



مدرسة محمد نور للتعليم الأساسي ح ٢/٤

الصف النinth

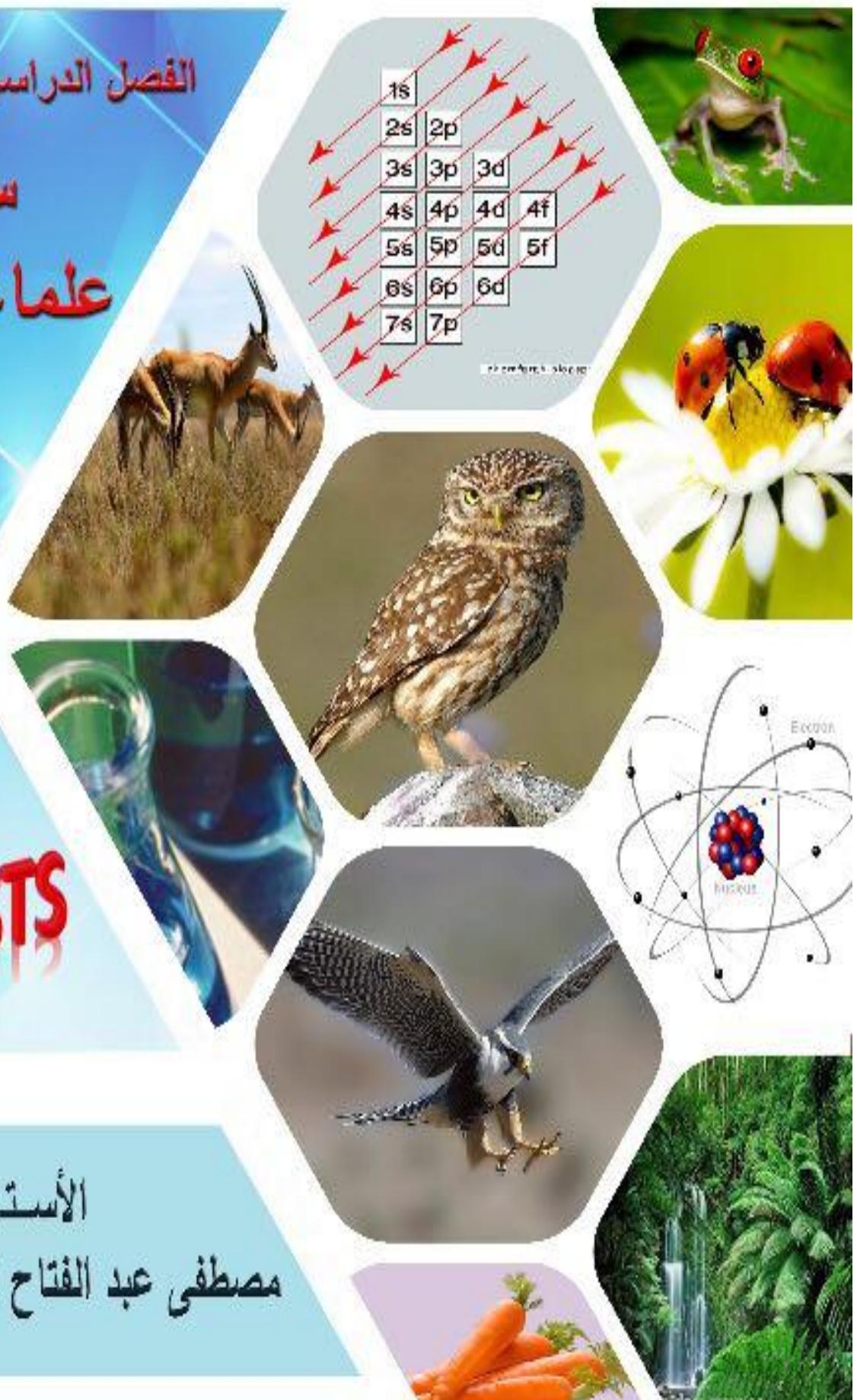
الفصل الدراسي الثاني 2017

سلسلة

علماء المستقبل

9

FUTURE
SCIENTISTS



الأستاذ /

مصطفى عبد الفتاح السيد عبد الفتاح

الوحدة - ٧- القسم - ١- الكائنات الحية و علاقاتها المتبادلة

جميع الكائنات الحية تعتمد بعضها على بعض، كما إن علاقاتها المتبادلة مهمة من أجل بقائها
علم البيئة

(علم البيئة) هو فرع متخصص من العلوم يدرس العلاقات المتبادلة بين الكائنات الحية وتفاعلاتها مع بيئتها.

- ١- استخدم عالم الأحياء الألماني إرنست هيجل مصطلح علم البيئة لأول مرة في العام 1866
- ٢- **(علماء البيئة)** العلماء الذين يدرسون علم البيئة

٣- علماء البيئة يعتمدون على الملاحظة وإجراء التجارب وتصميم النماذج باستخدام الأدوات المختلفة والطرق المتنوعة

٤- يراقب علماء البيئة الكائنات الحية لفهم التفاعلات المتبادلة بينها.

٥- تعتبر النماذج العلمية طريقة لبناء تمثيل مرجعي للفرضيات بهدف اختبار جدواها

٦- تساعد النماذج العلمية العلماء لوضع محاكاة علمية أو بناء نظام في المختبر

٧- تسمح النماذج العلمية لعلماء البيئة بالسيطرة على عدد من المتغيرات الموجودة يدرس أثر كل متغير بصورة وافية.

٨- علل دراسة الكائنات الحية في الميدان قد تكون صعبة؟

بسبب وجود الكثير من المتغيرات التي يجب ضبطها في الوقت نفسه

العامل الحيوية

١- العوامل الحيوية المتوفرة في الموطن البيئي لسمك السلمون هي :

أ- جميع الكائنات الحية التي تعيش في المياه، منها الأسماك الأخرى والطحالب والضفادع والكائنات الحية الدقيقة.

ب- الكائنات الحية التي تعيش على اليابسة المجاورة للماء

ج- الحيوانات المهاجرة كالطيور التي تعبر المنطقة

شرح كيفية اعتماد بعض الكائنات الحية على كائنات حية أخرى؟.

تعتمد الكائنات الحية على كائنات حية أخرى للحصول على الغذاء وللتکاثر.

(العامل غير الحيوية)	(العامل الحيوية)	التعريف
هي العوامل غير الحية في بيئه كائن حي ما	العامل الحية في بيئه كائن حي ما	
درجة الحرارة، والتغيرات الهوائية أو المائية، وضوء الشمس، ونوع التربة، والمطر، والمغذيات المتوفرة (العناصر المعدنية)	الأسماك الأخرى والطحالب والضفادع والكائنات الحية الدقيقة. – الطير	الأمثلة
	- نبات - حيوان	

العامل غير الحيوية

ماذا سيحدث إذا جئنا بنبات أخضر مورق ينمو عادة في منطقة مستنقعية وزرعناد في صحراء جافة؟

فمن المحتمل أن يموت لأنه لن يتمكن من التكيف مع العوامل غير الحية الفاسدة التي في الصحراء في الصحراء.

مستويات التنظيم

مستويات التنظيم هي :

١- الكائن الحي ٢- الجماعة الأحيائية ٣- المجتمع الأحيائي ٤- النظام البيئي ٥- الأقليم الأحيائي ٦- الغلاف الحيوي.

سطح الأرض + الغلاف الجوي(أعلى مستويات التنظيم)(٦)

(5) مجموعة واسعة من الأنظمة البيئية

١- الكائن الحي

٢- الجماعة الأحيائية

٣- المجتمع الأحيائي

٤- النظام البيئي

٥- الأقليم الأحيائي

٦- الغلاف الحيوي

(4) كائنات حية + مكونات غير حية

(3) جميع الكائنات الحية في مكان محدد

(2) أفراد نوع واحد من الكائنات

(1) الكائن الحي

بسط مستوى

أولاً الكائنات الحية

- أ- يُعد الكائن الحي نفسه أبسط مستويات التنظيم يمثل بسمكة واحدة.
ب- (الكائن الحي) هو أي فرد من الكائنات الحية مثل السمكة المخططة.

ثانية الجماعات الأحيائية

- أ- (الجماعة الأحيائية) عبارة عن مجموعة من الكائنات الحية من النوع ذاته تتکاثر وتعيش في المكان عينه وفي الوقت نفسه، مثل سرب الأسماك المخططة.
ب- غالباً ما تتنافس الكائنات الحية على الموارد نفسها، فإذا كانت هذه الموارد كافية، تتمكن الجماعة الأحيائية من النمو على مستوى الأعداد.
ج- ماذا يحدث إذا زاد نمو الجماعة الأحيائية بما تستطيع الموارد المتوفّرة أن تحمله؟
فإن حجم الجماعة الأحيائية يبدأ بالتناقص إلى أن يقل عدد الأفراد الذي تستطيع الموارد المتوفّرة تحمله.

ثالثاً المجتمعات الأحيائية

(المجتمع الأحيائي) عبارة عن مجموعة من الجماعات الأحيائية التي تتفاعل في ما بينها كأسماك المرجان والنباتات البحرية.

رابعاً الأنظمة البيئية

- أ- (النظام البيئي) هو عبارة عن المجتمع الأحيائي تُضاف إليه العوامل غير الحيوية التي تؤثر فيه. كالشعاب المرجانية، وكل العوامل غير الحيوية التي تؤثر فيه مثل ماء البحر
ب- النظام البيئي قد ينطوي على مساحات صغيرة، مثل حوض أسماك أو بركة صغيرة

خامساً الأقاليم الأحيائية

- أ- (الإقليم الأحيائي) عبارة عن مجموعة واسعة من الأنظمة البيئية التي تشتهر في المناخ نفسه وتشتمل على أنواع متضادة من المجتمعات الأحيائية.
سادساً الغلاف الحيوي

أعلى مستويات التنظيم

أ- (الغلاف الحيوي) هو طبقة الأرض، من أعلى نقطة في الغلاف الجوي إلى أعماق المحيط، التي تتيح إمكانية الحياة التفاعلات في النظام البيئي

اشرح العبارة التالية تزداد فرصبقاء أي نوع من الأنواع من خلال استخدام الموارد المتوفّرة بطرق مختلفة؟
تجد مجتمعاً أحيائياً من الطيور المختلفة يستخدم الموارد المتوفّرة في الشجرة بطرق مختلفة. فمثلاً،

أ- قد يتغذى نوع من الطيور على الحشرات التي تعيش في الأوراق

ب- في حين تستخدم أنواع أخرى منها قطع اللحاء كمواد لبناء الأعشاش.

قارن وقابل بين الموطن البيئي والموقع الملائم؟

(الموطن البيئي) هو المساحة التي يعيش فيها الكائن الحي، وقد يتمثل في شجرة منفردة خاصة بكائن حي يقضي حياته عليها.

(الموقع الملائم) هو دور الكائن الحي أو موضعه في بيئته، ويلبي للكائن احتياجاته الضرورية من الغذاء والمأوى والتکاثر

التفاعلات في المجتمع الأحيائي

أولاً التنافس

(التنافس) استخدام أكثر من كائن حي واحد مورداً واحداً في الوقت نفسه . والموارد ضرورية لاستمرار الحياة، وقد تشمل الغذاء والماء ومكان العيش والضوء

ب- تتنافس الكائنات الحية القوية مباشرة مع الكائنات الحية الضعيفة من أجل البقاء على قيد الحياة .

ج- يعيش القوي ويموت الضعيف.

ثانياً الأفتراس

1- (الأفتراس) هو التهام كائن حي لكتن حي آخر للحصول على الغذاء

2- (المفترس) الكائن الذي يتهم كائناً آخر

3- (الفريسة) الكائن الذي يتم التهامه

4- مثال قطأ يمسك عصفورة أو فأراً- فحشرة الدعسوقة وحشرة السرعون مثالان على الحشرات المفترسة

عل تعرف بعض الحشرات المفترسة بالحشرات المفيدة؟

حيث يستخدمها مزارعو الفواكه والخضروات العضوية في مكافحة الحشرات؛ فبدلاً من استخدام المبيدات الحشرية،

6- نبات آكل الحشرات (فينوس) يحمر أوراقه لتكون مصائد صغيرة للحشرات والحيوانات الصغيرة الأخرى. ويُفرز النبات مادة سكرية لزجة لجذب الحشرات، وعندما تصبح الحشرة على الورقة تطبق عليها، ثم يُفرز النبات مادة تهضم الحشرة على مدى بضعة أيام

ثالثاً علاقات التكافل

- 1- **(التكافل)** تسمى العلاقة الوثيقة التي يعيش فيها نوعان أو أكثر التكافل.
 2- هناك ثلاثة أنواع مختلفة من علاقات التكافل هي 1- تبادل المنفعة 2- التعايش 3- التطفل.

أولاً تبادل المنفعة

- (تبادل المنفعة) العلاقة بين اثنين أو أكثر من الكائنات الحية التي تعيش معاً وتستفيد كل منها من الأخرى
 2- مثال الأشنات علاقة تبادل المنفعة بين الفطريات والطحالب
 أ- وتتوفر الطحالب الغذاء للفطريات
 ب- توفر الفطريات الموطن البيئي للطحالب

ثانياً التعايش

- 1- **(التعايش)** هو علاقة يستفيد فيها أحد الكائنات الحية بينما لا يستفيد الكائن الآخر ولا يتضرر
 2- مثال العلاقة بين الأشنات والشجرة أ- توفر الأشجار موطنًا بيئيًّا للأشنات فقط، مما يساعدها على الحصول على ضوء الشمس بوفرة
 3- مثال العلاقة بين سمكة المهرج وشقائق النعمان البحرية
 (سمكة المهرج) هي إحدى الأسماك البحرية الاستوائية الصغيرة، وتسبح هذه السمكة بين لاسعات شقائق النعمان البحرية

علل العلاقة بين سمكة المهرج وشقائق النعمان البحرية علاقة تعايش؟

لأن سمكة المهرج تحصل على الغذاء والحماية في حين لا تتضرر شقائق النعمان ولا تحصل على أي فائدة واضحة من هذه العلاقة

ثالثاً التطفل

(التطفل) العلاقة التي يستفيد منها كائن حي بينما يتضرر الآخر

- 1- **الطفيليات خارجية كالقراد والبراغيث،**
 2- **الطفيليات داخلية كالبكتيريا والديدان الشريطي والديدان الأسطوانية.**
 3- **تُعالج الحيوانات الأليفة، كالهررة، في مناطق عديدة في الولايات المتحدة لمنع الإصابة بديدان القلب. ولا تقتل دودة القلب (الطفيل) عائلها غالباً لكنها قد تضره أو تضعفه**
 4- **إذا مات العائل، يموت الطفيلي أيضًا ما لم يجد عائلاً آخر يتطفىء عليه بسرعة.**
 5- **من أنواع التطفل الأخرى **تطفل الحضانة**؟**

علل يمثل طائر الأبقار بني الرأس تطفل حضانة؟

لأنه يعتمد على أنواع الطيور الأخرى في بناء أعشاشه وفي حضانة بيضه،

أ- **تضعن أنثى طائر الأبقار بني الرأس بيضها وتتركه في عش طائر آخر**

ب- **كما يقوم الطائر العائل بحضن البيض وتغذية صغار طائر الأبقار.**

ج- غالباً ما تقوم صغار طائر الأبقار بدفع بيض العائل أو صغاره خارج العش مما ينتج عنه بقاء طائر الأبقار فقط

د- **في بعض المناطق استطاع طائر الأبقار بني اللون تقليل أعداد الجماعات الأحيانية للطائر المغرد**



إعداد الاستاذ : مصطفى عبد الفتاح السيد عبد الفتاح .



الوحدة -7- القسم -2- انتقال الطاقة في النظام البيئي

تحصل الكائنات ذاتية التغذية على الطاقة وتتوفر لها لكل أفراد الشبكة الغذائية الطاقة في النظام البيئي

1- تصنف الكائنات الحية بناءً على طريقة حصولها على الطاقة إلى 1- ذاتية التغذية و2- غير ذاتية التغذية

أولاً) الكائنات ذاتية التغذية (المنتجات الأولية) هي جميع النباتات والكائنات الحية الأخرى التي تنتج غذاءها بنفسها

1- (الكائن الحي ذاتي التغذية) هو الذي يجمع الطاقة من ضوء الشمس أو المواد غير العضوية لينتج غذاء.

2- تمتلك الكائنات الحية التي تحوي الكلوروفيل الطاقة أبناء عملية البناء الضوئي وتستخدمها في تحويل المواد غير العضوية المتمثلة في ثاني أكسيد الكربون والمياه إلى جزيئات عضوية.

3- وفي الأماكن حيث لا يتوفّر ضوء الشمس، تستخدم بعض أنواع البكتيريا كبريتيد الهيدروجين وثاني أكسيد الكربون لبناء جزيئات عضوية تستخدمها كغذاء

علل تعدد الكائنات ذاتية التغذية أساساً لكل الأنظمة البيئية؟

لأنها توفر الطاقة لجميع الكائنات الحية الأخرى في النظام البيئي.

ثانياً الكائنات غير ذاتية التغذية

1- (الكائن الحي غير ذاتي التغذية) (المستهلكات) هو الذي يحصل على احتياجاته من الطاقة بالتهم كائنات حية أخرى

(المحللات)	(الكائنات الكائنة)	(كائنات متعددة التغذية)	(أكلات اللحوم)	(أكل النبات)	التعريف
كائنات تحمل الكائنات الحية الميتة عن طريق إفراز إنزيمات هاضمة	الكائنات التي تتغذى على أجزاء من المواد الميتة في النظام	كائنات حية أخرى تتغذى على النباتات والحيوانات،	الكائنات غير ذاتية التغذية التي تقترن كائنات أخرى غير ذاتية التغذية،	المخلوق غير ذاتي التغذية الذي يتغذى على النباتات فقط	مثال
الفطريات والبكتيريا	الديدان و الحشرات	الدب والإنسان والطائر المحاكي.	الذئاب والأسود والوشق	البقرة والأرنب والجراد.	

