

## ملخصات جميع الوحدات 2026



### تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف السابع ← علوم ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-05-22 18:04:47

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الالكترونية الاختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل  
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة  
علوم:

### التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع



صفحة المناهج  
العمانية على  
فيسبوك

### المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الثاني

توزيع درجات الامتحان النهائي	1
كراسة المجيدون في العلوم	2
ملخص كامل لدروس الفصل الثاني بشكل مرتب وواضح	3
ملخص شامل وحدة القوى	4
ملخص الوحدة العاشرة	5

# الكائنات الحية في بيئتها

إعداد: أ.يمنى الحجرية

## الكائنات المحللة

هي الكائنات التي تحصل على طاقتها بتحليل الأجسام الميتة والفضلات من النباتات والحيوانات

### أمثلة عليها

البكتيريا

ديدان الأرض وبعض  
يرقات الحشرات

الفطريات

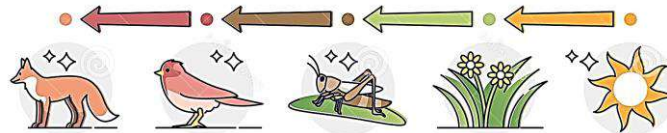
### كيف تتغذى الكائنات المحللة؟

تقوم بتفتيت المادة العضوية للحصول على الطاقة

### أهمية الكائنات المحللة

تعمل الكائنات المحللة على إعادة تدوير المواد من الكائنات الميتة وفضلاتها بحيث تستطيع الكائنات الحية الأخرى الاستفادة منها.

## السلاسل الغذائية



تدل الأسهم على انتقال الطاقة من كائن إلى آخر

### الكائن المستهلك

الكائن الذي لا يمكنه صنع غذاءه من الشمس  
فيأكل غذاء جاهز كالنبات أو الحيوان

### الكائن المنتج

الكائن الذي ينتج غذاءه بنفسه من ضوء الشمس

النباتات

## الشبكة الغذائية

تتكون من عدة سلاسل غذائية متشابكة ببعضها البعض.

الشبكة الغذائية تبين كيف تنتقل الطاقة بين الكائنات الحية

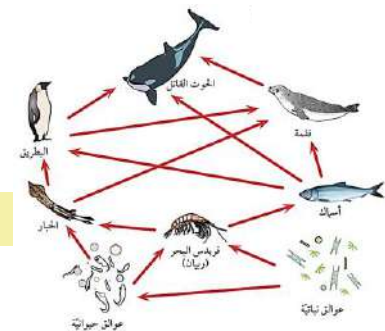
## التكيف

### وسائل التكيف

هي الصفات الخاصة التي تساعد الكائن الحي على العيش في موطنه

### الموطن الطبيعي

المكان الذي يعيش فيه الكائن الحي



## الإنسان والسلاسل الغذائية

إعداد: أيمنى الحجرية

### التلوث

إضافة مواد ضارة إلى البيئة

#### تلوث الهواء

بحرق الفحم الحجري  
يحتوي على كبريت

تنتج غاز ثاني أكسيد الكبريت

يذوب الغاز في ماء المطر

تسقط أمطار حمضية



المعالجة:

تقليل حرق الفحم وإزالة  
الكبريت منه



#### تلوث الماء

السبب:

رمي الفضلات  
والمخلفات في المياه

تحوي فضلات دورات المياه  
والشوارع على فيروسات ضارة  
تضر بالإنسان والكائنات الحية.

المعالجة:

يمكن معالجة مياه الصرف  
الصحي لتجنب مخاطرها.



### تأثير أنشطة الإنسان

#### الصيادون والجامعون

كان على الصيادين قديما بذل جهد كبير  
للعثور على الفريسة وقتلها، ولم يكونوا  
يصطادون الكثير من الحيوانات ولا  
يجمعون الكثير.

#### الزراعة

##### تأثيرها الإيجابي

بعض الكائنات ستجد غذاؤها بشكل  
أكبر من خلال المحاصيل الزراعية

##### تأثيرها السلبي

تدمير موطن طبيعي لكائنات ونباتات  
ومصدر غذاؤها سيؤدي لإحداث خلل  
في السلسلة الغذائية

#### صيد السمك

صيد الأسماك بكثرة يحرم كائنات أخرى  
تتغذى عليها منها

#### إدخال أنواع جديدة

يسبب إدخال أنواع جديدة لبيئة أخرى تأثر  
الكائنات الحية في تلك البيئة

## تأكل طبقة الأوزون

### الأوزون

هو غاز يوجد في طبقات عالية من الغلاف الجوي ويحمي منالتأثيرات  
الضارة من الأشعة فوق البنفسجية

### أهميتها

تمتص طبقة الأوزون الأشعة فوق البنفسجية الصادرة من الشمس وتقلل  
كميتها التي تصل إلى الأرض

