقسام
  - ب- تتشكل العبادة الوراثية على شكل كروموسومات
- 2- الطور الاستوائي : أ- تترتب فيه الكروموسومات في وسط الخلية
- 3- الطور الانفصالي : أ- تفصل الكروموسومات بعضها عن بعض باتجاه قطبي الخلية.
- 4- الطور النهائي :
  - أ- ينقسم فيه الميتوبلازم
  - ب- ينتج خليتان جديدتان تحتوي على نفس كمية المادة الوراثية للخلية الأصلية.

✓ لماذا سمي هذا الانقسام بالانقسام المتساوي ؟

لان الخليتان الجديدتان تحتويان على نفس كمية المادة الوراثية للخلية الأصلية .

✓ الصورة صفحة 52 مهمة .

**الانقسام المنصف :**

## الانقسام الاختزالي



✓ يحدث الانقسام المنصف في ( الخلايا الجنسية )

✓ ويمر الانقسام المنصف بمرحلتين .

✓ وينتج عن المرحلة الاولى ( خليتان ) .

✓ وينتج عن المرحلة الثانية ( اربعة خلايا ) .

مراحل حدوث الانقسام المنصف :

- 1- تتضاعف المادة الوراثية للخلية الجنسية استعداد للانقسام .
- 2- تمر بالمرحلة الاولى التي يحدث فيها الاطوار الاربعة ( التمهيدي و الاستوائي , الانفصالي , النهائي )
- 3- وينتج عن المرحلة الاولى خليتين
- 4- الخليتان الناتجتان عن المرحلة الاولى يمران بالاطوار الاربعة فينتج اربعة خلايا جديدة يحتوي كل منهما على نصف كمية المادة الوراثية للخلية الاصلية .
- 5- الخلايا الناتجة عن الانقسام المنصف تسمى ( الجاميتات ) , وهي مهمة لتكاثر الكائنات الحية .

توضيح أكثر ^ \_ ^

1- خلية جنسية تحتوي على اربعة كروموسومات .

2- يحدث الانقسام ويمر بالاطوار الاربعة

- 3- فيحدث تضاعف بالكروموسومات  
 4- فيصبح عدد الكروموسومات ثمانية على شكل أزواج  
 5- ينتج خليتان تحتوي كل خلية على اثنان كروموسوم بشكل أزواج ( يعني اربعة كل اثنان مع بعضهم )  
 6- يحدث انقسام جديد للخليتين الجديتين ويمران بنفس المرحلة الاولى  
 7- الخلية الاولى ينتج خليتان والخلية الثانية ينتج خليتان ( يعني اربعة خلايا

✓ لماذا سمي الانقسام المنصف بهذا الاسم ؟  
 لان الخلايا الناتجة تحتوي على نصف عدد الكروموسومات الخلية الاصلية.

✓ مقارنة بين الانقسام المنصف والمتساوي :

وجه المقارنة	الانقسام المتساوي	انقسام المنصف
نوع الخلية	جسمية	جنسية
عدد الخلايا الناتجة عنه	خليتين	اربعة خلايا
كمية المادة الوراثية في الخلايا الجديدة الناتجة .	نفس المادة الوراثية في الخلية الاصلية	نصف المادة الوراثية في الخلية الاصلية

## أسئلة الفصل صفحة 57

السؤال الاول :

- 1- (ب) 2- (ج) 3- (أ) 4- (ج) 5- (د) 6- (أ)

السؤال الثاني :

أ- لان المادة الوراثية غير محاطة بغلاف نووي



ب- لان خلايا الخد عرضة لتلف بشكل مستمر اذا يتساقط عدد كبير منها خلال عملية المضغ .

السؤال الثالث :

موجود الشرح سابقا

السؤال الرابع :

حتى تقوم بجميع الوظائف والانشطة المختلفة .