* المحللات هي الوسيلة والأداة الأساسية المستخدمة لتحليل المركبات العضوية وتوفير المواد المغذية إلى المنتجات

علل أهمية وجود الكائنات الكائنة والمحللات في النظام البيئي؟

لن تتحلل المواد العضوية ولن تتوافر المواد المغذية للكائنات حية أخرى دون وجودهما

نماذج انتقال الطاقة

1- يستخدم علماء البيئة السلاسل الغذائية والشبكات الغذائية لنموذج انتقال الطاقة في نظام بيئي وهم ممثلات ببساطة لانتقال الطاقة.

2- (مستوى غذائي) عبارة عن كل خطوة في السلسلة الغذائية أو الشبكة الغذائية

3- تشكل (الكائنات ذاتية التغذية) المستوى الغذائي الأول في كل الأنظمة البيئية.

4- أما (الكائنات غير ذاتية التغذية) فتشكل المستويات الأخرى. باستثناء المستوى الغذائي الأول

5- تحصل الكائنات الحية في كل مستوى غذائي على طاقتها من المستوى الغذائي الذي يسبقه

السلسلة الغذائية

1- (السلسلة الغذائية) هي مسار واحد لانتقال الطاقة

2- تمثل الأسماء انتقال الطاقة في اتجاه واحد يبدأ عادة من الكائنات ذاتية التغذية وينتقل إلى الكائنات غير ذاتية التغذية.

أ- تستخدم الزهرة طاقة الشمس لصنع غذائها

ب- يحصل الجراد على طاقته بالالتغذية على الزهرة

ج- يستمد الفأر طاقته من التغذية على الجراد

د- أما الأفعى، فتحصل على طاقتها من التغذية على الفأر



الوحدة ٧- القسم ٣- تدوير المادة

يجري تدوير المواد الغذائية الأساسية من خلال العمليات الحيو كيميائية الحيوية.
الدورات في الغلاف الحيوي

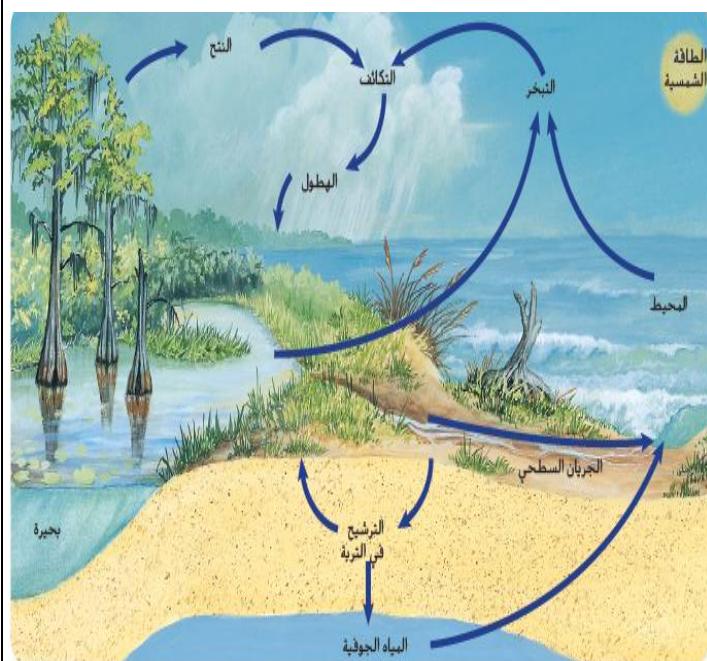
- 1- (قانون حفظ الكتلة) أن المادة لا تفنى ولا تستحدث.
- 2- (المادة) وهي أي شيء يشغل حيزاً من الفراغ وله كتلة
- 3- (المادة المغذية) هي مادة كيميائية يجب أن يحصل عليها الكائن الحي من بيئته لاستمرار الحياة والقيام بالعمليات الحيوية.
- 4- تتكون أجسام جميع الكائنات الحية من الماء والمواد المغذية مثل الكربون والنitrorgens والفسفور
- 5- يشمل تدوير المواد المغذية في الغلاف الحيوي كلّاً من المادة في الكائنات الحية والعمليات الفيزيائية التي تحدث في البيئة مثل التجوية.
- 6- تسبب التجوية في تفتيت الصخور الكبيرة إلى حبيبات تصبح جزءاً من التربة التي تستخدمها النباتات والكائنات الحية الأخرى
- 7- (الدورة الحيو كيميائية الحيوية) عملية تبادل المواد ضمن الغلاف الحيوي

تنضم هذه الدورات الكائنات الحية (حيوية) (العمليات الحيو كيميائية) (حيوية) (العمليات الكيميائية) (حيوية).

اشرح سبب أهمية تدوير المواد المغذية للكائنات الحية؟

تؤدي عملية التدوير إلى توفير المواد المغذية لاستخدامها الكائنات الحية

أولاً دورة الماء



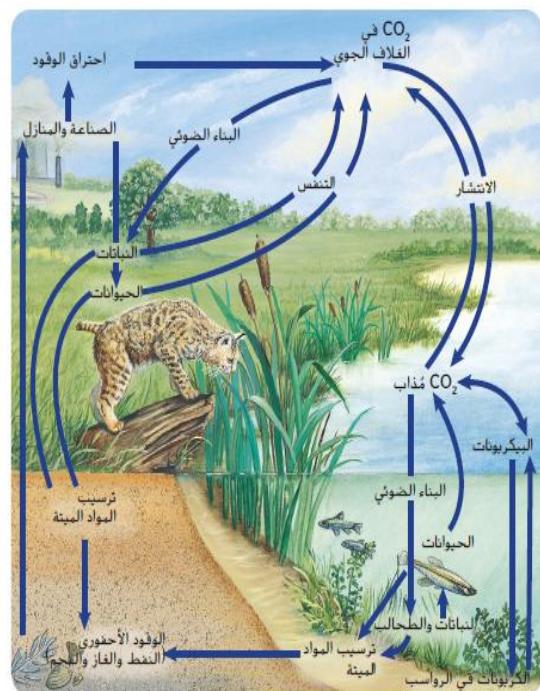
- 1- تتبخر الماء باستمرار إلى الغلاف الجوي من المسطحات المائية والتربيه والكائنات الحية، ويسمي عندئذ بخار الماء
- 2- وبعدها، يرتفع وتبدأ درجة حرارته بالانخفاض في الغلاف الجوي. وعندما يتکاثف بخار الماء البارد في صورة قطرات حول جسيمات الغبار في الغلاف الجوي، يتكون السحاب
- 3- تسقط المياه من السحاب على شكل هطول في صورة مطر أو صقيع أو ثلج أو برد، ليعود مجدداً إلى سطح الأرض.
- 4- تتدفق الماء الجوفي والجريان السطحي من سطح الأرض إلى الجداول والأنهار والبحيرات والمحيطات، ثم تتبخر مجدداً إلى الغلاف الجوي لتستمر دورة الماء
- 5- والجدير بالذكر أن 90% تقريباً من بخار الماء مصدر المحيطات والبحيرات والأنهار؛ في حين أن نسبة 10% تقريباً المتبقية فمصدرها أسطح النباتات في عملية تسمى (النح)
- 6- الماء العذبة تشكل حوالي 3% فقط من حجم الماء الكلي على الأرض.
- 7- تبلغ نسبة الماء المتوفرة للكائنات الحية حوالي 31% من الحجم الكلي للمياه العذبة،
- 8- 69% من الحجم الكلي للمياه العذبة متجمدة في القمم الجبلية والجبال الجليدية، مما يجعلها غير متوفرة لاستخدامها الكائنات الحية.

حدد ثلاث عمليات في دورة الماء؟ التبخر والتكافث والهطول والنح

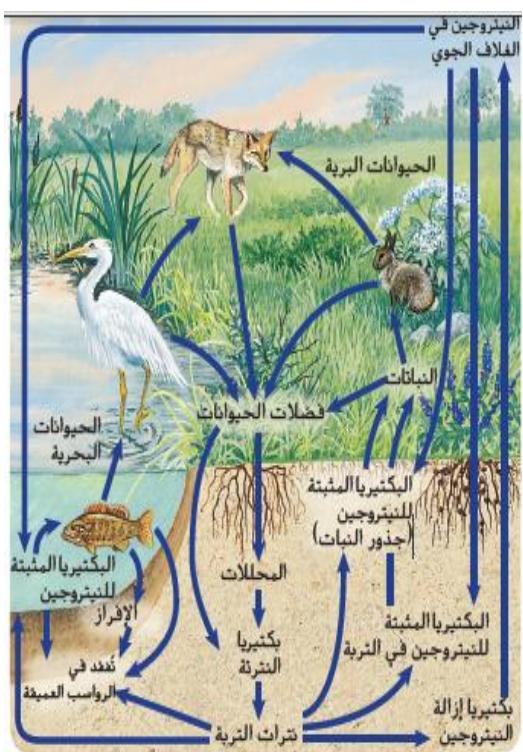
والترشح

ثانياً دورتا الكربون والأكسجين

- 1- تتكون جميع الكائنات الحية من جزيئات تحتوي على الكربون.
- 2- **تشكل ذرات الكربون** الهيكل الأساسي للجزيئات المهمة مثل البروتينات والكريوهيدرات والدهون.
- 3- أثناء عملية تسمى **البناء الضوئي**، تحول النباتات الخضراء والطحالب ثاني أكسيد الكربون والماء إلى كريوهيدرات وتحرر الأكسجين مرة أخرى في الهواء.
- 4- **الكريوهيدرات** مصدراً للطاقة لجميع الكائنات الحية في الشبكة الغذائية.
- 5- يعاد تدوير ثاني أكسيد الكربون عندما تحرر الكائنات ذاتية التغذية وغير ذاتية التغذية في الهواء أثناء التنفس الخلوي.
- 6- يدخل الكربون في دورة طويلة المدى عندما تُطمر المادة العضوية تحت الأرض وتحول إلى رواسب من الخث أو الفحم أو النفط
- 7- **يتحرر الكربون من الوقود الأحفوري عند حرقه**. إضافةً إلى اتحاد الكربون والأكسجين معًا لتكونين الوقود الأحفوري
- 8- **CaCO₃** الموجود في أصداف العوالق والحيوانات مثل المرجان والرخويات والمحار تشكل ترسيبات واسعة من الصخور الكلسية. ويبقى الكربون والأكسجين محمورين في هذه الترسيبات حتى تتعرض الصخور إلى التجوية والتعرية ويتحرر الكربون والأكسجين



ثالثاً دورة النيتروجين



1- إن النيتروجين هو عنصر موجود في البروتينات . أما تركيزه الأكبر فهو موجود في الغلاف الجوي.

2- لا تستطيع النباتات والحيوانات استخدام النيتروجين مباشرة من الغلاف الجوي

3- (ثبيت النيتروجين) عملية الحصول على النيتروجين وتحويله إلى شكل يمكن للنباتات استخدامه

4- يتم ثبيت بعض النيتروجين

أ- من العقد البكتيرية الموجودة على جذور النبات

ب- أثناء العواصف الكهربائية عندما تحول الطاقة الناتجة من صواعق البرق غاز النيتروجين إلى نيترات

ج- إضاف النيتروجين أيضاً إلى التربة عند إضافة الأمدة الكيميائية إلى الأعشاب الخضراء أو المحاصيل

5- يدخل النيتروجين إلى الشبكة الغذائية

أ- عند امتصاص النباتات مرکبات النيتروجين من التربة وتحويلها إلى بروتينات

ب- تحصل المستهلكات على النيتروجين بتغذيتها من النباتات أو الحيوانات التي تنطوي وتعيد استخدامه لتصنع بروتيناتها

ج- عل يُعد النيتروجين في العادة عاملاً يحد من نمو المنتجات؟

لأن كمية النيتروجين في الشبكة الغذائية تعتمد على الكمية المتبقية منه.

6- يعود النيتروجين إلى التربة بعدة طرق، كما هو

أ- عندما يطرح حيوان فضلاته النيتروجين إلى الماء أو التربة وبالتالي تعيد النباتات استخدامه

ب- عندما تموت الكائنات الحية، تحول محللات النيتروجين الموجود في البروتينات والمركبات الأخرى إلى أمونيا . بعدها تحول الكائنات الحية الموجودة في التربة الأمونيا إلى مرکبات نيتروجينية يمكن للنباتات استخدامها

ج- (ازالة النيتروجين) تحول بكتيريا التربة مرکبات النيتروجين المتبقية مرة أخرى إلى غاز النيتروجين، مما يُعيده ثانية إلى الغلاف الجوي

رابعاً الدورة الفسفورية

1- الفوسفور عنصر ضروري لنمو الكائنات الحية وتطورها.

2- يوجد دورتين للفوسفور-1- قصيرة المدى 2- طويلة المدى.

3- في الدورة قصيرة المدى

أ- ينتقل فوسفور الفوسفات الذائب في الماء من التربة إلى المنتجات، ومنها إلى المستهلكات

ب- عندما تموت الكائنات الحية أو تخرج فضلاتها،

تقوم محللات بإعادة الفوسفور إلى التربة مرة أخرى

ج- ينتقل الفوسفور من الدورة قصيرة المدى إلى الدورة طويلة

المدى من خلال الهطول والترسيب لتكوين الصخور

4- أما في الدورة طويلة المدى

أ- في عمليات تجوية أو تعرية الصخور التي تحتوي على الفوسفور تضيف الفوسفور ببطء إلى الدورة الفسفورية

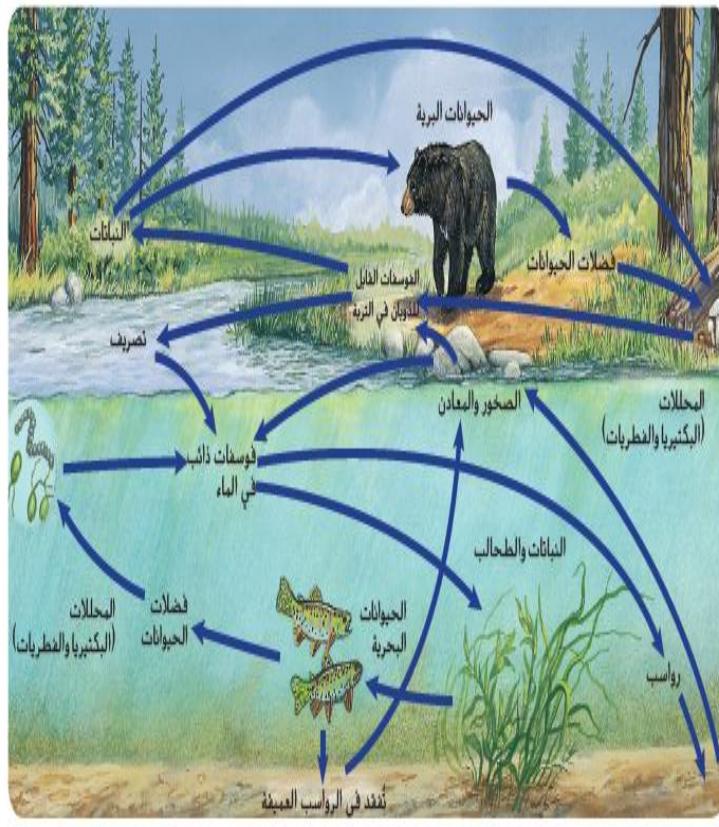
ب- عل يُعد الفوسفور في العادة عاملاً يحد من نمو المنتجات؟

لأن قد يتواجد الفوسفور على صورة فوسفات،

فقط بكميات قليلة في التربة وفي الماء.

صف كيفية انتقال الفوسفور عبر الأجزاء الحيوية

وغير الحيوية من النظام البيئي؟



في الدورة الحيوية،

يتناقل فوسفور الصخور التي تحتوي عليه، ثم ينتقل إلى التربة وإلى المياه الجوفية . ويكون الفوسفور الرواسب، التي تكون بدورها صخوراً جديدة

ينتقل الفوسفور من التربة إلى المنتجات ومنها إلى المستهلكات، وعند موت الكائن الحي، تُعاد محللات الفوسفور إلى التربة

الوحدة -8- القسم -1- علم بيئة المجتمعات الأحيائية

(المجتمع الأحيائي) عبارة عن مجموعة من الجماعات الأحيائية التي تتفاعل في ما بينها كالأسمك والمرجان والنباتات البحرية.

1- وسائل التكيف للحيوانات

- أ- طبيعة الفراء الكثيف التي تغطي الجسم الذئب على بقائه على قيد الحياة في مناخ الشتاء شديدة البرودة
- ب- قدرة ساق الصبار على الاحتفاظ بالمياه تساعد على تحمل البيئة الصحراوية الجافة

العوامل المحددة

1- (العامل المحدد) يطلق على أي عامل غير حيوي أو حيوي يمنع زيادة أعداد الكائنات الحية أو تكاثرها أو توزيعها

2- من العوامل المحددة غير الحيوية ضوء الشمس والمناخ ودرجة الحرارة والمواد المغذية والحريق والعناصر الكيميائية بالترابة والحيز.

3- العوامل المحددة الحيوية الكائنات الحية مثل الأنواع النباتية والحيوانية

4- يمثل الماء عاملًا محدداً لجميع الكائنات الحية

حدد كيف تمثل درجة الحرارة عاملًا محدداً للدببة القطبية؟

تنكّيف مصادر غذاء الدب ووظائفه الفيزيولوجية مع درجات الحرارة المنخفضة

مدى التحمل

(مدى التحمل) (نطاق التحمل)

الحدان الأعلى والأدنى الظروف التي يستطيع أن يبقى فيها كائن حي معين على قيد الحياة.