### مضار الأشعة فوق البنفسجية

قد تسبب سرطان الجلد  
وتضر بالعين  
وتدمر النباتات



### الثقب في طبقة الأوزون

كمية الأوزون فوق القطب الجنوبي أقل مما ينبغي

#### كيف يحدث

تتفاعل مركبات الكلوروفلوروكربون (CFC)  
مع الأوزون وتحلله مما يسبب تقليل كميته

يحدث هذا التفاعل أكثر عندما يكون الجو باردا وعندما  
يسطع ضوء الشمس عليه

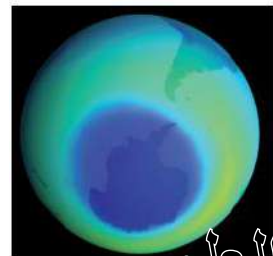
لهذا يحدث الثقب في القطب الجنوبي في فصل الربيع بشكل أكبر

تبقى هذه المركبات فترة طويلة في الغلاف الجوي فيجعل  
معالجتها تستغرق فترة طويلة

#### أسبابه

مجموعة من الغازات تسمى مركبات  
الكلوروفلوروكربون (CFC)

تستخدم هذه المركبات في المكيفات  
والتلاجات والعبوات البخاخة



## دراسة عالم الطبيعة

غالبًا ما يستخدم علماء البيئة تقنيات **جمع العينات**.  
جمع العينات يتضمن التوصل للنتائج بشأن جزء صغير من منطقة باعتباره  
ممثلاً للمنطقة الخاضعة للدراسة.

### جمع العينات

يجب استخدام عينة كبيرة بشكل كافٍ.

اختيارها بشكل عشوائي

### علماء البيئة

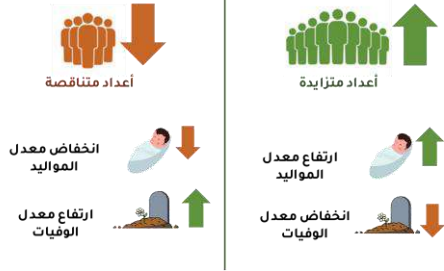
هم العلماء الذين يقومون بدراسة الكائنات في بيئتها

### علم البيئة

علم يهتم بدراسة الكائنات في بيئتها

## تعداد السكان

إعداد: أيمنى الحجرية



### تعداد الكائنات

عدد الكائنات الحية من نوع معين والتي تعيش في نفس الوقت ونفس المكان

### عوامل تؤثر على تعداد الحيوانات

#### المرض

انتشار المرض قد يسبب  
زيادة الوفيات

#### الحيوانات المفترسة

ازدياد عدد المفترسات  
يسبب نقصان أعداد  
الكائنات الأخرى

#### توفر الغذاء

تقلص الغذاء لكائنات  
يسبب نقصان عددها



## الحفاظ على البيئة

إعداد: أيمنى الحجرية

### الحفاظ على المواطن الطبيعية

لكل كائن موطنه الطبيعي الذي  
يستطيع التكيف معه والعيش فيه

إذا تم تدمير الموطن الطبيعي قد لا  
تجد مكانا للعيش وتنقرض

يمكن بناء محميات بحيث لا يسمح  
للناس بالإضرار بها.

### طرق للحد من التلوث

دفن القمامة في  
مرادم نفايات  
جيدة



تقليل مخاطر تسرب  
غاز الميثان وتسرب  
مياه النفايات  
للأرض

تقليل كمية  
الوقود  
المحروق



تقليل كمية ثاني  
أكسيد الكربون في  
الغلاف الجوي

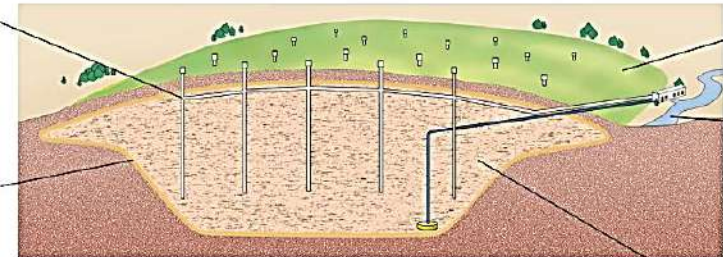
التوقف عن استخدام  
مركبات  
الكلوروفلوروكربون



مساعدة طبقة الأوزون  
للرجوع لطبيعتها

### مرادم النفايات الآمنة

تسمح الأنابيب  
بجمع غاز الميثان  
لاستخدامه كوقود.  
بطانة عازلة للماء تمنع  
تسرب الملوثات إلى  
التربة.



التربة والعشب يُغطيان  
النفايات.  
يتم شفط الماء إلى الخارج  
ومعالجته وبذلك يصبح آمناً  
إذا تم إرجاعه إلى البيئة.

يتم ضغط النفايات لكي تشغل حيزاً قليلاً.

