

سوف يتم تناول موضوعين في هذه الوحدة :

١- الفصل الأول : خصائص المادة

٢- 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 :

١- الكتلة ٢- الحجم ٣- الكثافة ٤- 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 إس من المادة .

أذن ماذا تعني بالكتلة ؟؟ وماذا تعني بالحجم ؟؟

الكتلة

: هي مقدار ما يحتويه الجسم من مادة .

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

: هو الحيز الذي يشغله الجسم او المادة .

الحجم

يعني : طاولة كم أخذت من مساحة الغرفة تسمى المقدار ما أخذت 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 : تقاس الكثافة بوحدة الغرام (غ)

الحجم : تقاس بوحدة (سم³)

إن الكثافة : تقاس بوحدة (غ/سم³)

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

مثل (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

أن لمعرفة الكثافة يجب معرفة الحجم , ويتم معرفة الحجم عن طريق طول الضلع , فحجم المكعب = (طول الضلع)³

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

إن :

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

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

مثال (2) :

أسطوانة من الخشب حجمها 40 سم³ , وكتلتها 20 غ , احسب كثافة
الخشب بوحدة (غ /سم³)؟؟

المعطيات :

الحجم = 40 سم³ الكتلة = 20 غ

اذن نلجى 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 والائتوب

مثال (3) :

إذا علمت ان كثافة النحاس 8,9 غ/سم³ , فما كتلة مكعب من النحاس حجمه 5 سم³ ؟؟

حسب علاقة الكثافة فإن :

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

$$8,9 = \frac{\text{الكتلة}}{5} \quad (\text{خاصية الضرب التبادلي})$$

4

8,9

x 5

44,5

$$\text{الكتلة} = 1 \times 8,9 = 5$$

$$\text{الكتلة} = 44,5 \text{ غ}$$

مطلومة :

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

نضرب ب 1000 , لان 1 كغ = 1000 غ

انن : 200 كغ = 200000 غ

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

200000 غ = 200 كغ تصبح العملية قسمة 1000

200000 = 200 اختصار الأصفار 1000

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 سم³ وكانت كتلة الكأس فارغة 20 غ احسب
كثافة الماء المقطر ؟؟؟

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



2- نقل 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

$$= 70 - 20 = 50 \text{ غ}$$

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

نقسم كتلة السائل على الحجم الذي

قصر:

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 أعلى سطح الماء .

كثافة الماء (1 غ/سم³) , 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 ؟
لأن 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 :

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

المدينة ج :

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

الكثافة السكانية = عدد السكان

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- كلاهما صحيح , لكن احمد استخدم وحدة مختلفة عن سعيد .
 $1 \text{ غ / سم}^3 = 1000 \text{ كغ / م}^3$
- 3- كثافة الزيتون من الجدول صفحة 12 = 13.6 غ / سم^3
حسب القانون فإن :
الكثافة = الكتلة ÷ الحجم
 $13.6 = \text{الكتلة} \div 2000$
ضرب تبادلي إذن :
 $27200 = 2000 \times 13.6 \text{ غ} .$
- 4- كثافة زيت الزيتون = 0.92 غ / سم^3
1 كيلو غرام = 1000 غ
1 لتر = 920 غ
انن اشترى من البائع الذي يبيع بالتقاربات .

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 إزالته يرجع الى وضعه الأصلي.
- ✓ كذلك الاسفنج عند الضغط عليه ينكمش وعند زوال الضغط يرجع الى وضعه الأصلي , إذن الاسفنج يمتلك مرونة .
- ✓ من الأمثلة على أجهزة تمتلك مرونة :

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

الاشكال موجودة صفحة 17

جلد الاسنان , المعحاة , البالون , عضلة اليد (يمتلكوا مرونة)
السلك النحاسي , المعجون (لا يمتلكوا مرونة)

تطوير المعرفة صفحة 18

لأن التوابض تمتلك مرونة , فتعمل على امتصاص الاهتزازات الناشئة عن اصطدام عجلات في الأرض .