(التحمل) قدرة أي كائن حي على البقاء على قيد الحياة عندما يتعرض لعامل غير حيوي أو حيوي

1- على سبيل المثال، تعيش أسماك السلمون المرقط ذات الرأس الفولاذي في جداول وأنهار باردة وساحلية صافية

2- يتراوح المدى المثالي (المنطقة المثالية) لدرجة حرارة الماء الذي تعيش فيه أسماك السلمون المرقط ذات الرأس الفولاذي بين 21°C و 13°C

3- ومع ذلك، تستطيع أسماك السلمون المرقط ذات الرأس الفولاذي أن تبقى على قيد الحياة في مدى تراوح درجة حرارته بين 9°C و 25°C .

4- وفي درجات الحرارة هذه، تعاني هذه الأسماك من اجهاد فسيولوجي يتمثل على سبيل المثال في عدم القدرة على النمو والتكاثر.

5- تموت هذه الأسماك إذا تجاوزت درجة الحرارة الحد الأعلى أو قلت عن الحد الأدنى.

6- مدى تحمل هذه الأسماك لدرجة حرارة الماء يتراوح بين 9°C و 25°C .

مقدمة عن التعاقب البيئي

1- تتغير الأنظمة البيئية باستمرار، قد تتغير هذه الأنظمة بصورة بسيطة مثل سقوط الأشجار في الغابة، أو بصورة كبيرة مثل نشوب حريق في الغابة.

2- اشرح العبارة التالية. يمكن أن تعود حرائق الغابات بالفائدة على المجتمع الأحيائي للغابات، بل قد تكون ضرورية له؟

أ- حيث تعيد هذه الحرائق المواد الغذائية إلى التربة

ب- بعض النباتات، مثل نبات السنفية الزرقاء، لها بنور لا تنتاب إلا بعد تعرض تربتها لسخونة الحريق

ج- تعتمد بعض الأنظمة البيئية على الحرائق لتخلص من أكواخ الحطام. وفي حال منع الحرائق، تترافق أكواخ الحطام لدرجة أنه قد ينشب حريق آخر يحرق الشجيرات والأشجار تماماً

التعاقب البيئي

(التعاقب البيئي) التغير الذي يحدث في أي نظام بيئي عندما يحل مجتمع أحياي محل مجتمع آخر نتيجة للعوامل غير الحيوية والبيئية المتغيرة

* يوجد نوعان من التعاقب البيئي 1- تعاقب أولي 2- تعاقب ثانوي.

أولاً التعاقب الأولي

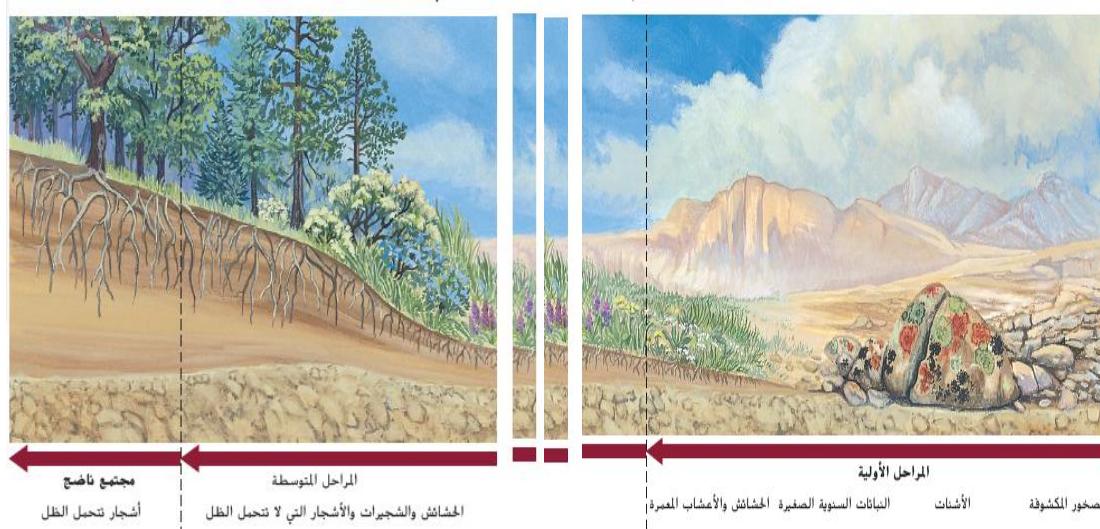
- (التعاقب الأولي)** اسم يطلق على تأسيس أي مجتمع أحيائي في منطقة بها صخور مكسوقة ولا توجد بها أي تربة سطحية
- لا توجد تربة على الصخور المكسوقة على أحد المنحدرات أو طبقات تدفق الحمم المتجمدة
 - الكائنات الحية الوحيدة التي ستلاحظها هي البكتيريا وربما بعض الجراثيم الفطرية أو حبوب اللقاح
 - عادة ما يحدث التعاقب الأولي ببطء شديد في البداية.

غالباً ما تتطلب كل النباتات تربة لكي تنمو. ولكن، كيف تكون التربة؟

- أبدأ نمو الأشنان، وهي مجموعة من الكائنات التعابيشية التي تتكون من الترافق بين الفطريات والطحالب، عادة على الصخور.
- نظراً إلى أن الأشنان، وبعض الحزازيات، من بين الكائنات الحية التي ظهرت أولاً، يُطلق عليها (الأنواع الأولية).
- ج-تساعد الأنواع الأولية على تكوين التربة عن طريق إفراز أحماض تساعد على تفتيت الصخور
- د- عندما تموت الكائنات الحية الأولية، تعمل موادها العضوية المتحللة وترسبات الصخور على تشكيل أول مرحلة من مراحل تكوين التربة في هذا المكان.
- هـ- تظهر نباتات عشبية صغيرة (**السرخسيات**) وغيرها من الكائنات الحية مثل الفطريات والحشرات وتتخذ من هذا المكان موطنًا لها
- و- عندما تموت هذه الكائنات الحية، تتكون طبقة إضافية من التربة
- ز- تبدأ البذور، التي تنقلها الحيوانات أو الماء أو الرياح، في النمو في التربة التي تم تكوينها حديثاً
- حـ- وفي النهاية تصبح التربة الحالية كافية لكي تنمو فيها الشجيرات والأشجار ويكون مجتمع الذروة.

على في الوقت الحاضر ممكن أن يحدث مجتمع ذروة حقيقي؟

بسبب تغير المناخ بصورة مستمرة في المجتمعات الأحيائية



شكل 3 يمثل تكوين التربة الخطوة الأولى في التعاقب الأولي، ويجرد بهذه مراحل تكوين التربة، يحدث تعاقب تدريجي نحو مجتمع الذروة.

ثانياً التعاقب الثانوي

- (التعاقب الثانوي)** هو تغييراً منظماً يمكن التنبؤ به ويحدث بعد إزالة مجتمع ما من الكائنات الحية دون أن تتغير التربة.
- يحدث نتيجة حدوث الأضطرابات مثل الحرائق أو الفيضان أو العاصفة في أحد المجتمعات الأحيائية.
 - وبعد حدوث أي اضطراب، قد تعيش أنواع جديدة من النباتات والحيوانات في هذا المجتمع الأحيائي
 - بمرور الوقت، يظهر ميل طبيعي لدى الأنواع التي تتنمي إلى المجتمع الأحيائي الناضج لعودته إلى هذا المجتمع
 - النباتات هي أول (الأنواع الأولية)** التي تبدأ التعاقب الثانوي. التي تبدأ نموها في منطقة تشهد اضطرابات

على عادة ما يحدث التعاقب الثانوي أسرع من التعاقب الأولي؟

لأن التربة توجد بالفعل ولا تزال بعض الأنواع موجودة (إلا أن أعدادها تكون قليلة). يمكن أن تكون المناطق القرية، التي لا توجد فيها اضطرابات، موطنًا للحيوانات ومصدراً للبذور أيضًا

صف مرحلة تعاقب أحد الحقول الذي نضجت الشجيرات به بعد مرور بعض سنوات من عدم زراعته؟.. التعاقب الثانوي

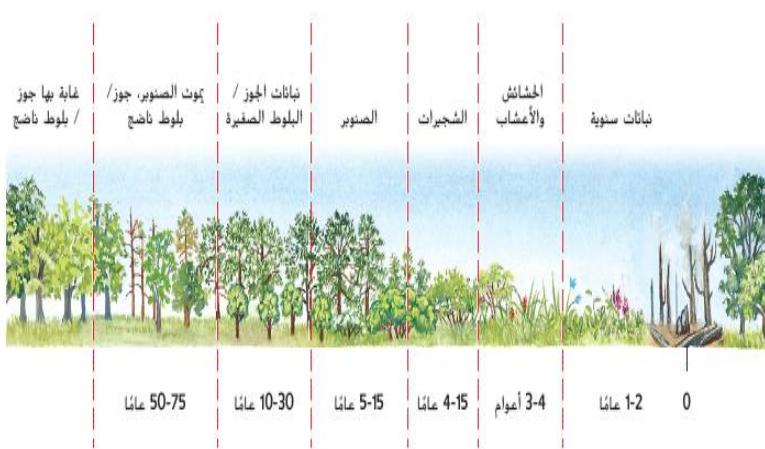
نقطة نهاية التعاقب

- يتمثل التعاقب البيئي عملية معقدة تضم العديد من العوامل على لا يمكن التوقع بنقطة نهاية التعاقب عقب حدوث أي اضطراب؟

أـ حيث تتغير المجتمعات الأحيائية الطبيعية باستمرار بمعدلات مختلفة

بـ- تكون عملية التعاقب بطيئة جدًا

جـ- تؤثر الأنشطة البشرية أيضاً في الأنواع الموجودة



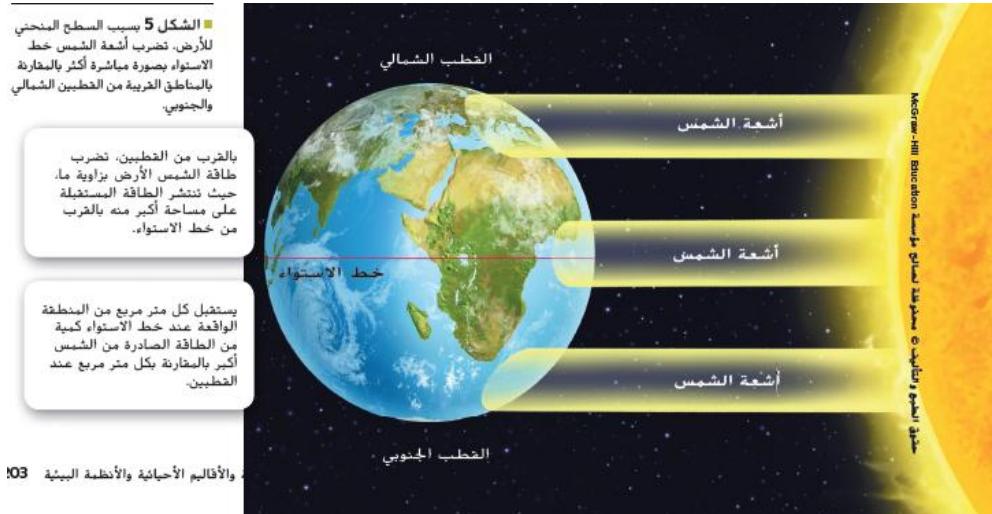
شكل 4 بعد شوب حرائق، قد يحدث تدمير للطبيعة، ومع ذلك تحدث سلسلة من التغيرات تفضي، في النهاية إلى مجتمع أحياوى ناضج مرة أخرى.

الوحدة - ٨ - القسم - ٢ - الأقاليم الأحيائية البرية

تأثيرات خط العرض والمناخ

- ١- (الطقس) هو الحالة السائدة في الغلاف الجوي في مكان وزمان محددين.
 ٢- ما الذي يؤدي إلى وجود تنوع في أنماط الطقس؟ أو ما تأثيرات أنماط الطقس على الكائنات الحية التي تعيش في مختلف مناطق الأرض؟

خط العرض والظروف المناخية



خط العرض

أ- خط العرض هو المسافة التي تبعدها أي نقطة تقع على سطح الأرض عن خط الاستواء شمالاً أو جنوباً

ب- تراوح خطوط العرض بين درجة صفر عند خط الاستواء و درجة ٩٠ عند القطبين.

ج- يضرب الضوء الصادر من الشمس الأرض بصورة مباشرة أكثر عند خط الاستواء عن القطبين

المناخ

١- المناخ هو ظروف الطقس المتوسطة في منطقة ما، بما في ذلك درجة الحرارة ومستوى الهطول

- ٢- خط العرض هو العامل غير الحيوي الوحيد الذي يرتكز عليه المناخ
 ٣- توجد عوامل أخرى تؤثر على المناخ أيضاً، مثل الارتفاع والكتل الأرضية القارية وتيارات المحيطات.

الأقليم الأحيائي

١- (الأقليم الأحيائي) هو مجموعة كبيرة من الأنظمة البيئية التي تشتهر في المناخ نفسه وتتسنم بوجود أنواع متشابهة من المجتمعات.

٢- يتتأثر تركيب الأقليم الأحيائي بمجموعة من العوامل مثل درجة الحرارة أو الهطول

٣- كيف يتتأثر تركيب الأقليم الأحيائي بنشاط الإنسان؟ يتغير من خلال

- ١- الثقب الموجود في طبقة الأوزون - ٢- ظاهرة الاحتباس الحراري
 ٣- تساهمن تأثيرات الغازات الدفيئة في جزء من ظاهرة الاحتباس الحراري مثل ثاني أكسيد الكربون والماء والميثان

المناطق الأرضية الأخرى - ١- الجبال - ٢- المناطق القطبية

على توجد الجبال في جميع أنحاء العالم ولا تنطبق مع تعريف الأقليم الأحيائي؟

بسبب اختلاف خصائص المناخ والحياة النباتية والحيوانية بها حسب الارتفاع

على لا تُعد المناطق القطبية أيضاً من الأقاليم الأحيائية الفعلية؟

لأنها عبارة عن كتل جليدية وليس مناطق فعلية على اليابسة لها تربة

أولاً المناطق القطبية

١- تحيط المناطق القطبية بالتندرا عند خطوط عرض عالية، وهذه المناطق باردة طوال العام. ٢- سجلت درجة الحرارة الأكثـر بروـدة حتى الآن، - درجة مئوية، في قارة أنتاركتيكا، وهي القارة التي تقع في المنطقة القطبية الجنوبية .

٣- يقع في المنطقة القطبية الشمالية المحيط القطبي الشمالي وجزيرة جرينلاند اللذان يغطيهما الجليـد.

٤- قد تبدو المناطق القطبية التي تغطيها طبقة سميكـة من الجليـد غير قادرـة على دعم الحياة.

٥- تعيش مستعمرات من طيور البطريق في القارة القطبية الجنوبية. تحرس الحيتان والفقمـات السواحل، وتقتـرس طيور البطريق أو الأسماك أو القشريات الروبيان اللافقارية التي تسمـى العوالق الرخـوية.

٦- تدعم المنطقة القطبية الشمالية أنواعـاً أكثر مـثل الدبـبة القطـبية والثـعالـب القطـبية. سـكـنت أيضـاً المـجـتمـعـات البـشـرـية

ثانية الجبال

١- الظروف غير الحيوية، المـتمـثـلة في درجة الحرارة ومستوى الهـطـول، تتـغيـر مع زـيـادة الـارتفاع

٢- تتـغير المجتمعـات الحـيـوـية أيضـاً مع زـيـادة خط العـرض، وقد تـدعـم قـمم الجـبـال الشـاهـقة وجـود مجـتمـعـات تـتشـابـه مجـتمـعـ التنـدـرا.

لأقاليم الأحيائية الرئيسية على اليابسة





الوحدة - 8- القسم 3- الأنظمة البيئية المائية

1- تصنف الأنظمة البيئية حسب العوامل غير الحيوية مثل **تدفق الماء والعمق والبعد عن الشاطئ والملوحة** وخط العرض.

2- على اللون الأساسي للكرة الأرضية هو اللون الأزرق؟ لأن المساحة الكبيرة من الكوكب مغطاة بالمياه

الأنظمة البيئية للمياه العذبة

1- تشمل الأنظمة البيئية الرئيسية للمياه العذبة البرك والبحيرات والجداول والأنهار والأراضي الرطبة.

2- تتكيف النباتات والحيوانات في هذه الأنظمة البيئية مع المحتوى الملحي القليل الموجود في المياه العذبة ولا يمكنها العيش في المناطق ذات الملوحة العالية.

3- لا تبلغ نسبة المياه العذبة على سطح الأرض سوى حوالي 2.5%

الأنهار والجداول

1- تتدفق مياه أنهار والجداول في اتجاه واحد، بدءاً من **المصدر الذي يسمى المنبع إلى المصب**.

2- يحدد ميل المنطقة الطبيعية اتجاه تدفق الماء وسرعته.

3- فعندما يكون الميل منحدراً، تتدفق المياه بسرعة مسببة الكثير من الرواسب التي تحملها المياه.

4- **(الرواسب)** مادة تترسب بفعل الماء أو الرياح أو الأنهر الجلدية.

5- كلما تعددت مستويات الميل، قلت سرعة تدفق المياه وتكونت الرواسب في شكل طمي وطين ورمل.

6- تتغير خصائص أنهار والجداول أثناء تدفق المياه من المصدر إلى المصب.

7- حيث تحدث تفاعلات بين الرياح والمياه تثير سطح الماء، فتضييف كمية كبيرة من الأكسجين إلى الماء

8- على عادة ما تقل الأنواع التي تعيش في الانهار سريعة التدفق كالنهر؟

لأن تمنع التيارات والجريان المضطرب للأنهار والجداول سريعة التدفق الكثيرة من تراكم المواد العضوية والرواسب.