# مقارنة بين الفلزات واللافلزات

إعداد: أيمنى الحجرية



## اللافلزات

معظمها غازية في درجة حرارة الغرفة

غير لامعة

هشة

رديئة التوصيل للحرارة

معظمها لا يوصل الكهرباء

## الفلزات

( ما عدا الزئبق  
يكون سائل)

صلبة في درجة  
حرارة الغرفة

يصبح سطح معظم  
الفلزات باهتا بعد فترة  
وعند المسح عليها أو  
قطعها يعود لمعانها

لامعة

لا تنكسر - تتحمل الأوزان الثقيلة

إعادة تشكيلها

قابلة للطرق

سحبها بشكل أسلاك

قابلة للسحب

جيدة التوصيل للحرارة

جيدة التوصيل للكهرباء

تصدر رنيناً عند الطرق عليها

بعضها مواد مغناطيسية

(الحديد / الكوبلت / النيكل / الفولاذ)

خصائصها

كربون، أكسجين، اليود، الكبريت، الهيليوم...

النحاس، الخارصين، الحديد، الألومنيوم، الذهب،  
الفضة، الكروم، .....

أمثلة

## مقارنة بين الفلزات والالافلزات

إعداد: أيمنى الحجرية

### الالافلزات

يضاف الكبريت للمطاط لجعله صلبا

يستخدم غاز الأوكسجين في المستشفيات للتنفس

يستخدم الهيليوم في البالونات لجعلها ترتفع

يستخدم الكلور لقتل البكتيريا

يستخدم الكربون لتنقية الماء



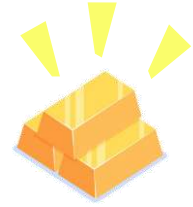
### الفلزات

يستخدم النحاس في صناعة الأسلاك لأنه موصل للكهرباء

يستخدم الذهب لصناعة المجوهرات للمعانه وسهولة طرقه وتشكيله

يستخدم الحديد لبناء الجسور لصلابته

يستخدم الألمنيوم لصناعة الأواني لتوصيله الجيد للحرارة



بعض استخداماتها

# المواد في حياتنا

إعداد: أيمنى الحجرية



الزجاج

منها شفاف أو شبه شفاف  
يتسم بالصلابة لكنه هش  
يمكن تلوينه



الخزفيات

تتحمل درجات الحرارة العالية  
صلبة وهشة وقوية للغاية.  
يصنع بها البلاط والأحواض  
والهيكل الخارجي للمكوك الفضائي



ألياف

خيوط صغيرة قوية وقابلة للإنثناء

بعضها صناعية  
(من مواد كيميائية)

بعضها طبيعية  
(القطن والحرير)



بلاستيك

له أنواع عديدة  
بعض أنواعه مرنة وخفيفة وسهلة التشكيل

## مقارنة بين



الزجاج

يمكن تشكيلها بسهولة  
يمكن إعادة تدويرها  
لا تتفاعل مع الأطعمة  
شفافة  
رخيصة

البلاستيك

يمكن تشكيلها بسهولة  
بعضها يمكن إعادة تدويرها  
لا تتفاعل مع الأطعمة  
بعضها شفافة  
خفيف الوزن  
رخيصة



أيجابياتها

سلبياتها

- ثقيلة الوزن
  - سهلة الكسر
- (تتم معالجته ليتحمل الحرارة ولا ينكسر)

- بعض أنواعه لا يمكن إعادة تدويرها ولا تتحلل بسهولة فتسبب تلوثا للبيئة

لا يتحمل الحرارة العالية

# وحدة القوى

تأثير بين جسمين

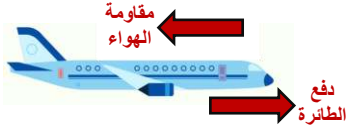
إعداد: أيمن الحجريّة

## من أنواع القوى

## من تأثيرات القوى

### قوة مقاومة الهواء

مقاومة الحركة في الهواء  
من أشكال قوة الاحتكاك



الوزن

### العوامل المؤثرة على مقاومة الهواء

#### الإتسبابية

علاقة عكسية  
كلما زادت إتسبابية الجسم  
قلت مقاومة الهواء  
وزادت سرعته

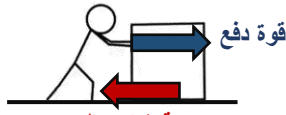
#### مساحة السطح

علاقة طردية  
كلما زادت مساحة السطح  
زادت مقاومة الهواء  
فتمتقل السرعة

### قوة الإحتكاك

مقاومة الحركة بين  
جسمين متلامسين

تنتج حرارة  
توقف الحركة



قوة إحتكاك تكون عكس اتجاه حركة الجسم  
يتحرك الجسم إذا كانت قوة الإحتكاك أقل من قوة الدفع