السؤال الخامس :

ا- (5)

ب- الكلتيين , المثانة , الحالبان وهو يمثل جهاز  
ج- عضو

## الوحدة الثانية ( الفصل الثاني ) : بعض العمليات الحيوية في الخلية

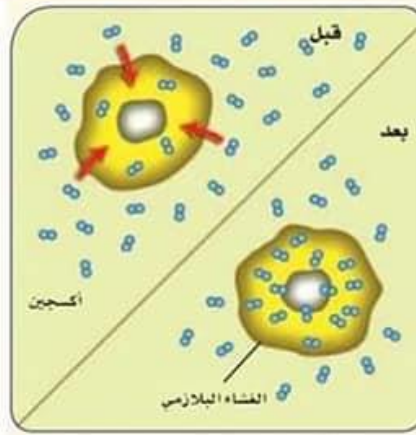
سوف نتناول في هذا الفصل ثلاثة عمليات حيوية في الخلية وهم :

- 1- نقل المواد عبر الغشاء البلازمي
- 2- البناء الضوئي
- 3- التنفس الخلوي

أولاً : نقل المواد عبر الغشاء البلازمي

✓ هناك طريقتين لنقل المواد عبر الغشاء البلازمي وهم :  
1- الانتشار  
2- الخاصية الأسموزية

### ✓ الانتشار :



الصورة التي أمامك تمثل ( انتقال الأكسجين عبر الغشاء البلازمي بطريقة الانتشار )

- قبل حدوث عملية الانتشار يكون الأكسجين خارج الخلية أكثر من داخل الخلية .
- ينتقل الأكسجين من خارج الخلية إلى داخلها .
- كان تركيز الأكسجين خارج الخلية أكبر من داخلها ، وعند حدوث عملية الانتشار ، ينتقل الأكسجين من التركيز العالي ( خارج الخلية ) إلى التركيز القليل ( خارج الخلية ) .

✓ عملية الانتشار : هو انتقال المواد من منطقة التركيز الأعلى إلى منطقة التركيز الأقل .

- التركيز الأعلى : المنطقة التي فيها مواد أكثر
- التركيز الأقل : المنطقة التي فيها مواد أقل

في الصورة السابقة ( عملية الانتشار )

يستمر الأكسجين بالانتشار حتى يتساوى تركيزها في المنطقتين .

- المواد التي تنتقل عبر الغشاء البلازمي بالانتشار :

1- المواد الغذائية المهضومة

2- الأكسجين

3- ثاني أكسيد الكربون

4- الأملاح المذابة

### • الخاصية الأسموزية :

( هي خاصية تنتقل فيها دقائق الماء من الوسط الأقل تركيز بالمواد الذائبة الى الوسط الأكثر تركيز )

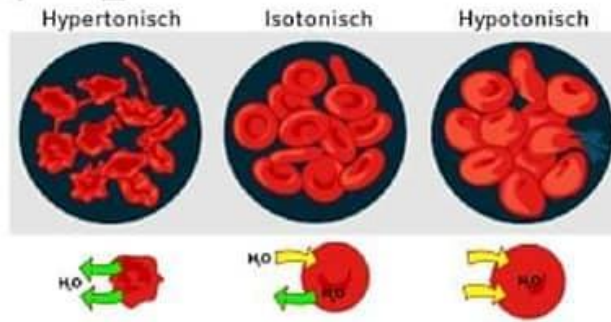
مثال :

عند تقطيع حبة البطاطا الى نصفين , وعمل حفرة في أحدى النصفين , وضع كمية من ملح الطعام في الحفرة

سوف تلاحظ بعد قليل من الوقت ان الماء سوف ينتقل من المنطقة الأقل تركيز بالأملاح ( خلايا حبة البطاطا ) الى المنطقة الأكثر تركيز ( الحفرة تحتوي على الملح ) .

• الخاصية الأسموزية في خلايا الدم الحمراء :

الصورة التي امامك موجودة صفحة 66 , توضح خلايا دم الحمراء في محاليل مختلفة التركيز ^\_^