9- تكثر النباتات التي تمتد جذورها في قاع الجداول في المناطق التي تتدفق فيها المياه ببطء؟ بسبب الصخور والوحاجز الرملية.

10- تكون بركات الحشرات هي مصدر الغذاء الأساسي لأسمك كثيرة، منها الأنكلليس الأمريكي وأسمك السلور القدي البني وأسمك السلمون المرقط.

11- تتوارد كائنات حية أخرى، مثل السلطعون والديدان، في المياه الهادئة أحياناً.

12- تشمل الحيوانات التي تعيش في المياه بطيئة الحركة السمندل وصغر الضفدع والضفادع

البحيرات والبرك

1- (البحيرة أو البركة) يُسمى المسطح الداخلي من المياه الساكنة

2- يمكن أن تبلغ مساحة هذا المسطح أمتاراً مربعة قليلة أو آلاف الكيلومترات المربعة

3- قد تمتلك بعض البرك بالماء لمدة أسابيع أو أشهر قليلة فقط كل عام، بينما يكون عمر بعض البحيرات آلاف السنين

4- تختلف درجة حرارة البرك والبحيرات الموجودة في المناطق المعتدلة باختلاف المواسم.

أ- وفي فصل الشتاء، تحتفظ معظم المياه في البحيرة بدرجة الحرارة نفسها

ب- وفي الصيف، تكون المياه الدافئة في الأعلى أقل كثافة من المياه الباردة في القاع.

ج- الربيع والخريف، فيحدث انقلاب للمياه كلما كانت دافئة أو باردة. وتحتبط الطبقات العلوية والسفلى للماء

يحدث ذلك بسبب الرياح فينتج عن ذلك درجة حرارة معتدلة للماء

د- تحدث دورة الأكسجين نتيجة الخلط بين هذه الطبقات لتصعد المواد الغذائية من القاع إلى السطح.

(البحيرات كثيرة التغذية)	(البحيرات قليلة التغذية)	المكان
البحيرات الغنية بالمواد الغذائية	البحيرات التي تقل فيها المواد الغذائية ،	التعريف
على تكرار في البحيرات كثيرة الغذاء أغلى أنواع النباتات والحيوانات؟	على تقل في البحيرات قليلة التغذية أنواع النباتات والحيوانات؟	التحليل
لوفرة المواد العضوية والغذائية بها، والتي مصدرها بعضها الأنشطة الحضرية والزراعية.	بسبب قلة المواد العضوية والغذائية	
توجد عند ارتفاعات منخفضة.	أماكن مرتفعة من الجبال	

٦- تنقسم البحيرات والبرك إلى ثلاثة مناطق حسب كمية ضوء الشمس التي تدخل الماء.

التعريف	النباتات	الحيوانات
<p>أقرب منطقة من الشاطئ تكون المياه ضحلة في هذه المنطقة فتسمح لضوء الشمس بالوصول إلى القاع</p>	<p>-(العلائق) الكائنات ذاتية التغذية والكائنات غير ذاتية التغذية التي تكون عائمة بشكل حر وتعيش في المياه العذبة أو الأنظمة البحرية.</p>	<p>يعيش العديد من الكائنات المنتجة، مثل النباتات المائية والطحالب، في هذه المياه الضحلة على ترتفع نسبة عملية البناء الضوئي في المنطقة الشاطئية؟ بسبب وفرة ضوء الشمس والكائنات المنتجة</p>
<p>يعيش عدد قليل من الأنواع في هذه البيئة القاسية</p>	<p>تعيش أنواع كثيرة من أسماك المياه العذبة؟ لتوفر الغذاء بكثرة، مثل العوالق.</p>	<p>- تعيش كائنات مستهلكة في هذه المنطقة، منها الضفادع والسلحفاة والديدان والقشريات ويرقات الحشرات والأسمك</p>

الأنظمة البيئية المائية الانتقالية

- **الأنظمة البيئية المائية الانتقالية** بيئات مائية كثيرة تتكون من بيئتين مائيتين مختلفتين أو أكثر.
- إما مناطق تمتزج فيها الأرض بالماء أو مناطق تمتزج فيها المياه المالحة بالمياه العذبة
- من الأمثلة الشائعة لأنظمة البيئية المائية الانتقالية. ١- الأرضي الرطب ٢- المصبات

التعريف	النباتات	الحيوانات
<p>-(المصب) مناطق بいئية مثل المستنقعات والأراضي السبخة والمناقع التي تكون مشبعة بالماء.</p> <p>- (المناقع) عبارة عن مناطق رطبة وإسفنجية للنباتات المحللة التي تدعم أيضًا العديد من أنواع الكائنات الحية</p>	<p>أولاً الأرضي الرطب</p> <p>الطحالب البركي زنابق البرك نبات البردي نباتات السعادى القرم والسرور والصفصاف</p>	<p>ثانياً المصبات</p> <p>الغابات الاستوائية المطيرة الشعاب المرجانية الطحالب والطحالب البحرية حشائش المستنقعات أشجار القرم</p>
<p>البرمائيات والزواحف والطيور (مثل البط والبلشون) والثدييات (مثل الراكون والمنك)</p>		<p>الديدان والمحار والسلطعون الأسماك واللافقاريات البحرية، مثل الجمبري</p>

- على حيوانات كثيرة تعتمد طيور الماء مثل البط والأوز على الأنظمة البيئية للمصبات؟

لبناء الأعشاش والحصول على الغذاء ومناطق ترتاح فيها أنثناء هجرتها.

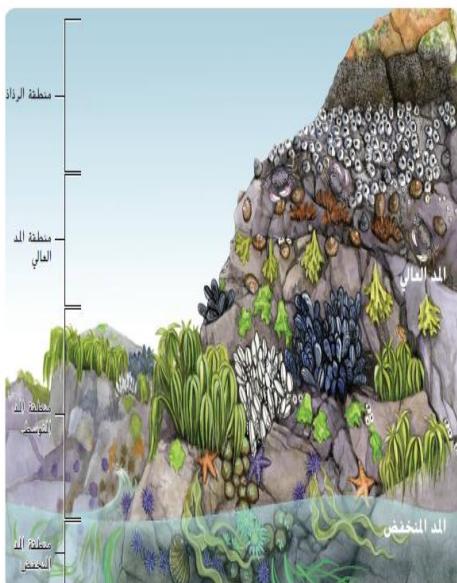
- (المستنقعات المالحة)

من أنواع المواطن البيئية الموجودة داخل المصبات . تسود بها الحشائش المقاومة

الأنظمة البيئية البحرية

أولاً منطقة المد والجزر

(منطقة المد والجزر) عبارة عن شريط ضيق يمثل التقاء المحيطات باليابسة
تنقسم منطقة المد والجزر أيضاً إلى 4 - مناطق هي

1- منطقة الرذاذ	2- منطقة المد العالي	3- منطقة المد المتوسط	4- منطقة المد المنخفض	
منطقة الرذاذ منطقة جافة معظم الوقت. لا يصل رذاذ المياه المالحة إلى هذا الجزء إلا أثناء المد العالي	منطقة المد تحت سطح الماء أثناء المد العالي فقط. تستقبل كمية أكبر من الماء	منطقة المد المتوسط تتعرض إلى اضطراب شديد مرتبين يومياً كلما غمر المد والجزر الشاطئ أو انكشف عنه	منطقة المد المنخفض تكون مغمورة بالمياه إلا إذا كان المد منخفضاً على غير العادة،	
لا يستطيع العيش في هذه البيئة سوى عدد قليل من النباتات والحيوانات.	يزداد عدد النباتات والحيوانات التي يمكنها العيش في هذه المنطقة	يجب أن تتكيف الكائنات الحية الموجودة في هذه المنطقة على البقاء لفترات طويلة في الهواء والماء	هي أكثر مناطق المد والجزر التي تكون مأهولة بالكائنات الحية.	

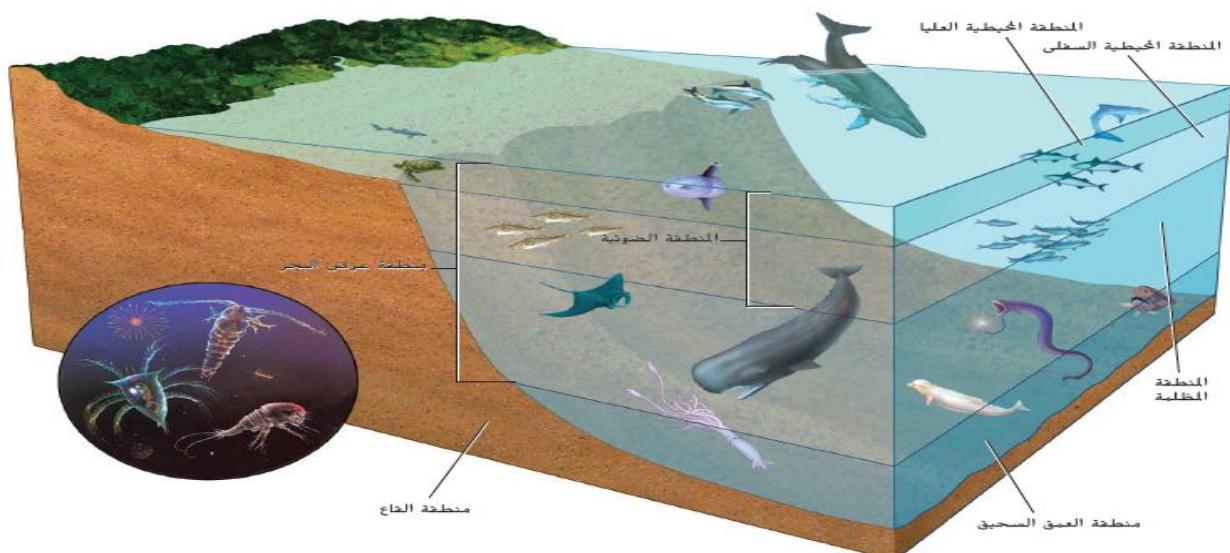
الأنظمة البيئية للمحيط المفتوح

تشمل مناطق المحيط المفتوح 1- المنطقة البحرية 2- منطقة العمق السحيق 3- المنطقة القاعية.

أولاً المنطقة البحرية

أ- تنقسم إلى ثلاثة مناطق 1- المنطقة الضوئية 2- المنطقة المظلمة 3- المنطقة القاعية

(1)- المنطقة الضوئية	(2)- المنطقة المظلمة	(3)- المنطقة القاعية
(المنطقة الضوئية) أو (المنطقة المضيئة). المنطقة التي تمتد إلى عمق متراً في المنطقة البحرية	تحت المنطقة الضوئية وهي منطقة لا يتخلل فيها الضوء	(المنطقة القاعية) هي المنطقة التي تقع على امتداد قاع المحيط وتكون من الرمال والطمي والكائنات الميتة
1- تكون المنطقة الضوئية ضحلة بما يكفي لتدخل الضوء. كلما زاد العمق، قلل الضوء 2- تشمل الكائنات الحية ذاتية التغذية في المنطقة الضوئية الطحالب البحرية والعوالق التي تعيش في سطح الماء. 4- تنقسم المنطقة الضوئية إلى منطقتين 1- المنطقة المحيطية العليا 2- المنطقة المحيطية السفلية	1- تكون في ظلام دائم مياهاً باردة لكن هناك طبقات حرارية تختلط فيها تيارات المحيط الدافئة والباردة.	1- يمكن أن يتسلل ضوء الشمس إلى أسفل قاع المحيط. كلما زاد العمق، قلل الضوء ودرجة الحرارة 2- يقل اختلاف الأنواع في العمق، باستثناء المناطق التي توجد بها فوهات مياه ساخنة،
3- تشمل الحيوانات أنواعاً كثيرة من الأسماك والسلاحف البحرية وقد يعيش فيها الحيتان والدلافين	3- لا تستطيع الكائنات الحية التي تعتمد على الضوء الحصول على الطاقة أن تعيش في المنطقة المظلمة	3- تعيش كائنات مثل الجمبري والسلطعون وأنواع كثيرة من الديدان الأنبيوية. الأخطبوط والجبار



ثانياً (منطقة العمق السحيق)

- (منطقة العمق السحيق)** هي المنطقة الأشد عمّقاً في المحيط و تكون المياه شديدة البرودة
- في هذه المنطقة تعتمد الكائنات الحية في هذه المنطقة على المواد الغذائية التي تنجرف من المناطق الأعلى إلى أسفل
 - تطلق فوهات المياه الساخنة الموجودة في قاع المحيط كبريتيد الهيدروجين؟
 - تستخدم مجتمعات أحيانية بكثيرية في هذه المواقع للحصول على الطاقة.

**المحيط الساحلي والشعاب المرجانية**

- 1- تتوارد الشعاب المرجانية في **المياه البحرية الضحلة الدافئة**
- 2- تشكل الشعاب المرجانية حواجز طبيعية على امتداد القارات وتحمي السواحل من التجريف
- 3- المرجانيات هي الكائنات الحية السائدة في الشعاب المرجانية وهي لافقاريات رخوة تعيش في هياكل شبه حجرية
- 4- تُشكّل معظم السلاسل المرجانية علاقة تكافلية مع طحالب تُسمى زوزانتلي (طحالب صفراء)
- 5- تتغذى المرجانيات بـ **لامسها** للحصول على العوالق من الماء.
- 6- تشمل حيوانات الشعاب المرجانية أنواعاً من الكائنات الحية الدقيقة والبيازات البحرية والأخطبوط وقنفذ البحر ونجم البحر والأسمك
- 7- تتأثر الشعاب المرجانية بالتغييرات البيئية.

- 1- مثل تزايد الرواسب نتيجة أمواج تسونامي، في موت الشعاب
- 2- تؤدي الأنشطة البشرية، مثل تطوير الأراضي وحصاد الشعاب للحصول على كربونات الكالسيوم، إلى إتلاف الشعاب المرجانية أو قتلها

29. أين توجد أكبر نسبة من المياه؟

- A. المياه الجوية
B. المحيطات
C. الأنهر الجليدية
D. الأنهار

استخدم الرسم التالي للإجابة عن السؤال 30.

29- C 30-B -31- C

30. في أي مكان في البحيرة من المحتمل أن يوجد أكبر تباين من العوالق البحرية؟

- A. المنطقة الساحلية
B. منطقة المياه العميقة
C. منطقة المياه العذبة المعتنة
D. المنطقة المعتنة

31. أي مما يلي يمثل أفضل وصف لمنطقة المد والجزر على شاطئ صخري؟

- A. من المحتمل أن يكون المجتمع الأحيائي السادس منخفض الطاقة مصب ذهراً.
B. تكيفت المجتمعات الإحيائية مع الرمال المتحركة بسبب الموجات الواردة.

C. تتدحرج المجتمعات الإحيائية من حد المد والجزر
المرتفع إلى حد المد والجزر المنخفض.

D. تحتاج الكائنات الحية في المجتمع الأحيائي باستمرار إلى أكسجين ذاتي.

أكتب المصطلح الصحيح**1- منطقة التقاء المياه العذبة والمياه المالحة توفر موطنًا بيئيًّا لتنوع من الكائنات الحية ()****2- الجزء المضاء جيدًا من المحيط المنطقة التي تعيش فيها معظم الكائنات الحية التي تقوم بعملية البناء الضوئي ()****3- شاطئ المحيط يحتوي على مجتمعات أحيانية مكونة من طبقات حسب فترة عمرها بسبب تيارات المد والجزر ()****الجواب****1- المصتب 2- المنطقة المضاءة 3- منطقة المد والجزر**

الوحدة ٩- القسم ١- التنوع الأحيائي**ما المقصود بالتنوع الأحيائي؟****١- الانقراض** هو نفوق آخر فرد في الجماعة الأحيائية**٢- التنوع الأحيائي** تنوع أشكال الحياة في منطقة ما ويتحدد وفق عدد الأنواع المختلفة الموجود في المنطقة**٣- أهمية التنوع الأحيائي ١-** زيادة استقرار نظام بيئي **٢-** يسهم في المحافظة على سلامة الغلاف الحيوي**٤- ينقسم التنوع الأحيائي إلى ثلاثة أقسام** **١- التنوع الوراثي** **٢- تنوع الأنواع** **٣- تنوع النظام البيئي**

أولاً التنوع الوراثي	ثانياً تنوع الأنواع	ثالثاً تنوع النظام البيئي	
(التنوع الوراثي) مجموعة متعددة من الجينات أو الخصائص الموروثة الموجودة في جماعة أحيائية	(تنوع الأنواع) عبارة عن عدد الأنواع المختلفة والنسبة العددية لكل نوع من المجتمع الأحيائي البيولوجي الذي تعيش فيه	(تنوع النظام البيئي) هو تعدد الأنظمة البيئية الموجودة في الغلاف الحيوي	التعريف
الدعاويات التي تختلف في ألوانها و مقاومتها لمرض معين أو التعافي منه و قدرتها على التكاثر	توزيع فصائل الطيور في ألاسكا	١- (بقاء خراف دال) في ألاسكا ٢- طيور استوائية في بيرو	مثال
يعزز التنوع الوراثي ضمن جماعات أحيائية مهجنة فرص البقاء على قيد الحياة في ظل ظروف متغيرة أو وجود مرض	يزداد تنوع الأنواع كلما انتقلت جغرافياً من المناطق القطبية إلى المناطق الاستوائية باتجاه خط الاستواء	ينتزع عن تنوع النظام البيئي تنوع الأنواع في غلاف حيوى سليم بسبب تفاعل الجماعات الأحيائية مع العوامل غير الحية في الأنظمة البيئية المستقرة	الأهمية

أهمية التنوع الأحيائي ١- القيمة الاقتصادية المباشرة ٢- القيمة الاقتصادية غير المباشرة ٣- القيم الجمالية والعلمية