### العوامل المؤثرة على قوة الإحتكاك

#### خشونة السطح

علاقة طردية  
كلما زادت خشونة السطح  
زادت قوة الإحتكاك

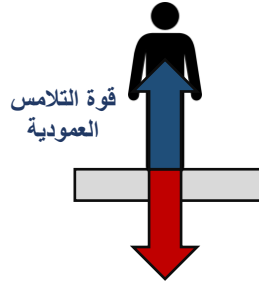
#### الوزن

علاقة طردية  
كلما زاد الوزن زادت قوة  
الإحتكاك

### قوة التلامس العمودية

قوة دفع الأجسام للأجسام  
عند تلامسها

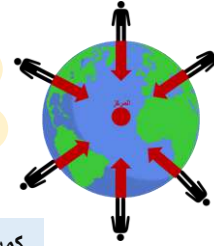
تكون عمودية على السطح



قوة الوزن

### الوزن

قوة الجاذبية المؤثرة على الأجسام  
تتجه للأسفل نحو مركز الأرض



#### الوزن

قوة الجاذبية المؤثرة  
على الجسم

تتغير بتغير الجاذبية  
فتصبح أقل عندما  
تقل الجاذبية

وحدة قياسها  
النيوتن  
**N**

#### الكتلة

كمية المادة في  
الجسم

لا تتغير بتغير  
الجاذبية فتبقى  
نفسها على القمر

وحدة قياسها  
كيلوجرام  
**kg**

### التحويل بين الكتلة والوزن

الوزن = الكتلة (kg) × 10

الكتلة (kg) =  $\frac{\text{الوزن}}{10}$

شد	دفع
تدوير	سحب

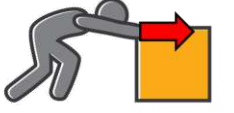
لا يمكن رؤية القوى ولكننا نشعر بها

يمكن تمثيل القوة واتجاهها بواسطة الأسهم

عند تسمية القوة نوضح الجسم الذي ينتج القوة  
والجسم المؤثر عليه



قوة سحب الرجل للصندوق



قوة دفع الرجل للصندوق

## الجهاز المستخدم لقياس القوة

### الميزان الزنبركي (ميزان نيوتن)

وحدة القياس هي  
النيوتن (N)



نبدأ القراءة من الأعلى

# التباين والتصنيف



النوع

مجموعة من الكائنات الحية التي

وتنجب نسلا  
من نفس نوع  
الأبوين

يمكنها  
التزاوج

تتشارك جميعها  
في نفس  
الخصائص.

اعداد: أ.يمنى الحجرية

## التباين في النوع

الإختلافات بين أفراد النوع الواحد

استقصاء التباين

يمكن تنظيم البيانات في جدول ومخطط التكرار

طرح أكبر قيمة ناقص أصغر قيمة

المدى

القيمة الأكثر تكرارا

المنوال

القيمة المتوسطة في النتائج (بعد ترتيبها)

الوسيط  
الحسابي

مجموع القيم على عددها

الوسط الحسابي  
(المتوسط)

ماذا يحدث عند تزاوج نوعين مختلفين؟

ينتج جيل

هجين وعقيم

لا تنجب

يحمل صفات  
نوعين مختلفين



حمار



حصان

## كيف تسمى الأنواع؟

العالم السويدي كارل  
لينوس وضع نظام تسمية

التسمي عبارة عن كلمتين  
من اللغة اللاتينية

تكتب بأحرف مائلة

*Orcinus orca*

الهدف من نظام التسمية حتى يستطيع كل عالم  
أن يستخدم نفس الاسم لنفس النوع



بغل

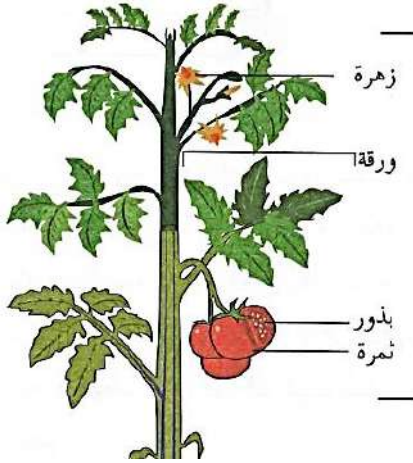
مثال:

# مملكة النباتات

إعداد: أيمنى الحجرية

## النباتات الزهرية

تتكاثر بواسطة البذور التي تنتج داخل الأزهار



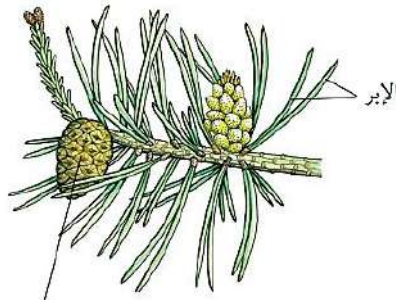
## المخروطيات

تنمو معظمها لتصبح أشجارا

تملك أوراق صلبة تسمى **الإبر**

تتكاثر بواسطة البذور تنتج داخل مخروطات

لا تمتلك أزهار حقيقية



مخروط يحتوي على البذور

## السرخسيات

أكبر من الحزازيات وقد تصل بعضها لأشجار

تملك أوراقا تسمى **بالخوص**

تتكاثر بالأبواغ الموجودة على ظهر الخوص

تنمو في أماكن ظليلة



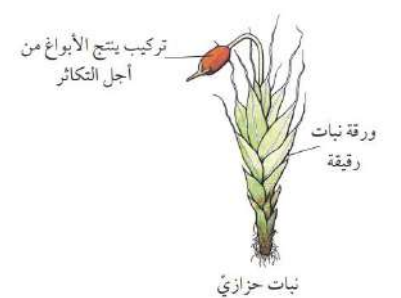
## الحزازيات

نباتات صغيرة جدا

لها أوراق رقيقة تجف بسهولة

تتكاثر بالأبواغ

يعيش معظمها في أماكن مبللة وظليلة



# مملكة الحيوانات

إعداد: أيمنى الحجرية

## اللافقاريات

حيوانات لا تمتلك عمودا فقريا

بعض مجموعاته

### المفصليات

مجموعاتها

الحشرات 6 أرجل



العنكبوتيات 8 أرجل



القشريات أكثر من 8



كثيرات الأرجل



### الحلقيات

جسمها مقسم إلى حلقات (عقل)

لا تحتوي على أرجل

تمتلك شعيرات صلبة تسمى أشواك

من أمثلتها:

ديدان الأرض



### الرخويات

تتميز بجسم رخو

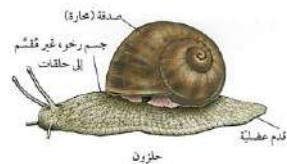
لها قدم عضلية تستخدم للحركة

من أمثلتها:

البزاق

الحلزون

الأخطبوط



### الثدييات

معظمها يغطيها الشعر

تتنفس بالرتتين

تلد صغارها وترضعهم بلبن الأم



### الطيور

تمتلك أجنحة ومنقار

يغطيها الريش

تتنفس بالرتتين

تضع البيض على اليابسة



### الزواحف

معظمها يملك 4 أرجل والثعابين بلا أرجل

تمتلك جلدا حشيفيا

تتنفس بالرتتين

بعضها يعيش في اليابسة وبعضها تعيش في الماء

تضع البيض على اليابسة



### البرمائيات

لديها أربع أطراف

تمتلك جلدا ناعما بلا قشور

تنمو الشراغيف في الماء وتتنفس بواسطة الخياشيم

عندما تكبر تتنفس بالرتتين وتعيش على اليابسة

تضع البيض في الماء

من أمثلته: الضفادع والعلاجوم والسلمندر



### الأسماك

تمتلك زعانف

يغطي جلدها القشور

تتنفس بواسطة الخياشيم

تضع البيض في الماء



# اللافقاريات

حيوانات لا تمتلك عموداً فقرياً

بعض مجموعاته

إعداد: أيمن الحجريّة

## المفصليات

مجموعاتها

### كثيرات الأرجل

تمتلك أزواجاً عديدة من الرجل

تمتلك زوج واحد من قرون الاستشعار

من أمثلتها

ألفيات الأرجل

مئويات الأرجل

### القشريات

لها أكثر من 4 أزواج من الأقدام

تمتلك زوجين من قرون الاستشعار

تحتوي هيكل عظمي صلب

من أمثلتها

سرطان البحر

براغيث الماء

قمل الخشب

### العنكبوتيات

تمتلك ثمانية أرجل

لها أجنحة أو قرون استشعار

من أمثلتها

العناكب

العقارب

### الحشرات

تمتلك ستة أرجل

لها زوجين من الأجنحة متصلة بالصدر

لها زوج من قرون الإستشعار

جسمها مقسم لثلاث أقسام

رأس صدر بطن

كل جزء مكون من حلقات

## الحلقيات

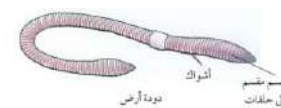
جسمها مقسم إلى حلقات (عقل)

لا تحتوي على أرجل

تمتلك شعيرات صلبة تسمى أشواك

من أمثلتها:

ديدان الأرض



## الرخويات

تتميز بجسم رخو

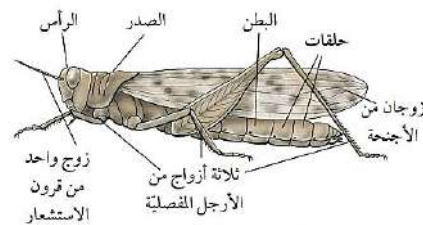
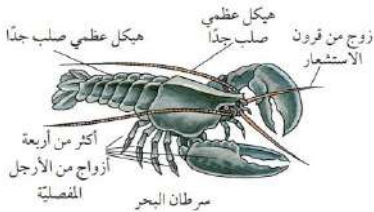
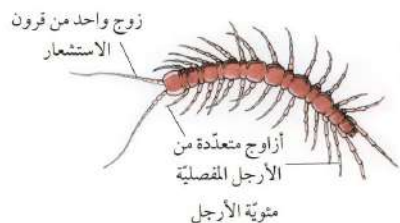
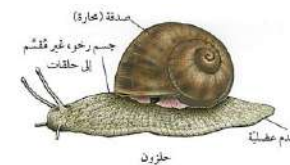
لها قدم عضلية تستخدم للحركة