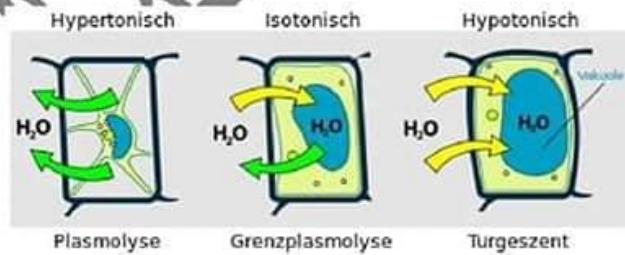
الشكل الاول : محلول منخفض التركيز

الشكل الثاني : محلول متعادل التركيز

الشكل الثالث: محلول عالي التركيز

- عند وضع خلايا الدم الحمراء في محلول منخفض التركيز , فإن دقائق الماء تنتقل الى داخل الخلايا فيكبر حجمها , ( ويمكن دخول الماء باستمرار يؤدي الى انفجار الخلايا )
- عند وضع خلايا الدم الحمراء في محلول متعادل التركيز , فإن كمية الماء التي تنتقل من الخلية مساوية لكمية الماء التي تنتقل إليها فيبقى حجم الخلية طبيعياً .
- عند وضع خلايا الدم الحمراء في المحلول عالي التركيز , فإن دقائق الماء تنتقل من الخلايا الى خارجها , فيصغر حجمها وتنكمش .

الخاصية الاسموزية في الخلايا النباتية :



تم وضع خلايا نباتية في 3 محاليل مختلفة .

الشكل الاولى : محلول منخفض التركيز

الشكل الثاني : محلول متعادل التركيز

الشكل الثالث: محلول عالي التركيز

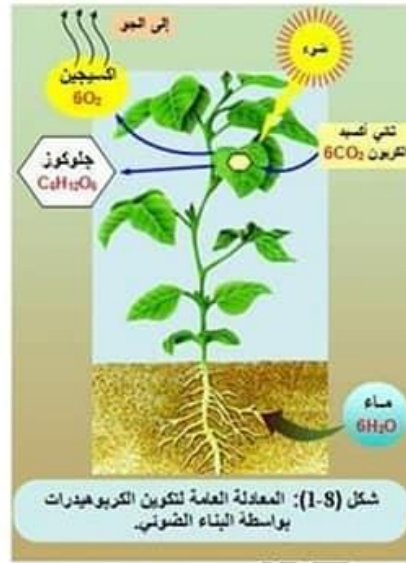
- الخلية النباتية في محلول منخفض التركيز , دقائق الماء تنتقل الى داخل الخلية النباتية , يزداد حجمها من دون التعرض لخطر الانفجار ؛ لان في الخلية النباتية موجود جدار خلوي يحميها .
- وعند وضع الخلية النباتية في محلول عالي التركيز , دقائق الماء تنتقل الى خارج الخلية وهذا يعرضها لخطر الجفاف والموت .
- في المحلول المتعادل لا يحدث للخلية اي تغير لانه الكمية الماء التي تدخل وخرج متساوية .

#### التقويم والتأمل : صفحة ( 68 )

- 1- ينتقل الماء من داخل الخلايا الى خارجها فيصغر حجم الخلايا , الامر الذي يؤدي الى احساس الشخص بالعطش .
- 2- أ- الرنتين :  
ينتقل الاكسجين من الحويصلات الهوائية الى الدم في الشعيرات الدموية بالانتشار .  
ب- خلايا الجسم الاخرى :  
ينتقل الاكسجين من الدم في الشعيرات الدموية الى خلايا الجسم بالانتشار , وتتخلص الخلايا من ثاني اكسيد الكربون بالانتشار .

### البناء الضوئي :

- تحدث عملية البناء الضوئي بالنبات وهو تحويل ضوء الشمس الى طاقة .



- الشكل يمثل عملية البناء الضوئي في النبات .
- يحتاج النبات لحدوث عملية البناء الضوء الى ( ضوء , ماء , ثاني أكسيد الكربون )
- وينتج عن عملية البناء الضوئي ( أكسجين , سكر الجلوكوز )

خطوات حدوث عملية البناء الضوئي :

- 1- عند تسليط الضوء على النبتة
- 2- تقوم البلاستيدات الخضراء التي تحتوي على (صبغة الكلوروفيل) بامتصاص اشعة الشمس .
- 3- بوجود الماء وثاني أكسيد الكربون تصنع غذائها
- 4- يتم تحويل الماء وثاني أكسيد الكربون من خلال صبغة الكلوروفيل الى سكر الجلوكوز وأكسجين .

معادلة عملية البناء الضوئي :

ماء (التربة) + ثاني أكسيد الكربون (من الجو)  $\xrightarrow{\text{كلوروفيل و ضوء}}$  سكر الجلوكوز + أكسجين