أولاً القيمة الاقتصادية المباشرة	ثانياً القيمة الاقتصادية غير المباشرة	ثالثاً القيم الجمالية والعلمية
١- المحافظة على التنوع الأحيائي لها قيمة اقتصادية مباشرة على البشر وتتوفر لهما الدواء والملابس والطاقة والمأوى ٢- أهمية الحفاظ على التنوع الوراثي تتمثل في المحافظة على الجينات المرغوب فيها كمقاومة للأمراض ٣- نبات التيوسينت (نبات من قرابة الذرة تمتاز بمقاومتها العالية للفيروسات التي تسبب تلف الذرة) ٤- استخدم العلماء (الهندسة الجينية) كيفية انتقال الجينات التي تحكم في الصفات الوراثية في إنتاج محاصيل مقاومة للحشرات ٥- (البنسلين) أ- مضاد حيوي ب- اكتشافه الكسندر فلينغ ج- مستخلص من عفن الخبز ٦- (الساليسن) عقار مسكن للألم مستخرج من شجر الصفاصاف عدل لصناعة الأسبرين ٧- (زهرة نبات عناقية مدغشقرية) نبات يستخدم لعلاج سرطان الدم	١- يوفر الغلاف الحيوي مزايا للإنسان والكائنات الحية الأخرى أ- الأكسجين من عملية البناء الضوئي ب- توفر العمليات الطبيعية مياه صالحة للشرب ج- تزويد المواد الكيميائية بواسطة الكائنات الحية د- توفر الأنظمة البيئية الصحية الحماية من الفيضانات والجفاف هـ- تكون تربة خصبة وتحافظ عليها وتزيل السموم وتحافظ عليها ٢- المستجمعات المائية (مساحات من اليابسة يصرف الماء الموجود فيها أو في باطنها في المكان نفسه)	١- تساعد القيم الجمالية والعلمية في الحفاظ على التنوع الأحيائي والأنظمة البيئية الصحية ٢- تنظيف المستجمعات المائية ٣- من أجل شرب مياه نظيفة أقل تكلفة من بناء مستجمعات مائية جديدة

الوحدة - 9- القسم - 2- تهديدات التنوع الأحيائي

معدلات الانقراض

- 1- (الانقراض المرجعي) الانقراض التدريجي للأنواع
- 2- يحدث الانقراض بسبب 1- التغيرات المناخية 2- الكوارث الطبيعية 3- نشاط الكائنات الحية الأخرى
- 3- (الانقراض الجماعي) انقراض نسبة كبيرة من كل الأنواع الحية في فترة زمنية قصيرة نسبياً
- 4- الانقراض الجماعي الأخير حدث منذ حوالي 65 مليون عام
- 5- معظم حالات الانقراض تحدث بالقرب من خط الاستواء
- 6- معدل الانقراض الحالي يساوي تقريباً 1000 ضعف معدل الانقراض المرجعي الطبيعي

7- علل معظم حالات الانقراض الجماعي حدث على أراضي الجزر سواء انقرض الثدييات والطيور؟

لأن الجماعة الأحيائية على الجزر تكون صغيرة ومترفرفة ولا تستطيع الدفاع عن نفسها ضد أي مرض أو حيوان غريب

أحدث خمس حالات انقراض جماعي

الجدول 1

العصر الطباشيري	العصر триاسي	العصر البرمي	العصر الديفوني	العصر الأوردوفيكي	العصر الممتدة
منذ 65 مليون سنة تقريباً	منذ 200 مليون سنة تقريباً	منذ 251 مليون سنة تقريباً	منذ 360 مليون سنة تقريباً	منذ 444 مليون سنة تقريباً	مثال

العامل التي تهدد التنوع الأحيائي

(الإثراء الغذائي)	الهطول الحمضي	التلوث	تجزء الموطن	احتلال الموطن	فقدان الموطن	الاستغلال الجائر
ماذا يحث نتيجة الإثراء البيئي في البيئة تحت المائية نتيجة تدفق المواد الكيميائية الغيرية بالنترجين والفسفور؟	(الهطول الحمضي) هو تفاعل الغازات المتقدمة من حرق الوقود الأحفوري مع بخار الماء وسقوطه في صورة هطول الأمطار 1- يتسبب تراكيز الحمض في البيارات والنهر والجداول والمائية في نفوق الأسماك والكائنات الحية الأخرى وموت النبات	1- المبيدات الحشرية مثل DDT كلورو ثانوي فينيل ثلاثي كلورو الإيثان PCBs (مركب شانيل الفنيل متعدد الكلور) 2- (التضخم الجوي) تزايد تركيز المزاد السامة في الكائنات الحية مع ارتفاع المستويات الغذائية في السلسلة أو الشبكة الغذائية	تجزء الموطن فصل النظام البيئي إلى مساحات صغيرة من الأرضي ويزيد من فرصة تعرضها للأمراض يسب تجزء الموطن مشاكل كثيرة مثل 1- كلما صغرت المساحة قل عدد الأنواع 2- يقل التجزء من فرص الأفراد المتواجدون في منطقة واحدة في التزاوج	مثل انخفاض قيمة الميناء وأسود البحر نتيجة الصيد الجائر أو الاحتراق العالمي أدى إلى تجاه الحيتان القاتلة إلى تناول المزيد من ثعالب البحر (النوع المفتاحي) الدور الكبير الذي يلعبه انخفاض نوع واحد في بقية الأنواع الأخرى مثل قيمة الميناء وأسود البحر	1- مثل استبدال الغابات الاستوائية بنباتات محلية تؤمن محاصيل زراعية أو بالماراعي 2- أكثر من نصف الأنواع تعيش في الغابات الاستوائية المطيرة وازالة تلك الغابات تؤدي إلى انقراضها	1- الاستغلال الجائر أو الاستخدام المفرط للتنوع التي تحمل قيمة اقتصادية من أحد العوامل المؤثرة على زيادة معدل الانقراض *المثال الأول قطعان البيسون الاستخدام المفرط في صيدها من أجل لحمها وجدها الذي بيع من أجل رياضتها بـ. قل أعداد قطعان البيسون من 50 مليون بيسون في الماضي إلى نحو 1000 بيسون في عام 1889 *المثال الثاني الحمام المهاجر تم اصطيادها بشباك جائزة *المثال الثالث فقط البري انقرض بسبب فقدان الموطن البيئي وقيمة التجارية لفرائه *المثال الرابع وحيد القرن الأبيض تم قتله واصطياده من أجل قرونها لاستخدامها لأغراض طبية
1- تسبب فرطاً في نمو الطحالب 2- تستهلك الطحالب الأكسجين خلال نموها السريع وبعد موتها 3- أثناء تحلل الطحالب يتسبب في اختناق الكائنات الحية الأخرى الموجودة 4- تفرز الطحالب سموماً تسبب تسمماً في إمدادات المياه	DDT زيادة تركيز لها دور في الانقراض الوشيك للنسر الأصلع الأمريكي يجعل شرة بيض الطيور هشة ورفقة موته أجنة الطيور		أ- تكون درجة الحرارة والرياح أعلى وتكون الرطوبة أقل عند حواف الغابات الاستوائية ب- تعيش الحيوانات المفترسة والطيوريات عند حواف الأنظمة البيئية مما يجعلها عرضة للانقراض			

علل ارتفاع معدل الانقراض الحالي؟ بسبب نشاط الجنس البشري

(الموارد الطبيعية) جميع المواد والكائنات الحية الموجودة في الغلاف الحيوي من معادن ووقود ونبات وحيوان وطاقة شمسية

الوحدة - ٩- القسم - ٣- المحافظة على التنوع الأحيائي

أولاً الموارد الطبيعية

- معدل استهلاك الموارد الطبيعية لا يتم بشكل متساو
- معدل استهلاك الموارد الطبيعية في الدول المتقدمة يزداد عن الدول النامية
- يزداد معدل استهلاك الموارد الطبيعية ١- بزيادة نمو الجماعة البشرية ٢- تطور الصناعة ٣- ارتفاع مستوى المعيشة

الموارد المتتجدة	الموارد غير المتتجدة	التعريف
الموارد الموجودة على الأرض بكميات محدودة	الموارد التي يتم التعويض عنها عبر عمليات طبيعية بمعدل أسرع من معدل استهلاكها	
الأمثلة	الطاقة الشمسية - النبات - الحيوان - المياه النظيفة - الهواء النظيف	

رابعاً الموارد المتتجدة مقابل الموارد غير المتتجدة

- تمثل شجرة واحدة أو عدة شجرات في غابة مورد متتجدد
- الغابة لا تعتبر مورد متتجدد اذا قطعت كل أشجارها

خامساً الاستخدام المستدام

- (الاستخدام المستدام) استخدام الموارد بمعدل يسمح بتعويضها او اعادة تدويرها مع الحفاظ على السلامة البيئية لغلاف الحيوي كاعادة تدوير الموارد

حماية التنوع الأحيائي

المناطق محمية في الولايات المتحدة

- 1872 أنشأت الولايات المتحدة أول منتزه وطني (منتزه يلوستون الوطني) لحماية المعالم الجيولوجية للمنطقة

محميات دولية

- تم تخصيص 7% من الأراضي حول العالم لتحويلها إلى مناطق محمية

٢- (المحمية) مناطق عازلة يسمح فيها باستخدام مستدام للموارد الطبيعية

- أهمية المحمية ١- الحفاظ على التنوع الأحيائي ٢- توفر الموارد الطبيعية للجماعات الأحيائية المحلية

نقاط التنوع الأحيائي الساخنة

- ما شروط تصنيف المنطقة على أنها نقاط ساخنة؟

- أن تتضمن 1500 نوع من النباتات الوعائية المستوطنة ٢- أن تكون المنطقة فقدت 70% من موطنها البيئي الأصلي تقريبا

٢- (الأنواع المستوطنة) أنواع لا تعيش إلا في منطقة جغرافية محددة

- عدد النقاط الساخنة المعترف دولياً بـ 34 نقطة ساخنة

- يقول علماء الأحياء أن التركيز على منطقة محددة سيضمن انقاذ أكبر عدد ممكن من الأنواع

ممرات بين أجزاء الموطن

الممرات لها مميزات مثل تحسين بقاء التنوع الأحيائي والانتقال بأمان

المرات لها عيوب نقل الامراض نتيجة انتقال الحيوانات المصابة ويزيد من تأثير الحافة

إصلاح الأنظمة البيئية

١- ما العاملن اللذان يهددان التعافي في الأنظمة البيئية؟

- حجم المنطقة المتضررة ٢- نوع الأضطراب

٢- يستخدم علماء البيئة طرقين لتسريع عملية تعافي الأنظمة البيئية؟

- المعالجة البيولوجية ٢- التعزيز البيولوجي

أولاً المعالجة البيولوجية

- (المعالجة البيولوجية) استخدام الكائنات الحية مثل الكائنات الحية مثل بدانية النواة

أو الفطريات أو النباتات لازالة السموم

- 1975 حدث تسرب نفطي واستخدم الكائنات الدقيقة في تطهير المنطقة من

الملوثات السامة مثل الزنك والرصاص والنikel

ثانياً التعزيز البيولوجي

(التعزيز البيولوجي) هي عملية إضافة المفترسات الطبيعية إلى نظام بيئي متدهور

- تتغذى حشرات المن على النباتات الأخرى مما قد يؤدي إلى تدمير المحاصيل الزراعية

- يستخدم المزارعون الخناfers لعلاج حشرات المن حيث تتغذى عليها

حماية التنوع الأحيائي قانونياً

- سنت القوانين في البلدان حول العالم وتم توقيع العديد من المعاهدات فيما بينها لحفظ البيئة

- تم إصدار قانون الأنواع المهددة بالانقراض

٣- اتفاقية CITES اتفاقية التجارة الدولية بأنواع الحيوانات والنباتات البرية المهددة بالانقراض

- حظرت التجارة بأنواع وأعضاء الحيوانات المهددة بالانقراض مثل أنياب الفيل العاجية وقررون وحيد القرن

- حذف النظرية الذاتية .

أفكار ديموقريطيس	أفكار أرسطو	جون دالتون : وضع أبحاثه في نظرية تسمى (نظرية دالتون الذرية)
<p>1- تتألف المادة من ذرات تتحرك عبر مساحة فارغة .</p> <p>2- الذرات صلبة ومتجلسة ولا يمكن إفاؤها .</p> <p>3- تختلف ذرات عنصر معين من ذرات عنصر آخر .</p> <p>4- تتحدد الذرات مختلفة بنسب عديدة بسيطة وصحيحة لتشكل مركبات .</p> <p>5- في التفاعل الكيميائي تتفصل الذرات أو تتحدد أو يعاد ترتيبها .</p> <p>عيوب نظرية دالتون</p> <p>1- عدم قابلية الذرات للإنقسام</p>	<p>1- أعتقد أن الذرات لا تتحرك في مساحة فارغة .</p> <p>2- تتألف المادة من التراب والنار والهواء والماء</p>	<p>1- الذرات غير قابلة للتقسيم ولا يمكن إفاؤها .</p> <p>2- ذرات عنصر معين متطابقة في الحجم والكتلة والخصائص الكيميائية .</p> <p>3- تختلف ذرات عنصر معين من ذرات عنصر آخر .</p> <p>4- تتحدد الذرات المختلفة بنسب عديدة بسيطة وصحيحة لتشكل مركبات .</p>

(حفظ الكتلة) : الكتلة المحفوظة في أي عملية مثل التفاعل الكيميائي .

الوحدة 11 - القسم - 2- تعريف الذرة

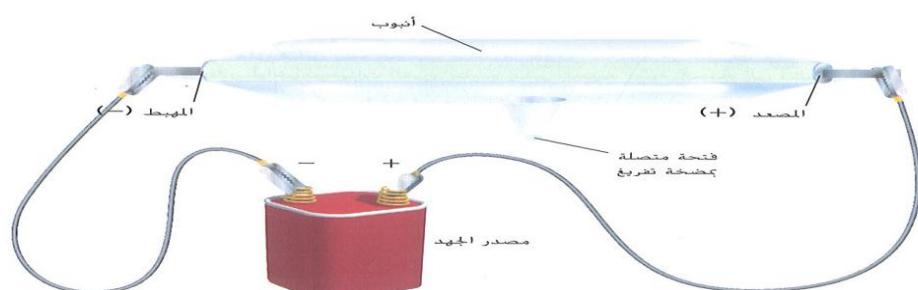
- الذرة :

- 1- **الذرة**: الجسم الأصغر في العنصر ويحتفظ بخواص العنصر.
 - 2- **المجهر النفقي الماسح(STM)** : أداة تسمح برؤية الذرات المنفردة .
 - 3- **الجزيء** : هو مجموعة من الذرات المتراابطة معاً وتتصرف كوحدة .

-4 الالكتروني :

- أ.- أنبوب أشعة الكاثود:** هو أنبوب زجاجي تم تفريغه من معظم الهواء ويمر بها تيار كهربائي.
ب.- (المهبط) (الكاثود): القطب الكهربائي المتصل بالطرف السالب (-).
ج- (المصعد) (الأنود): القطب الكهربائي المتصل بالطرف الموجب (+).
د- (أشعة الكاثود): الإشعاع الصادر من الكاثود والواصل للأنود.

بـ- أشعة الكاثود تنحرف ضمن مجال مغناطيسي؟ مما يدل على أن الجسيمات مشحونة



- ٥- (السير ويليام كروكس) : عالم إنجليزي لاحظ وميضا من الضوء داخل أنابيب أشعة الكاثód .
٦- (الإلكترونات) : هي الجسيمات المشحونة بشحونـة سالبة والتي تمثل جزءا من كل أشكال المادة .

- كتلة الإلكترون وشحنته :

- ١- عل : بالرغم من التقدم في تجارب أشعة الكاثود لم ينجح أحد في تحديد كتلة الجسم ؟**
عدم قدرة العالم تومسون على قياس الذرة مباشرة .