من أمثلتها:

البزاق

الحلزون

الأخطبوط



# الوراثة

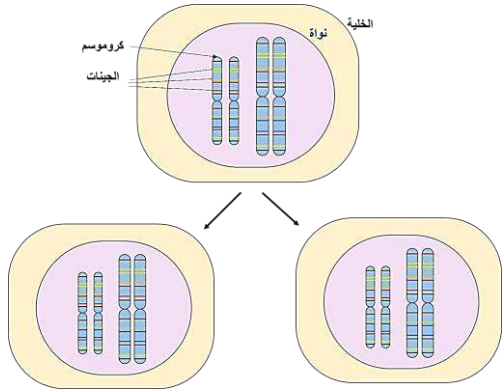
هي انتقال الصفات من الأبوين إلى نسلهم (الأبناء)

إعداد: أ.يمنى الحجرية

## انتقال الجينات

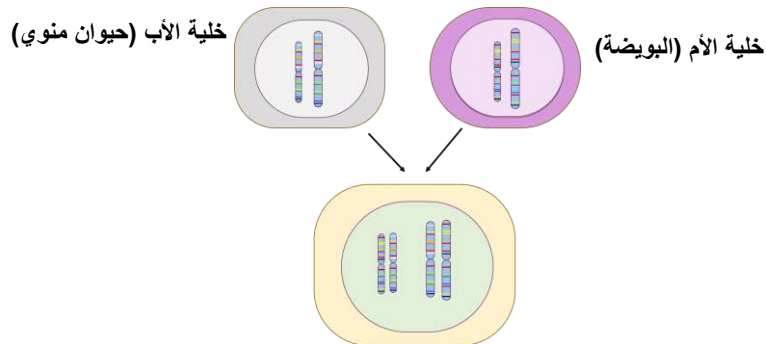
أثناء النمو تنقسم خلاياك لنتج مزيدا من الخلايا

في كل مرة تنقسم خلاياك تنتقل مجموعة كاملة من الكروموسومات والجينات إلى الخلايا الجديدة

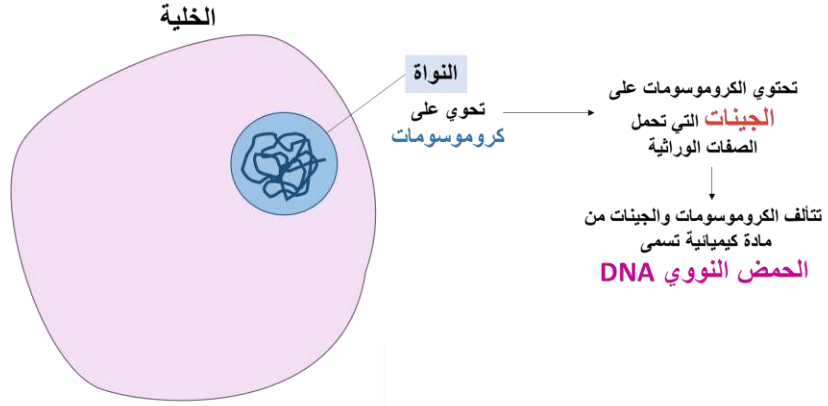


تندمج خلية من الأب (حيوان منوي) مع خلية من الأم (البويضة) تحمل كل منهما نصف كروموسومات

تندمج نصف كروموسومات من الأم مع نصف كروموسومات من الأب



## الكروموسومات والجينات



يحمل كل **جين** مجموعة من التعليمات الوراثية ويرشد الخلية لصنع مادة معينة



جميع خلايا جسمك تمتلك نفس الجينات

معظم الجينات توجد في شكلين مختلفين أو أكثر



## كيف تتوارث الكائنات؟

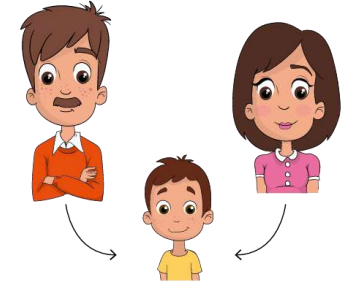
كل كائن لديه مجموعة من التعليمات في خلاياه تسمى هذه التعليمات الوراثية بـ