التقويم و التأمل صفحة 18

غير صحيحة لأن النابض لمقد مرونته

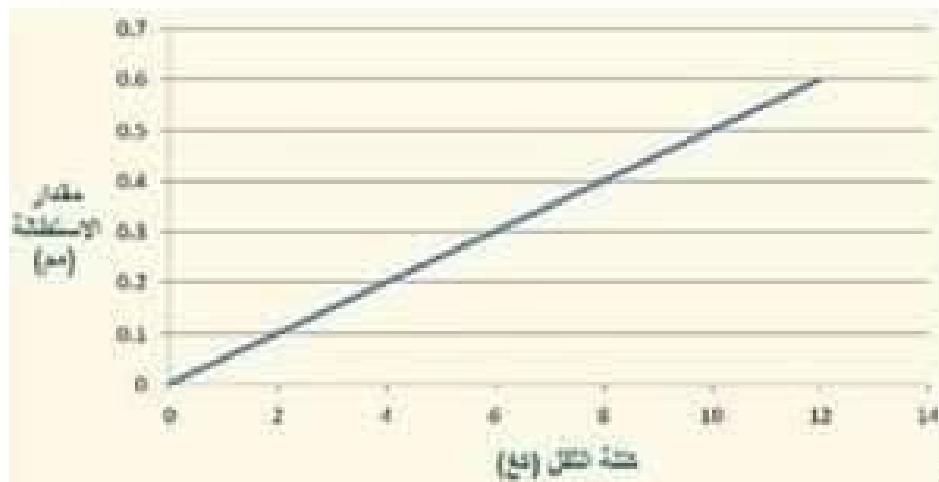
اسئلة الفصل صفحة 20 و 21

السؤال الاول :

1- ب 2- أ 3- ج 4- ج

السؤال الثاني :

أ- المرونة



بـ

جـ- 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 متبادلي)

$$\begin{array}{ccc} 0.1 & \longleftrightarrow & 2 \\ & \times & \\ & \longleftrightarrow & 1 \\ س & & \end{array}$$

$$0.1 \times 1 = س \times 2$$

$$0.1 = س \times 2$$

$$2 \div 0.1 = س$$

س = 0.05 مم إذن استطالة عندما تكون الكتلة 1 غ .

السؤال الثالث :

كثافة النحاس = 8.9 غ / سم³

حجم النحاس = ٦٣٣

كتلة النحاس = 63 غ

الحجم = الكتلة ÷ الكثافة

$$8.9 \div 63 =$$

$$7.07 = سم^3$$

معطومة :

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

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

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

الفصل الثاني : تَغْيِرَات المَادَّة

✓ سوف ندرس في هذا الفصل عن أهم التغيرات التي تطرأ على المواد بأشكالها المختلفة .

✓ هناك نوعان من التغيرات التي سوف ندرسها وهن :

1- التغيرات الفيزيائية

2- التغيرات الكيميائية

التغير الكيميائي

هو تغير يحدث للمادة , يؤدي
الى إنتاج مواد جديدة تختلف
بصفاتهما 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
الأكسجين (O_2) وذرة من الكربون (C)
فالأحترق أنتج مادتين مختلفين عن المادة الأصلية , وبالتالي عند تفاعل
الأكسجين (عز) + الكربون (سد) —————> ثاني اكسيد الكربون (عز)
✓ تسمى الكربون والأكسجين : 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 الأمثلة على التغير الكيميائي :

- 1- خبز المعجنات
- 2- حرق السكر
- 3- صناعة الألبان والمعلبات
- 4- صدأ الحبة
- 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 أن يغير من وحدتها
البنائية للمادة , ولا ينتج
مادة جديدة

مثال :

عند تسخين الثلج فآلة يتحول الى ماء سائل , وبتسخين الماء يتحول الى بخار .

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

حالات المادة : سائلة , صلبة , غازية

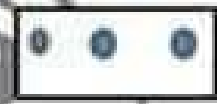
الفرق بين الماء بالحالات الثلاثة هو تماسك جزيئات الماء فقط والرسم يوضح ذلك :



الآلج



الماء سائل



بخار الماء

- ✓ في بخار الماء تكون الجزيئات متباعدة
- ✓ في السائل تكون متباعدة قليلاً
- ✓ في الآلج 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- تنس الورقة
- 5- قس صفيحة النحاس

الذوبان

هو تغير فيزيائي يحدث عند خلط مائتين 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 متجانساً , لأن دقائق المذاب تتوزع بانتظام بين دقائق
المذيب .