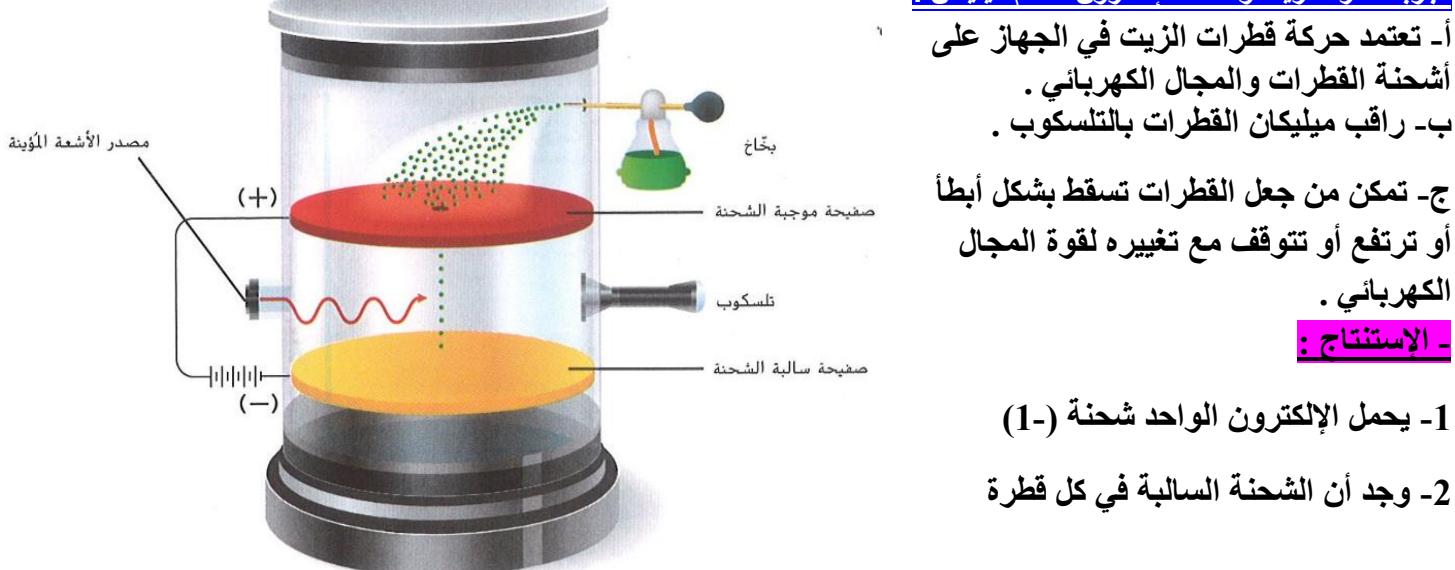
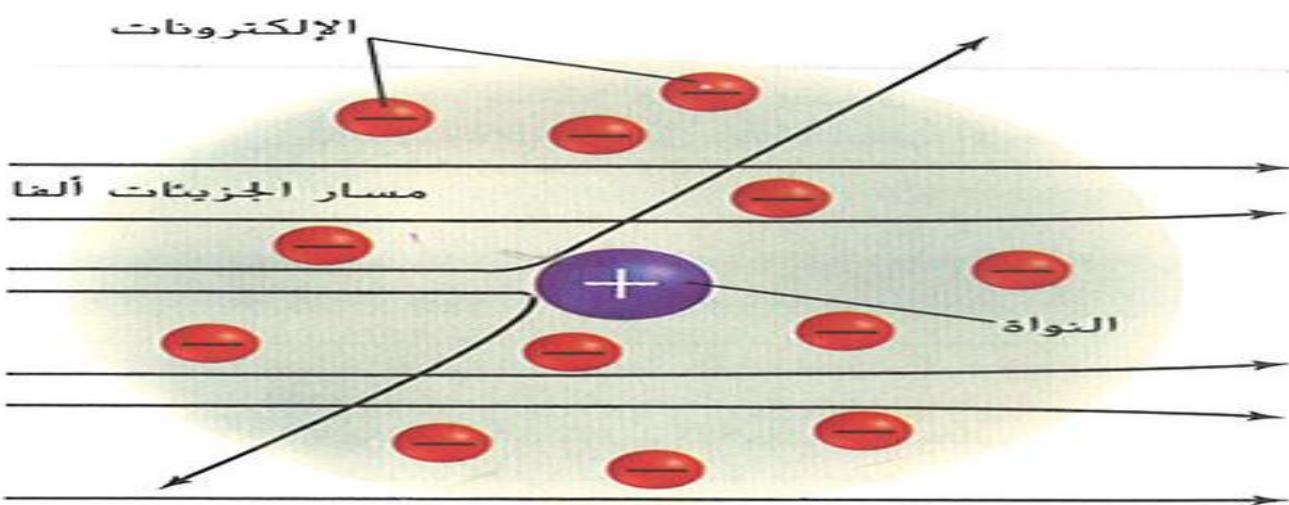
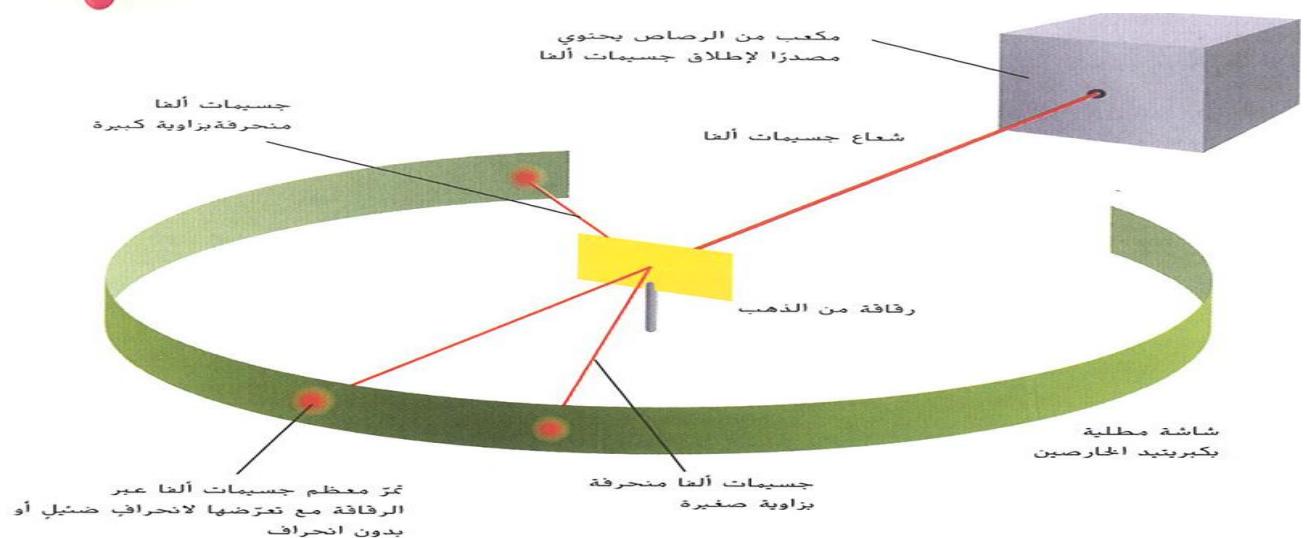
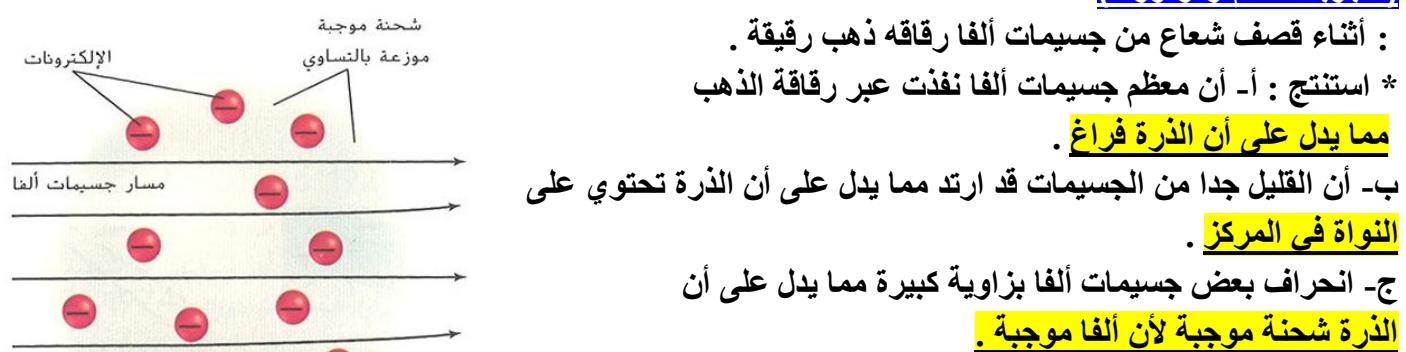
بـ- كيف تمكن تومسون من قياس نسبة الشحنة إلى كتلة الجسم المشحون ؟

عن طريق القياس الدقيق لأثار كل من المجالين المغناطيسي والكهربائي. واستنتج تومسون أن كتلة الإلكترون أقل بكثير من كتلة الهيدروجين.

- النواة (النواة) منطقة صغيرة كثيفة في مركز الذرة تحتوى بداخلها البروتون والنيترون.

- الجسيمات دون الذرية : البروتون والإلكترون والنيترون .
- * (البروتون) : جسيم دون ذري يحمل شحنة تساوى شحنة الإلكترون لكنها معاكسة لها وهي موجبة +1.
- * (النيترون) : جسم دون ذري لا يحمل شحنة كهربائية (صفر) ويوجد داخل النواة .
- * (الإلكترون) : جسم دون ذري يحمل شحنة سالبة ويوجد خارج النواة .

- عل الدرة متعادلة كهربائياً؟ لأن عدد البروتونات في النواة يساوي عدد الإلكترونات المحيطة بها .
العالم شادويك حصل على جائزة نوبل في الفيزياء لابحاث وجود النيترونات .

تجربة قطرة الزيت وشحنة الإلكترون العالم ميلikan :**(تجربة العالم زدرفورد)**

هيدروجين	التسمية الكيميائية
1	العدد الذري
H	الرمز الكيميائي
1.008	متوسط الكتلة الذرية

الوحدة 11- القسم 3- كيف تختلف الذرات**(العدد الذري) :** هو عدد البروتونات في الذرة .**عدد البروتونات المساوية لعدد الإلكترونات المساوية للعدد الذري .****(العدد الكتلي) :** هو مجموع العدد الذري (عدد البروتونات) والنيترونات في النواة .**(النظائر) :** الذرات التي تحتوي على عدد نفسه من البروتونات لكنها تحتوي على أعداد مختلفة من النيترونات .

العدد الكتلي

العدد الذري

(عدد النيترونات) =

العدد الكتلي = العدد الذري + عدد النيترونات

العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الإلكترونات

العدد الكتلي لنذرة هو مجموع عددها الذري وعدد نيوتروناتها .

يتتساوى العدد الذري لنذرة مع عدد البروتونات وعدد الإلكترونات فيها .

(العدد الكتلي - العدد الذري)

* أكمل الجدول التالي :

العنصر	الكتل الذرية	الكتل الكتلي	الكتل الذري	الكتل الذري	الكتل الذري
النيون	10	22	10	10	12=10-22
الكلاسيوم	20				26
الأكسجين	8				9

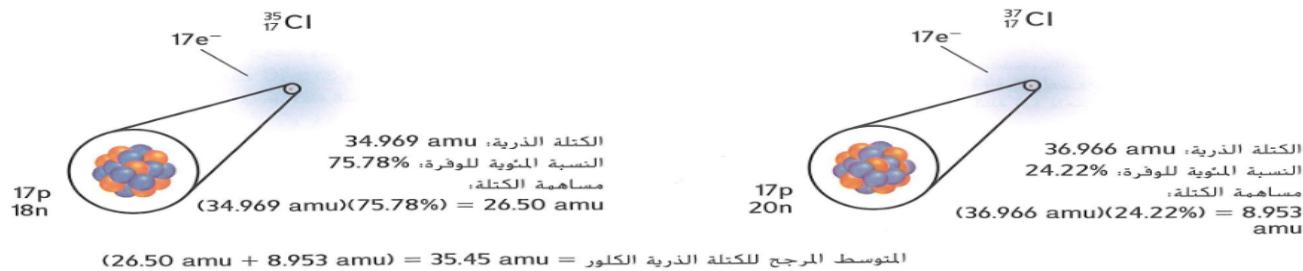
(وحدة الكتل الذرية) واحد على اثنى عشر من الكتلة ذرة الكربون-12 .**(الكتلة الذرية للعنصر) متوسط الكتل الذرية لنظائر ذلك العنصر .**

- الذرة المعيارية هي ذرة الكربون-12

- الكتلة تعادل تقريباً كتلة بروتون واحد أو نيوترون واحد .

الشكل 18 لحساب متوسط الكتلة الذرية للكلور، تحتاج أولاً إلى حساب المسامية من كتلة كل نظير.

احسب المتوسط المرجح للكتلة الذرية الكلور



احسب الكتلة الذرية باستخدام البيانات في الجدول. احسب الكتلة الذرية للعنصر X غير المعروف. ثم حدد هوية هذا العنصر والذي يستخدم حلبياً في معالجة بعض الاضطرابات العقلية.

1

تحليل المسألة

احسب الكتلة الذرية واستخدم الجدول الدوري للتأكد.

النسبة المئوية للاحتشار	وفرة النظائر للعنصر X	
	الكتلة (amu)	النظير
7.59%	6.015	X ⁶
92.41%	7.016	X ⁷

المجهول

كتلة X الذرية = amu

العنصر X =

6.015 amu = الكتلة

0.0759 = 7.59%

الاحتشار

7.016 amu = الكتلة

0.9241 = 92.41%

الاحتشار

إيجاد القيم المجهولة

X⁶ مسامحة الكتلة = (النسبة المئوية للاحتشار)(الكتلة)

(6.015 amu)(0.0759) = 0.456 amu

X⁷ مسامحة الكتلة = (النسبة المئوية للاحتشار)

(7.016 amu)(0.9241) = 6.483 amu

كتلة X الذرية = 0.456 amu + 6.483 amu = 6.939 amu

العنصر الأقرب في كتلته من 6.939 amu هو الليثيوم (Li).

2

تقدير الإجابة

نتيجة الحساب تتفق مع الكتلة الذرية المذكورة في الجدول الدوري. كتل النظائر لها أربعة أرقام معنوية. لذلك تكتب الكتلة الذرية أيضاً بأربعة أرقام معنوية.

راجع كتاب العناصر لتتعرف على المزيد حول الليثيوم.

3

18. البورون (B) له نظيران في الطبيعة، بورون-10 (الاحتشار = 19.8% . الكتلة = 10.013 amu) وبورون-11 (الاحتشار = 80.2% . الكتلة = 11.009 amu). احسب كتلة البورون الذرية.

19. تحدي النتروجين له نظيران في الطبيعة، نيتروجين-14 ونيتروجين-15. كتلة الذرية 14.007. أي النظيران شبة وجوده أكبر في الطبيعة؟ فسر إجابتك.

الفصل 11-القسم-4- الأتومية غير المستقرة والانحلال الإشعاعي

(النشاط الإشعاعي) : بعض المواد تبعث إشعاعاً تلقائياً .

(الإشعاع) : الإشعاعات والجسيمات المنشعة من المادة المشعة .

(التفاعل النووي) : التفاعل الذي ينطوي على تغيير في نواة ذرة .

(الانحلال الإشعاعي) : العملية التلقائية التي تفقد الأتومية غير المستقرة الطاقة .

(المعادلة النووية) المعادلة التي توضح الأعداد الذرية والأعداد الكتيلية للجسيمات المشاركة .

* أنواع الإشعاع

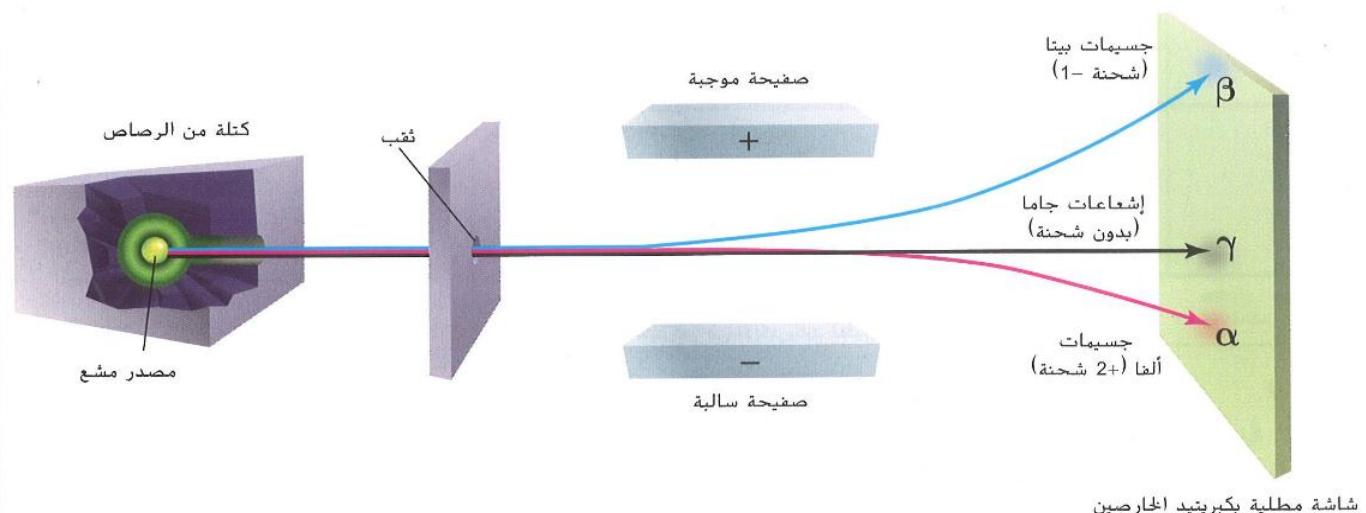
أشعة جاما	أشعة بيتا	أشعة ألفا	
أشعة عالمي الطاقة ليست له كتلة	الإشعاع الذي انحرف نحو الرقاقة موجبة الشحنة	الإشعاع الذي انحرف نحو الرقاقة سالبة الشحنة	تعريف
عل : أشعة جاما لاتؤدي إلى تشكيل ذرة جديدة ؟ لأنها عديمة الكتلة	الكترون شحنة - 1	جسم ألفا يحتوي على بروتونين ونيورونين يعادل نواة الهيليوم-4	مكوناته
عل أشعة جاما متعادلة ولا تنحرف ؟ بسبب المجال الكهربائي والمغناطيسي	$^{14}_{\text{C}} \rightarrow ^{14}_{\text{N}} + \beta$ جسيم بيتا النيتروجين-14	$^{226}_{\text{Ra}} \rightarrow ^{222}_{\text{Rn}} + \alpha$ راديون-226 جسيم ألفا راديون	
0	1-	2+	الشحنة
.....	e^- أو β	α أو ^4_2He	الرمز

شكل 21 سببدي المجال الكهربائي إلى انحراف الإشعاع

في اتجاهات مختلفة على حسب الشحنة الكهربائية للإشعاع.

فسر لماذا تنحرف جسيمات بيتا نحو الرقاقة الموجبة وتنحرف

جسيمات ألفا نحو الرقاقة السالبة ولا تنحرف أشعة جاما.