## الجينات

كل الكائنات الحية (نباتات وحيوانات وإنسان) تمتلك جينات

تنتقل الجينات من الآباء للأبناء

تأتي نصف الجينات من الأب ونصفها من الأم لهذا يحمل الإبن صفات مشتركة من الوالدين



## الجينات والبيئة

قد تعمل البيئة على التأثير على بعض الصفات

مثال: التغذية السليمة قد تؤثر في معدل النمو

# ملخص وحدة الأحماض والقلويات

إعداد: أيمنى الحجرية

## القلويات

مُر / صابوني

- معظم المنظفات
- هيدروكسيد الصوديوم
- هيدروكسيد البوتاسيوم
- هيدروكسيد الكالسيوم

- يسبب التهيج للعين والجلد
- يسبب التآكل (يذوب الجلد ويصاب بحرق كيميائي)

أكبر من 7

أزرق

أزرق - بنفسجي

## الأحماض

حامض / لاذع

- معظم الثمار
- حمض الستريك في الليمون
- حمض الهيدروكلوريك
- حمض النيتريك
- حمض الكبريتيك

- يسبب التهيج للعين والجلد
- يسبب التآكل (يذوب الجلد ويصاب بحرق كيميائي)

أقل من 7

أحمر

أحمر - برتقالي - أصفر

المذاق

أمثلة

مضار المركز  
(القوي)

الرقم  
الهيدروجيني (pH)

لون ورقة تباع  
الشمس

لون الكاشف  
العام

## لتخفيف حمض أو قلوي

حمض مخفف



إضافة ماء

حمض قوي  
(مركز)



قلوي مخفف



إضافة ماء

قلوي قوي  
(مركز)



إعداد: أ.يمنى الحجرية

القلويات



هي مواد  
كيميائية متضادة

الأمحاض



مادة متعادلة

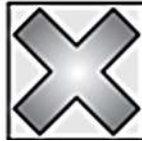
## إشارات التحذير في المواد الكيميائية



سام



قابل للإشتعال



ضار ومهيج



مؤكسد



مادة متفجرة



مسبب للتآكل

## التعامل الآمن



العمل واقفا حتى لا تنسكب المواد عليك.

ارتداء النظارات الواقية لحماية دخول شيء للعينيك.

عند فتح الزجاجة نضعها مقلوبة على السطح حتى لا يلامس الحمض السطح.

اغلق الزجاجة فور الانتهاء منها

إذا انسكب الحمض على السطح نسكب كمية كبيرة من الماء عليه

# الكواشف

إعداد: أيمنى الحجرية

## مقارنة بين الكواشف

الكاشف العام	ورق تباع الشمس	الملفوف الأحمر	
أحمر برتقالي أصفر	أحمر	أحمر	مادة حمضية
أخضر	لا يتغير	لا يتغير	مادة متعادلة
أزرق بنفسجي	أزرق	أخضر	مادة قلوية

**الكاشف:** هو مادة يتغير لونها في الأحماض والقلويات

تساعدنا الكواشف على تحديد ماذا إذا كانت المادة حمضية أم قلوية أم متعادلة

## أنواع الكواشف



الكواشف الطبيعية



الملفوف الأحمر

العنب الأسود (توت)



جذور الشمندر

بعض الأزهار



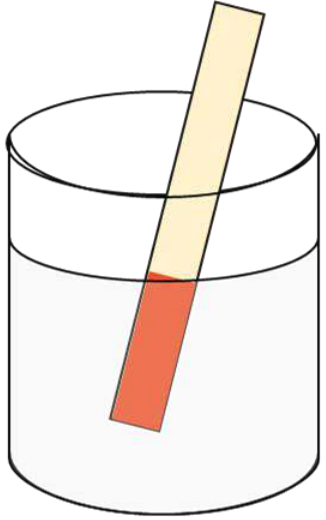
يعتبر أفضلهن لأنه يتكون من نطاق أكبر من الألوان التي يحدد من خلالها درجة قوة الحمض أو القلوي