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

✓ أسئلة الفصل صفحة 32 ٨-٨

السؤال الأول :

- 1- ب 2- ج 3- أ 4- ج

السؤال الثاني :

صوديوم (مد) + ماء (س) → هيدروكسيد الصوديوم (س) + هيدروجين (غاز)

السؤال الثالث :

الصورة الأولى (التحلل) : كيميائي

الصورة الثانية (تقطع) : 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 ومئين

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 مفشوش , لأن كثافة الزيتون في القارورة أقل من كثافة الزيت الأصلي .

السؤال الخامس :

كثافة القطعة الأولى = 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

$$200 \div 3200$$

$$= 0.0625 \text{ سم}^3$$

نهاية الوحدة الأولى ^ _ ^

اي استفسار على الفيس بوك

Eslam Jamal

Eslamhu2012@yahoo.com

الوحدة الثانية : الخلية ^ _ ^

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

الفصل الاول : تركيب الخلية واكتشافها

✓ عرفنا في الصفوف السابقة ان 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 :
ال جهاز التنفسي , الهضمي , الدوري , 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 .

ان مستويات التنظيم عند الكائنات الحية هي :

اولاً : 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 والرئتين

جهاز : مثل الهضمي التنفسي

خلايا ← أنسجة ← أعضاء ← جهاز ← كائن حي

الخلية ودراستها

✓ تم اكتشاف الخلية وتركيبها عن طريق : المجهر , فعند 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 : ✓ اكتشاف 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 عينيّان أو عدسة عينية واحدة : نشاهد من خلالها العينة على الشريحة , وتمتاز العدسة بقدرتها على التكبير.
- 2- عدسات شبيهة : عدسات مثبتة على قرص متحرك ولكل عدسة قوة تكبير معينة .

- 3- ضابط كبير : يحرك المنضدة للأعلى والأسفل , 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- الذراع : حمل المجهر

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

لا ، تختلف العلماء أن هناك اختلاف ف بعدد الخلايا بين الكائنات فهناك كائنات 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 : الإنسان والحيوان والنبات
✓ وهذه النظرية سميت (نظرية الخلية)

← تركيب الخلية ٨ _ ٨

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 الميتوبلازم تساعد على ذلك .

هنا نتعرف على أهم أعضاء الخلايا النباتية والحيوانية ^٨ _ ٨

الميتوكوندريا : عضو يوجد في الخلية النباتية والحيوانية يعمل على إنتاج الطاقة اللازمة للكلن الحي .

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

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

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

الغشاء البلازمي : عضو يوجد بالخلية الحيوانية و النباتية ، ويساعد على تنظيم مرور المواد من الخلية إليها .

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

الجدول الآتي 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
المخوات فيها كبيرة	المخوات فيها صغيرة

✓ وجد العلماء أن النواة في خلايا الكائنات الحية نوعان :

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

2- بدائية النواة : وهي تمثل 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 الموجود بالخليو ايضا :

1- الرايبوسومات : بناء البروتينات اللازمة

2- اجسام الغلة : تحتوي على الزئبعت هاضمة

الانقسام الخلوي :