شاشة مطلية بكريبتيد الخارصين

الاستقرار النووي

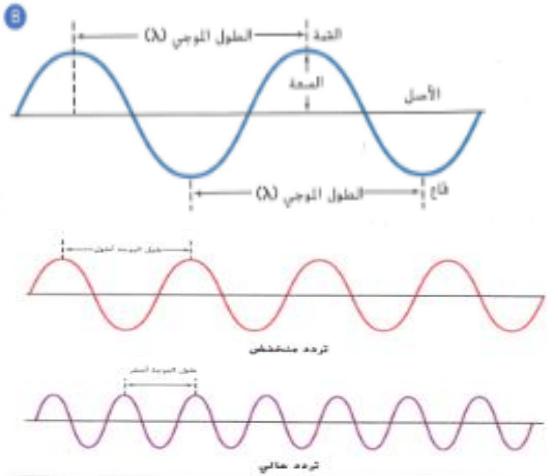
- العامل الأساسي في تحديد ثبات ذرة هو نسبة النيوترونات إلى البروتينات .
- الذرات التي تحتوي على نيوترونات كبيرة جداً أو قليلة جداً غير مستقرة وت فقد طاقة .

الوحدة-12- القسم-1- الضوء والطاقة الكمية

الطبيعة الموجية للضوء

- 1- (الإشعاع الكهرومغناطيسي):** هو شكل من أشكال الطاقة الذي ينتج عنه سلوك شبيه بالموجات أثناء انتقاله من الفراغ .
- * الأشعة السينية تستخدم الأطباء لفحص العظام والأسنان .
 - * الميكروويف يستخدم في تسخين الطعام .

(خصائص الموجات)



1- (الطول الموجي): هو أقصر مسافة بين النقاط المتكافئة على موجة مستمرة –

يقيس الطول الموجي (بالمتر أو (نانومتر 1×10^{-9}))

- (الطول الموجي): المسافة بين قمة إلى قمة أو قاع إلى قاع متتاليين .

2- (التردد V): عدد الموجات التي تمر بنقطة معينة في الثانية ويقيس بالهرتز

(الهرتز (HZ)): وحدة قياس التردد التي تعادل موجة واحدة في الثانية أو (s^{-1}) .

3- (سعة الموجة) ارتفاع الموجة من الأصل إلى القمة أو من الأصل إلى القاع

لا يؤثر طول الموجة أو التردد على سعة الموجة .

-- الطول الموجي يتناسب عكسياً مع التردد

4- (سرعة الضوء (C)) هي حاصل ضرب الطول الموجي في التردد = مقدار ثابت

سرعة الموجة الكهرومغناطيسية

C هي سرعة الضوء في الفراغ .

λ هي طول الموجة .

V هي التردد .

$$c = \lambda V$$

سرعة الضوء في الفراغ تساوي حاصل ضرب طول الموجة في التردد

- مسألة : احسب طول الموجة ميكروويف ترددتها (60 Hz) . الحل

الطيف الكهرومغناطيسي

(الطيف الكهرومغناطيسي): جميع أشكال الإشعاع الكهرومغناطيسي .

- جميع الموجات الكهرومغناطيسية تنتقل في الفراغ بنفس سرعة الضوء

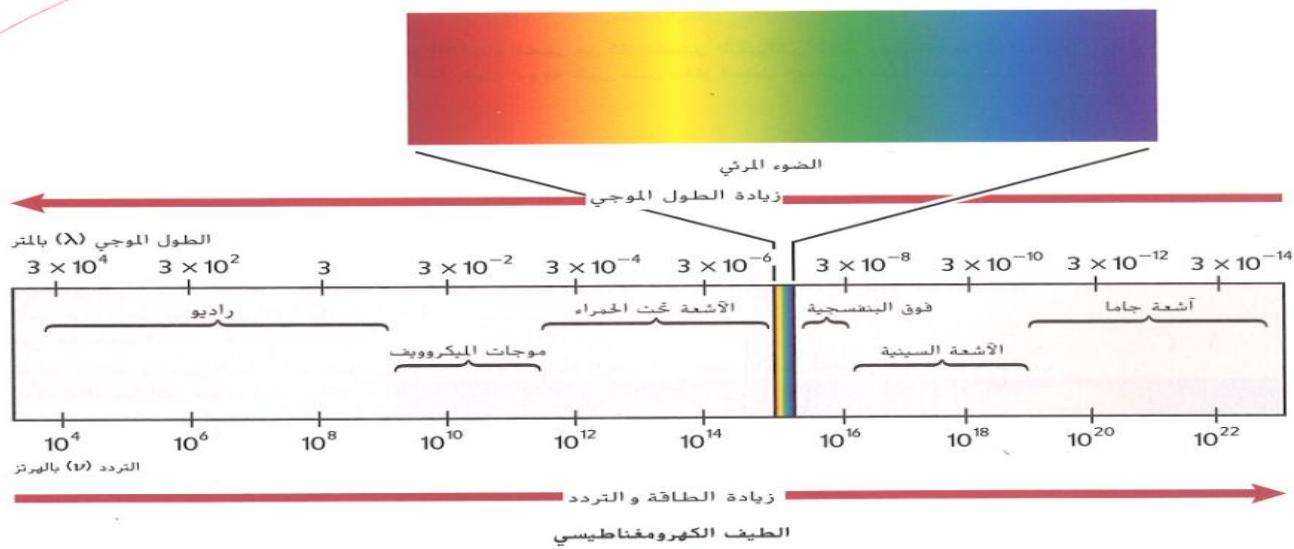
- من الأنشطة البشرية التي تنتج إشعاعاً هي :

1- الراديو والتلفاز 2- التردد 3- تقوية الهاتف والمصابيح وأجهزة الأشعة السينية الطبية ومسرعات الجسيمات .

رتب الموجات التالية من حيث التردد مبتدأً بالأصغر

الأصغر راديو - موجات الميكروويف - الأشعة تحت الحمراء - فوق البنفسجية - الأشعة السينية - أشعة جاما

الشكل 5 يشمل الطيف الكهرومغناطيسي نطاقاً كبيراً من الترددات . ويكون جزء الضوئي المرئي من الطيف ضيقاً للغاية . مع زيادة التردد والطاقة . يقل طول الموجة .



الطبيعة المادية (الجسمية) للضوء

- انبثاث ترددات معينة فقط من الضوء من الأجسام الساخنة في درجة حرارة معينة

مفهوم الكم :

قطعة الحديد تبدو باللون الرمادي داكن في درجة الحرارة الاغرفة بينما تتوجه باللون الأحمر عند تسخينها بقدر كاف ثم تحول للون البرتقالي ثم الأزرق في درجات حرارة أعلى.

(درجة الحرارة) : هي متوسط الطاقة الحركية لجسيماته.

3- العالم ماكس بلانك مؤسس نظرية الكم.

(الكم) : هو الحد الأدنى من الطاقة التي يمكن اكتسابه أو فقدانه عن طريق الذرة.

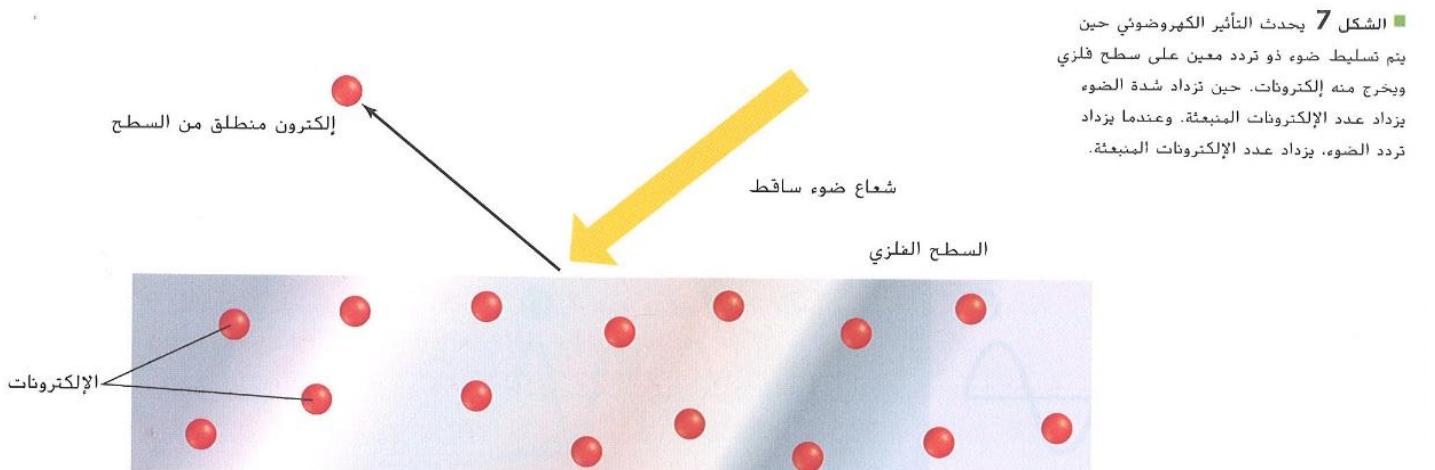
5- ثابت بلانك قيمته 6.63×10^{-34}

(التأثير الكهروضوئي)

(التأثير الكهروضوئي) : إنباث الإلكترونات الضوئية (الفوتونات) من سطح فاز عن سقوط ضوء معين.

(الفوتون) : هو جسيم عديم الكتلة يحمل كم من الطاقة

اعتبر اينشتاين أن طاقة الفوتون تعتمد على تردد



العلاقة بين الطاقة والتردد للأشعاع الكهرومغناطيسي؟ علاقة طردية الطاقة والتردد (و(علاقة عكسية الطاقة مع الطول الموجي).

طاقة الكم

الكم E تمثل الطاقة.

هي ثابت بلانك.

$$E_{\text{كم}} = h\nu$$

ν تمثل التردد.

نحصل على طاقة الكم عن طريق ضرب ثابت بلانك في التردد.

ثابت بلانك قيمته $6.626 \times 10^{-34} \text{ J.s}$. حيث L رمز الجول. وهو الوحدة الدولية القياسية للطاقة.

احسب طاقة الفوتون إذا كان التردد (60 Hz)

الحل**(طيف الإنباث الذري)**

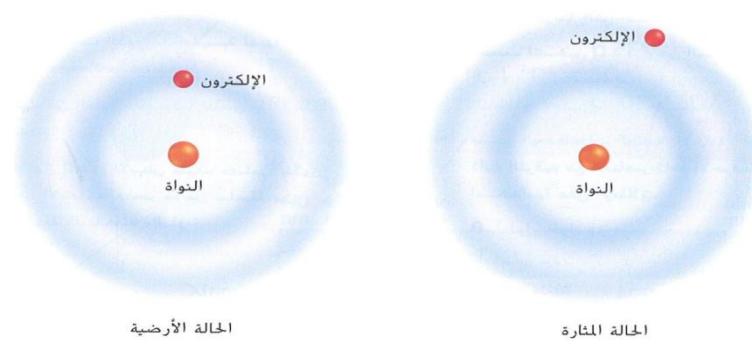
1- **(طيف الإنباث الذري) :** هو مجموعة الترددات للموجات الكهرومغناطيسية المتبعة من ذرات العنصر.

2- لكل عنصر طيف ذري خاص به.

3- السترنشيووم لونه أحمر والهيدروجين لونه البنفسجي.

الوحدة -12- القسم -2- نظرية الكم والذرة

حالات الطاقة لذرة الهيدروجين



(الحالة الأرضية) أقل حالة طاقة مسموح بها للذرة .

(الحالة المستشارة) عندما تكتسب الذرة طاقة تصبح حالة مستشارة .

(رقم الكم) هو رقم كل مدار

حالات الطاقة لذرة الهيدروجين) :

1- اقترح بور أن ذرة الهيدروجين توجد **الحالة الأرضية في المستوى الطاقة الأول** .

2- المسافات بين مستويات الطاقة الذرية للهيدروجين غير متساوية

(طيف الإشعاع الخطي لذرة الهيدروجين) :

الجدول 1 وصف بور لذرة الهيدروجين

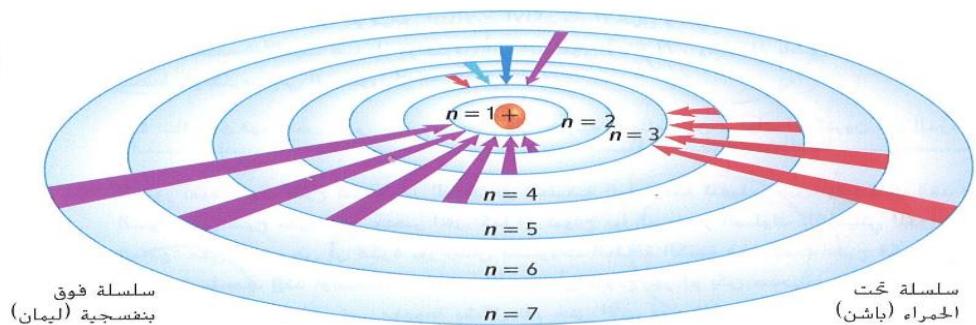
الطاقة النسبية	مستوى الطاقة الذري المتواافق	نصف قطر المدار (nm)	رقم الكم	المدار الذري لبور
E_1	1	0.0529	$n = 1$	الأول
$E_2 = 4E_1$	2	0.212	$n = 2$	الثاني
$E_3 = 9E_1$	3	0.476	$n = 3$	الثالث
$E_4 = 16E_1$	4	0.846	$n = 4$	الرابع
$E_5 = 25E_1$	5	1.32	$n = 5$	الخامس
$E_6 = 36E_1$	6	1.90	$n = 6$	السادس
$E_7 = 49E_1$	7	2.59	$n = 7$	السابع

(سلسلة باشن) تحت الحمراء	(سلسلة ليمان) فوق بنفسجية	(سلسلة بالمر)
هي غير مرئية ويسقط الإلكترون إلى المستوى الثالث	هي انتقال الإلكترونات غير مرئية وسقوط الإلكترون $n=1$ إلى المستوى الأول .	الخطوط المرئية لذرة الهيدروجين

$$\Delta E = E_{\text{فوتون}} - E_{\text{مستوى الطاقة الأدنى}} = h\nu$$

الشكل 11 حين يسقط الإلكترون من مستوى ذو طاقة أعلى إلى مستوى ذو طاقة أقل، يبعث هوتون. تتوافق سلاسل الأشعة فوق البنفسجية (ليمان)، والمرئية (بالمر)، وتحت الحمراء (باشن) مع سقوط الإلكترونات إلى $n = 1$. $n = 2$. $n = 3$. $n = 4$. $n = 5$. $n = 6$. $n = 7$. على التوالي.

السلسلة المرئية (بالمر)



- نموذج بور لذرة الهيدروجين :

1- اقترح بور أن ذرة الهيدروجين توجد في **الحالة الأرضية في المستوى الأول** .

2- هذه الحالة لاتتبع منها أي طاقة من الذرة .

- قصور نموذج بور :

1- فشل في شرح طيف أي عنصر آخر بخلاف الهيدروجين .

2- لم يفسر السلوك الكيميائي للذرات .

3- أن الإلكترونات لا تتحرك حول النواة في مدارات دائرية .

- النموذج الميكانيكي الكمي للذرة للعالم الفرنسي لوسين دي بروغلي .

1- استطاع تفسير مستويات الطاقة الثابتة لنموذج بور

2- (الإلكترونات كموجات) :

1- رأي دي بروغلي أن الأعداد الفردية فقط للأطوال الموجية هي المسماة بها .

2- معادلة دي بروغلي : طول موجة جسم ما هو ناتج قسمة ثابت بلانك على حاصل ضرب كتلة الجسم في سرعته .

اكتب معادلة دي بروغلي رياضياً التي تصف العلاقة بين الجسيم وال WAVES الموجات الكهرومغناطيسية ؟

مبدأ الشك لهايزنبرج :

1- أوضح أن المستحيل أخذ قياسات أي جسم دون حدوث اضطراب فيه .

(مبدأ الشك لهايزنبرج) من المستحيل معرفة سرعة وموقع أي جسم في نفس الوقت بدقة .

1- من المستحيل تعين مسارات محددة للإلكترونات مثل المدارات الدائرية في نموذج بور .

2- الكمية الوحيدة التي يمكن معرفتها هي احتمالية أن يشغل أحد الإلكترونات منطقة محددة حول النواة

(معادلة شرودنجر للموجات)

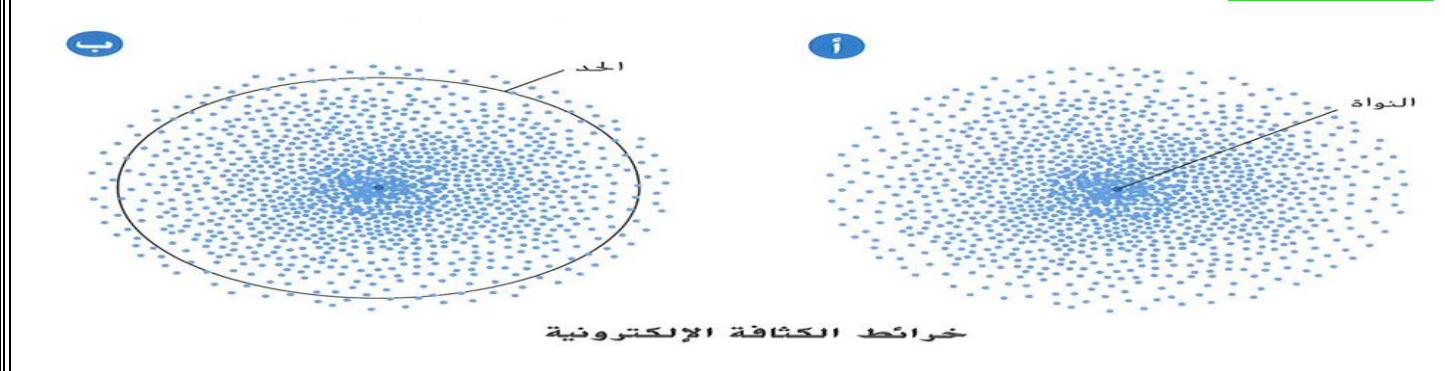
(معادلة شرودنجر للموجات) اشتق معادلة تتعامل مع الإلكترون ذرة الهيدروجين كموجة

قارن بين النموذج الميكانيكي الكمي للذرة ونموذج بور ؟

(نماذج بور)	(النموذج الميكانيكي الكمي للذرة)
يصف مسار الإلكترون حول النواة .	<ul style="list-style-type: none"> - لا يصف مسار الإلكترون حول النواة - يوضح حد لطاقة الإلكترون بقيم محددة

- الموقع المحتمل للإلكترون

- (الفلك الذري): هو الذي يصف الموقع المحتمل للإلكترون



نماذج ميكانيكية الكم الأربع

(رقم الكم الرئيسي) (n) يشير إلى الحجم النسبي للأفلاك الذرية وطاقتها .