كاشف ورقة تباع الشمس

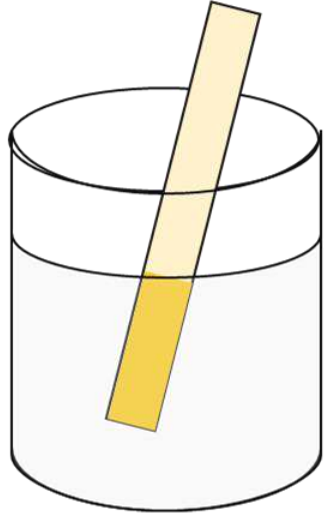
الكاشف العام

# مقياس الرقم الهيدروجيني pH

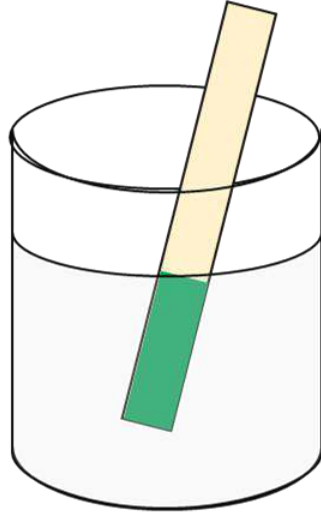
إعداد: أيمنى الحجرية



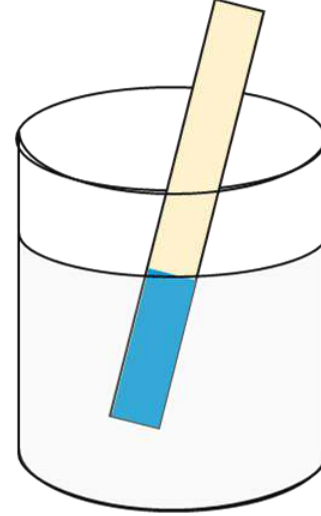
الرقم الهيدروجيني = 1  
حمض قوي



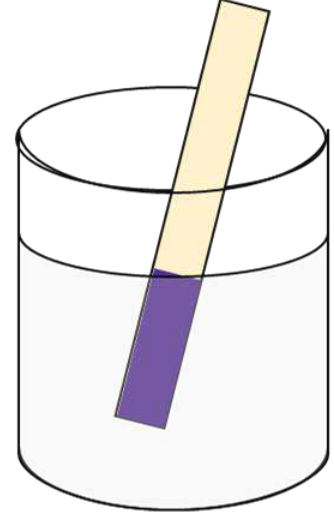
الرقم الهيدروجيني = 4  
حمض ضعيف



الرقم الهيدروجيني = 7  
متعادل



الرقم الهيدروجيني = 10  
قلوي ضعيف



الرقم الهيدروجيني = 13  
قلوي قوي



أكثر حامضية

مادة متعادلة

أكثر قلوية

أحمر

برتقالي

أصفر

أخضر أزرق

بنفسجي

موقع زاد العلم zadelm.com

# التعادل

## تطبيقات على التعادل

### أدوية مضادات الحموضة



مادة قلوية تعادل حمض المعدة (الهيدروكلوريك) إذا زادت كميته وسببت عسر هضم

### معجون الأسنان



مادة قلوية تعادل الحمض الذي في الفم بسبب البكتيريا التي تتغذى على بقايا الطعام.  
- الحمض في الفم يسبب تآكل الأسنان (التسوس)

### معادلة مياه البحيرات



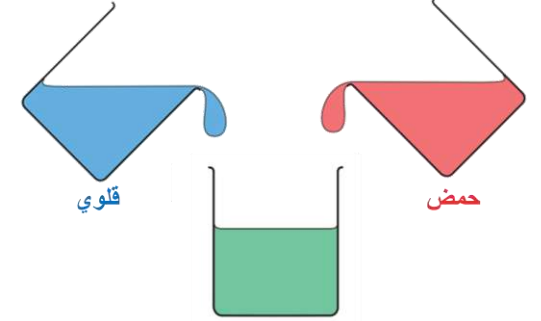
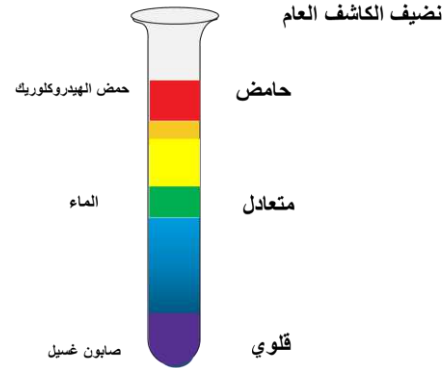
- بسبب الأمطار الحمضية تزيد حموضة البحيرات وتسبب في موت الكائنات.
- - تضاف مادة قلوية لمعادلة الحمض.

### المحاصيل الزراعية



- التربة الحمضية لا تساعد على نمو النباتات.
- تضاف مادة الجير القلوية لمعادلة التربة.

### كيف يتكون قوس المطر في أنبوبة الاختبار؟



هو عند دمج حمض وقلوي ليصل لدرجة التعادل

### كيفية تحضير محلول متعادل

تستخدم أداة

### السحاحة



- نضع كاشف عام مع القلوي القوي
- نضع الحمض في السحاحة ونضيفه ببطء مع رج الدورق الذي يحوي القلوي كل مرة.
- عندما يصبح لونه أخضر فهذا يدل على أنه تعادل.
- إذا زادت كمية الحمض قليلا فسيصبح حمضا ضعيفا.

إذا احتجنا لكمية حمض مساوية للقلوي لمعادلته فهذا يدل على أنهما بنفس القوة

إذا احتجنا لكمية أكبر من الحمض لمعادلة القلوي فهذا يدل على أن قوة الحمض أقل من القلوي

إذا احتجنا لكمية أقل من الحمض لمعادلة القلوي فهذا يدل على أن قوة الحمض أكبر من القلوي

لقراءة القراءة في السحاحة نبدأ من الأعلى من الصفر