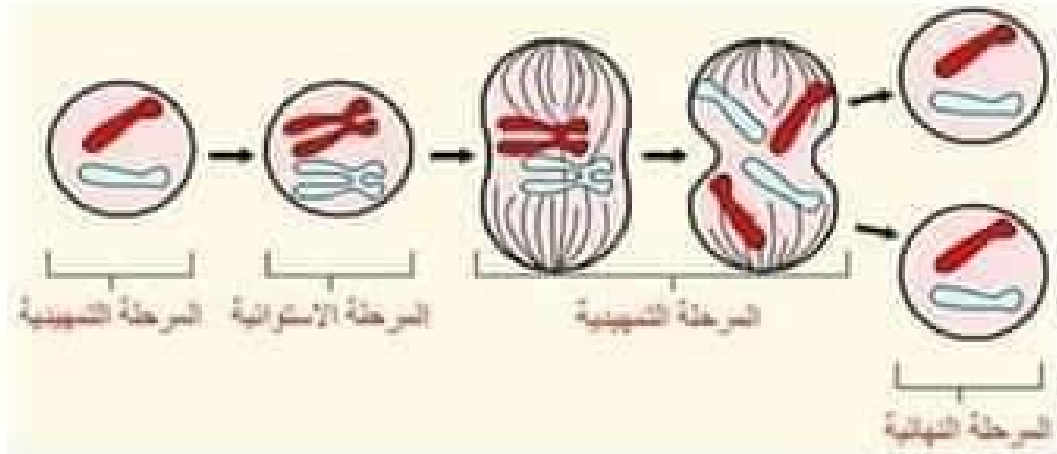
1- الانقسام المتساوي

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- تنهي الخلية للانقسام
 ب- تتشكل المادة الوراثية على شكل كروموسومات
- 2- الطور الاستوائي : أ- تترتب فيه الكروموسومات في وسط الخلية
- 3- الطور الانفصالي : أ- تنفصل الكروموسومات بعضها عن بعض باتجاه قطبي الخلية .
- 4- الطور النهائي :
 أ- ينقسم فيه الحيتوبلازم
 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 :



يحدث الانقسام المنصف في (الخلايا الجنسية)

- ✓ ويمر الانقسام المنصف بمرحلتين .
- ✓ وينتج عن المرحلة الاولى (خليتان) .
- ✓ وينتج عن المرحلة الثاني (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 (الجاميوتات) , وهي مهمة لتكاثر الكائنات الحية .

توضيح أكثر ٨ _ ٨

- 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 الجديدتين ويعمران 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	جسمية
عدد الخلايا الناتجة عنه	خليتين	اربعة خلايا
كمية المادة الوراثية في الخلايا الجديدة الناتجة .	نفس المادة الوراثية في الخلية الاصلية	نصفها المادة الوراثية في الخلية الاصلية

أسئلة الفصل صفحة 57 ٨ _ ٨

السؤال الاول :

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

السؤال الثاني :

ا- لان المادة الوراثية غير محاطة بغلاف نووي

بـ 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 :

اـ (5)

بـ الكليتين , المثانة , الحثيان وهو يمثل جهاز

جـ 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 :

1- المواد الغذائية المهضومة

2- الأكسجين

3- ثاني أكسيد الكربون

4- الأملاح الذائبة

• الخاصية الأسموزية :

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

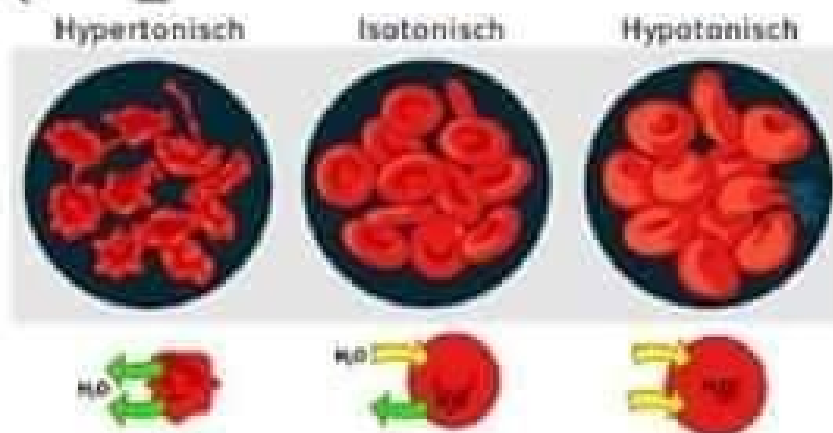
مثال :

عند تقطيع حبة البطاطا الى نصفين , وعمل حفرة في أحدى
النصفين , وضع كمية من منج 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 ^أ _ ^أ



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 اليها 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 وخارج متساوية .

التنظيم والتأمل : صفحة (68)

- 1- ينتقل الماء من داخل الخلايا الى خارجها فيصغر حجم الخلايا ، الامر الذي يؤدي الى احساس الشخص بالعطش .
- 2- أ. الرئتين :
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 الضوئي الى (ضوء , ماء , ثاني اكسيد الكربون)
- وينتج عن عملية البناء الضوئي (اكسجين , سكر الجلوكوز)



السؤال السادس :
ماء مالح يذبل ويموت لأن الماء يخرج منه إلى التربة من خلال الخاصية الأسموزية .

أسئلة الوحدة صفحة (78)

السؤال الأول :

(1)- أ (2) - ب (3)- ب (4)- ج (5)- ب

السؤال الثاني :

يفحص الشريحتين باستخدام المجهر المركب , الشريحة التي تحتوي على جدار خلوي وبلاستيدات خضراء تكون النباتية .

السؤال الثالث:

لأن الخلايا العضلية تحتاج إلى طاقة كبيرة