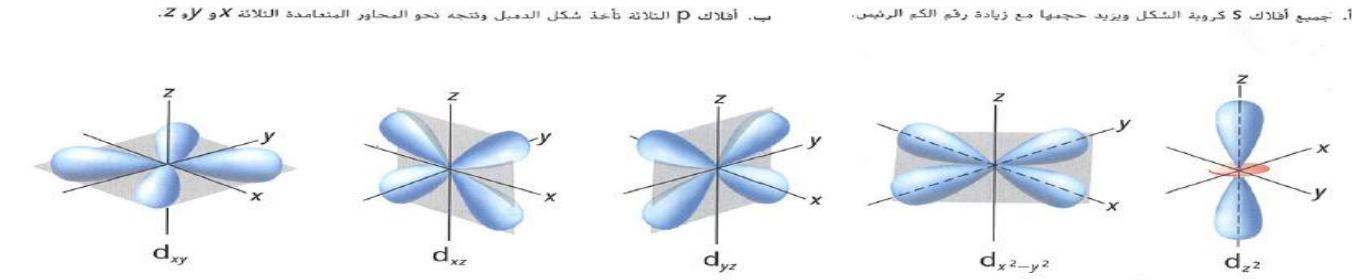
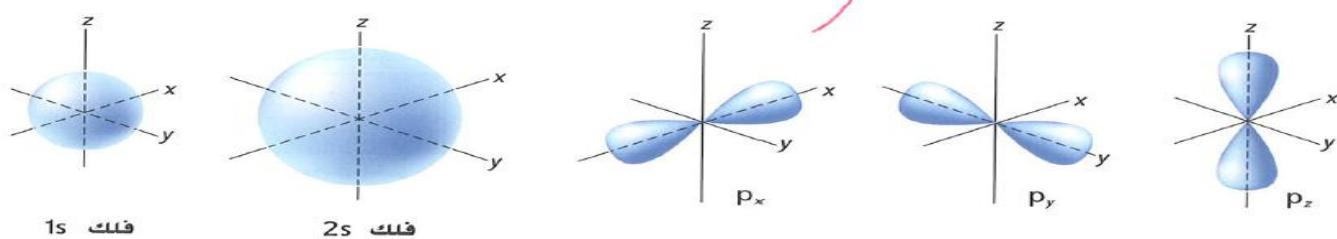
(مستوى الطاقة الرئيس) : رقم كم رئيسي هو 1 لمستوى الطاقة الرئيسى الأقل للذرة

(مستويات الطاقة الفرعية) : توجد مستويات تدرج من المستويات الرئيسية .

أشكال الفلك**1- الفلك 1s و 2s لهما شكل كروي****2- الفلك 3s، 3p، 3d، 4s، 4p، 4d، 4f**

يتكون مستوى الطاقة الرئيس 3 من ثلاثة مستويات فرعية هي 3s. 3p. 3d. كل مستوى فرعى d يرتبط بخمس أفلاك لها نفس الطاقة. أربعة من أفلاك d لها نفس الشكل ولكن اتجاهاتها مختلفة على طول محاور الإحداثيات x, y, z. أما الفلك الخامس 4f، فهو شكل واتجاه مختلف عن الأربعة السابقة. ترد أشكال واتجاهات أفلاك d الخامسة في الشكل 17. يحتوى مستوى الطاقة الرئيس الرابع ($n = 4$) على مستوى فرعى رابع يسمى المستوى الفرعى 4f الذي يرتبط بسبعين أفلاك f لها نفس الطاقة. أفلاك f ذات أشكال معقدة متعددة الحلقات.

الشكل 17 تصف أشكال الأفلاك الدرية التوزيع المحتمل للإلكترونات في مستويات الطاقة الفرعية

**أقصى عدد للأفلاك هو n^2** **الجدول 2 أول أربعة مستويات طاقة رئيسة للميدروجين**

إجمالي عدد الأفلاك المتعلقة بالمستوى الرئيس للطاقة (n^2)	عدد الأفلاك المتعلقة بالمستوى الفرعى	المستويات الفرعية (أنواع الأفلاك) الموجودة	رقم الكم الرئيس (n)
1	1	s	1
4	1	s	2
	3	p	
9	1	s	3
	3	p	
	5	d	
16	1	s	4
	3	p	
	5	d	
	7	f	

الوحدة 12 القسم 3- الترتيب الإلكتروني

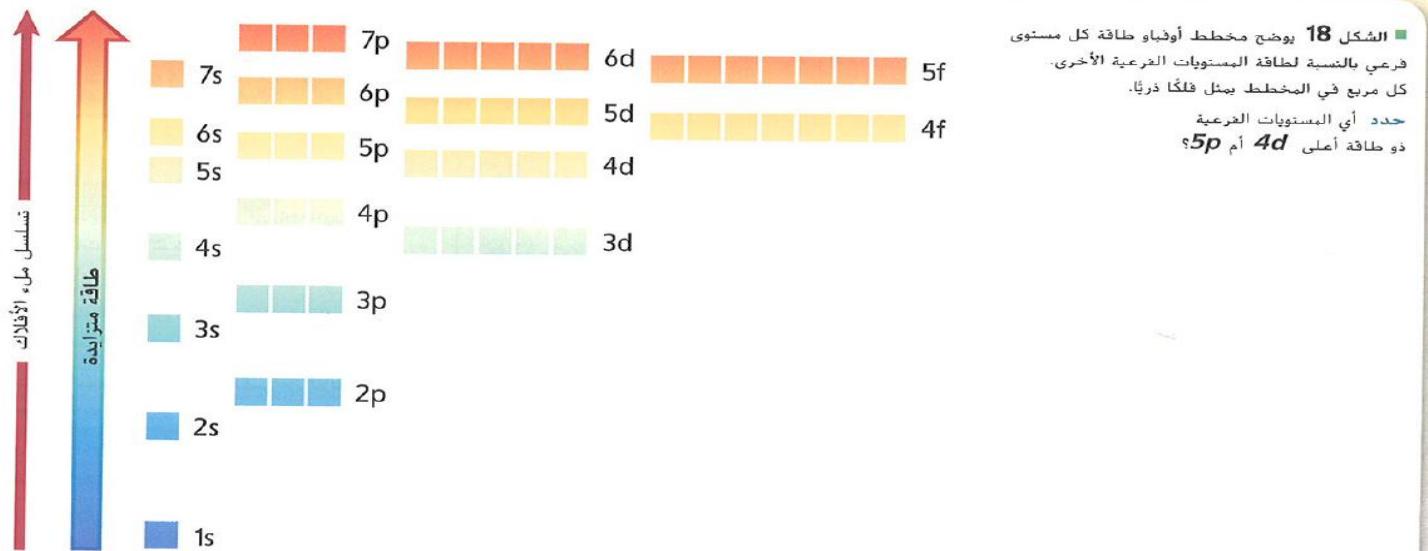
- الترتيب الإلكتروني في الذرة :

- (ترتيب الإلكتروني في الذرة) : ترتيب الإلكترونات في الذرة

عل تميل الإلكترونات في الذرة لاتخاذ ترتيب يمنح الذرة أقل طاقة ممكنة ؟

لأن أنظمة الطاقة المنخفضة تكون أكثر استقراراً من أنظمة الطاقة المرتفعة .

أولاً (مبدأ أوفباو) ينص على أن كل إلكترون يشغل الفلك الأقل طاقة .



الجدول 3 سمات مخطط أوفباو

المثال	السمة
كل أفلاك 2p الثلاثة لها نفس الطاقة.	كافة الأفلاك المتعلقة بمستوى طاقة فرعى يكون لها نفس الطاقة.
الطاقة لأفلاك 2p الثلاثة أعلى من الفلك 2s.	في الذرة متعددة الإلكترونات، تختلف طاقات المستويات الفرعية في مستوى الطاقة الرئيسية.
بما أن $n = 4$. يكون تسلسل المستويات الطاقة الفرعية للطاقة هو 4f, 4d, 4p, 4s	من أجل زيادة الطاقة. تكون تسلسل مستويات الطاقة الفرعية ضمن مستوى الطاقة الرئيس هو 5s, 4p, 3d, 4f, 5p, 6s, 4s, 5d, 6p, 7s.
يمتلك الفلك المتعلق بالمستوى الفرعى 4s للذرة طاقة أقل من الأفلاك الخمسة المتعلقة بالمستوى الفرعى 3d.	يمكن للأفلاك المتعلقة بالمستويات الفرعية للطاقة ضمن مستوى طاقة رئيس واحد أن تتدخل مع الأفلاك المتعلقة بالمستويات الطاقة الفرعية ضمن مستوى رئيس آخر.

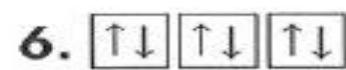
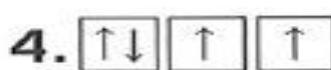
ثانياً (مبدأ باولي للاستبعاد) أن الفلك الذري الواحد يمكن أن يشغله إلكترونات فقط كحد أقصى أن الإلكترونات تدور بشكل متعاكس.

المرربع الذي يحتوى على سهرين لأعلى وأسفل $\uparrow \downarrow$ فلگاً ممليلاً

أقصى عدد من الإلكترونات $2n^2$ يرتبط بكل مستوى طاقة .

ثالثاً (قاعدة هوند)

(قاعدة هوند) أن الإلكترونات المفردة التي تدور بنفس الإتجاه يجب أن يشغل كل الأفلاك متساوية الطاقة قبل أن تشغله الإلكترونات الإضافية التي تدور بشكل معاكس نفس الأفلاك .



ترتيب الإلكترونات

♣ ترميز التوزيع الإلكتروني (العادي) :

يتمثل بمستوى الطاقة الرئيسي والمستويات الفرعية المرتبطة به وتمثل الإلكترونات بعده فوق رمز المستوى الفرعى (s,p,d,f)

مثال النيتروجين ${}_7N$: $1s^2 2s^2 2p^3$

يمثل الرقم باللون **الأحمر** عدد الكم الرئيسي ، وتمثل الأعداد باللون **الأزرق** الإلكترونات الترتيب حسب قاعدة هوند $1s^2 2s^2 2p_x^1 2p_y^1 2p_z^1$

ترميز الفلك

يوصف الفلك الذري بمربع [] وكل واحد منها يشغل بـلـكتـرونـين كـحد أقصـى وتمـثل إـلـكتـرونـات بـأـسـهـم



مثال : ${}_7N$ $\begin{array}{|c|c|c|} \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\uparrow\uparrow \\ \hline 1s^2 & 2s^2 & 2p^3 \\ \hline \end{array}$

الجدول 4 الترتيب الإلكتروني ومخططات أفلاك العناصر 1-10								
رمز الترتيب الإلكتروني	1s	2s	مخطط الفلك	2p _x	2p _y	2p _z	العدد الذري	العنصر
$1s^1$	[↑]						1	المهيدروجين
$1s^2$	[↓↑]						2	المهيليوم
$1s^2 2s^1$	[↓↑]	[↑]					3	الليثيوم
$1s^2 2s^2$	[↓↑]	[↓↑]					4	البريليوم
$1s^2 2s^2 2p^1$	[↓↑]	[↓↑]	[↑]				5	البورون
$1s^2 2s^2 2p^2$	[↓↑]	[↓↑]	[↑]	[↑]			6	الكربون
$1s^2 2s^2 2p^3$	[↓↑]	[↓↑]	[↑]	[↑]	[↑]		7	النيتروجين
$1s^2 2s^2 2p^4$	[↓↑]	[↓↑]	[↓↑]	[↑]	[↑]		8	الأكسجين
$1s^2 2s^2 2p^5$	[↓↑]	[↓↑]	[↓↑]	[↓↑]	[↑]		9	الفلور
$1s^2 2s^2 2p^6$	[↓↑]	[↓↑]	[↓↑]	[↓↑]	[↓↑]		10	النيون

ترميز الغاز النبيل :

أولاً في هذه الطريقة يجب أن تكتب ترتيب الإلكترونات بالترميز العادي ثم تكتب الغاز النبيل الأقرب أو الذي يسبقه في الدورة بين قوسين [] وتم تكميل باقي الترتيب

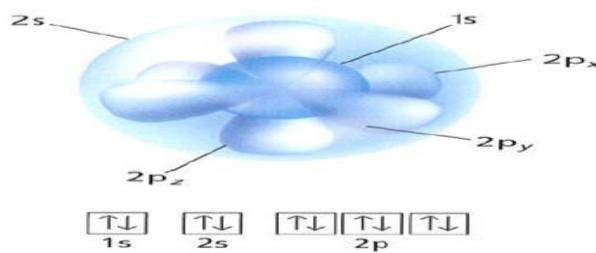
الغازات النبيلة : ${}_{54}Xe$, ${}_{36}Kr$, ${}_{18}Ar$, ${}_{10}Ne$, ${}_{2}He$ وهي مكتملة المستوى الأخير بـلـكتـرونـات

مثال الأكسجين O^8 : $[He]2s^2 2p^4 = 1s^2 2s^2 2p^4$

مثال الصوديوم Na^11 : $[Ne]3s^1 = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

الجدول 5 الترتيب الإلكتروني للعناصر 11-18

الترتيب الإلكتروني باستخدام ترميز الغاز النبيل	الترتيب الإلكتروني الكامل	العدد الذري	العنصر
$[Ne]3s^1$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	11	الصوديوم
$[Ne]3s^2$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	12	مغنتسيوم
$[Ne]3s^2 3p^1$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$	13	المنيوم
$[Ne]3s^2 3p^2$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$	14	السليلكون
$[Ne]3s^2 3p^3$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$	15	الغوسفور
$[Ne]3s^2 3p^4$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$	16	الكريبت
$[Ne]3s^2 3p^5$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	17	الكلور
$[Ne]3s^2 3p^6$ أو $[Ar]$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	18	الأرجون

كم عدد الإلكترونات في ذرة النيون؟ 10

= الشكل 19 دخـالـفـلـكـاتـ $1s$, $2s$, $2p$ بـذـرـةـ الـنـيـونـ .
اـذـكـرـ كـمـ عـدـدـ إـلـكـتـرـوـنـاتـ فـيـ ذـرـةـ الـنـيـونـ .

استثناءات الترتيب المتوقع :

خلاف كون الذرة في حالة أقل طاقة تكون أكثر استقراراً أيضاً عندما أفلاكتها إما تامة الاملاء أو نصف ممتلئة فمثلاً

خطأ	[Ar]4s²3d⁴	الكروم
صحيح	[Ar]4s¹3d⁵	
خطأ	[Ar]4s²3d⁹	النحاس
صحيح	[Ar]4s¹3d¹⁰	

الكترونات التكافؤ :

- هي إلكترونات المستوى الرئيسي الأخير التي تحدد الخصائص الكيميائية للعنصر
- لتحديد إلكترونات التكافؤ للعنصر نكتب الترتيب الإلكتروني بترميز الغاز النبيل وتكون الإلكترونات في مستوى الطاقة الأخير هي إلكترونات التكافؤ بعد الغاز النبيل

1- مثال تحوي ذرة (الكربون S) على 16 إلكترون 6 منها فقط تشغّل الأفلاك الخارجية 3S و 3P للكبريت 6 إلكترونات تكافؤ



وبالمثل، برغم احتواء ذرة السبيزيوم على 55 إلكتروناً، فلها إلكترون تكافؤ واحد فقط، إلكترون 6s الموضح في الترتيب الإلكتروني للسببيزيوم.

(الترميز النقطي للإلكترون) طريقة مختصرة لتمثيل الكترونات التكافؤ

الجدول 6 الترتيب الإلكتروني والترميز النقطي للإلكترون

العنصر	العدد الذري	الترتيب الإلكتروني	والترميز النقطي للإلكترون
الليثيوم	3	1s ² 2s ¹	Li
البريليوم	4	1s ² 2s ²	Be
اليورون	5	1s ² 2s ² 2p ¹	B
الكريون	6	1s ² 2s ² 2p ²	C
التيتانيوم	7	1s ² 2s ² 2p ³	N
الأكسجين	8	1s ² 2s ² 2p ⁴	O
الفلور	9	1s ² 2s ² 2p ⁵	F
النيون	10	1s ² 2s ² 2p ⁶	Ne

تطبيق

26. رسم الترميز النقطي للإلكترون لذرات العناصر الآتية:

a. المغنيسيوم Xe b. التاليوم Tl c. الزيتون Mg

27. ذرة أحد العناصر تحتوي على 13 إلكتروناً. ما العنصر وما هو عدد الإلكترونات الموضحة في الترميز النقطي للإلكترون؟

28. تحدي عنصر يكون في الحالة الصلبة في درجة حرارة الغرفة وفي الضغط الجوي العادي ويوجد في أحجار الزمرد الكريمية. ويعرف بأنه أحد العناصر الآتية: الكربون، الجرمانيوم، الكبريت، السبيزيوم، البريليوم، أو الأرجون. حدد العنصر بناء على الترميز النقطي للإلكترون على اليسار.

X.

26- مفتاح الحل (الرسم) $Mg = 2 e^-$ $Xe = 8 e^-$ $Ti = 3 e^-$

الرسم $Al = 3 = (الألمنيوم Al)$

-28