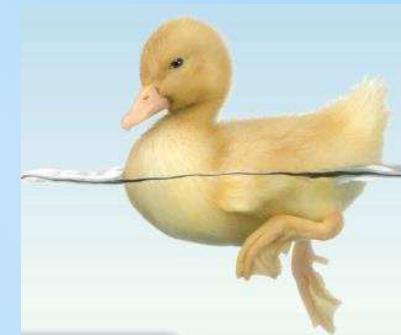


72 ~



- للسوائل قوة على الأجسام فتجعلها تطفو أو تغوص

- هذه القوة تعمل رأسيا من أسفل إلى أعلى تسمى قوة دفع السائل ، و تُمَكِّن السفن من الطفو فوق سطح الماء و الغواصات من الغوص في أعماق مختلفة في البحار و المحيطات ، كما تُمَكِّن الجسور الخرسانية من الطفو على سطح الماء على الرغم من وزنها و أوزان ما عليها .



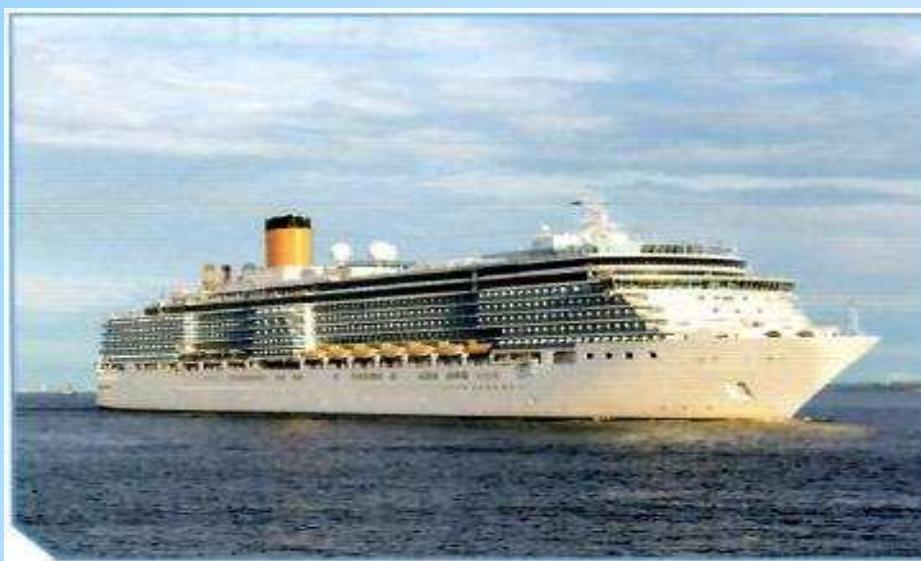
فَكَرْ

كيف تستطيع الغواصة أن تطافو على سطح المحيط  
وتغوص في أعماق مختلفة منه؟



ص 72

الغواصة تطفو كالسفينة لأن بها تجويف يمكنها من إزاحة كمية كبيرة من الماء يساوي وزنها ، و تغوص في أعماق مختلفة لاحتواها على خزانات يتم ملئها بالماء تزيد من وزنها للوصول للعمق المطلوب .



س : ماذا يحدث عند وضع مسمار حديدي في الماء ؟

ج : يغوص المسمار في الماء و يصل حتى القاع .

س : علل : يغوص المسمار الحديدي في الماء بينما تطفو السفن المصنوعة من الفولاذ .

ج : السبب : المسمار يغوص لأن وزنه أكبر من قوة دفع الماء عليه ، و تطفو السفينة لأن بها تجويف يزيل كمية كبيرة من الماء يساوي وزنها .

- للكويت ميناء بحري يتم فيه التبادل التجاري بواسطة السفن الكبيرة .
- السفينة مصنوعة من الفولاذ الصلب الذي يُصنع من الحديد .
- الحديد يستخدم لصنع هيكل قوية مثل ناطحات السحاب ، كما يستخدم في صنع المسامير التي يمكن استخدامها في تثبيت قطع من الخشب معا .



شكل (35)

خذ ورقتين متساويتين في القياسات من ورق الألومنيوم ( $10\text{ cm} \times 10\text{ cm}$ )، وقم بتشكيل إحداهما على شكل كرة مُضْمَّنة والأخرى على شكل قارب.

1. توقع ما يحدث عندما تضع كلا الشكلين في حوض فيه ماء.
2. جرب توقعاتك ولا حظ ما حدث.

**ملاحظاتي:** تغوص ورقة الألمنيوم التي على شكل كرة مُضْمَّنة وتطفو التي على شكل قارب.

3. فسر ما حدث.

تزداد قوة دفع الماء بزيادة حجم الجسم ، و بالتالي طفا الشكل الكبير و غاص الصغير

## ورقة عمل (١٥)

الأجسام الطافية و المغمورة في الماء

١) ماذا يحدث في الحالات التالية :-

- عند وضع مسمار حديدي في الماء :

الحدث : **يغوص المسمار في الماء و يصل حتى القاع .**

- عند وضع قارب و كرة مصنوعان من الألومنيوم و لهما نفس الوزن :

الحدث : **يطفو القارب لوجود التجويف ، و تغوص الكرة**

٢) علل : يغوص المسمار الحديدي في الماء بينما تطفو السفن المصنوعة من الفولاذ .

**السبب المسمار يغوص لأن وزنه أكبر من قوة دفع الماء عليه ، و تطفو السفينة لأن بها تجويف يزيل كمية كبيرة من الماء يساوي وزنها**

٣) كيف تستطيع الغواصة أن تطفو على سطح الماء و تغوص في أعماق مختلفة منه ؟

**الغواصية تطفو كالسفينة لأن بها تجويف يمكنها من إزاحة كمية كبيرة من الماء يساوي وزنها ، و تغوص في أعماق مختلفة لاحتواها على خزانات يتم ملئها بالماء تزيد من وزنها للوصول للعمق المطلوب .**

# جنة الاحسان للعلوم والتكنولوجيا



- Ecosystem and biodiversity
- Charge your energy
- Ecological balance
- Environmental problems around us

النظام البيئي والتنوع الأحيائي

● اشحن طاقتكم

ص

● التوازن البيئي

● المشكلات البيئية من حولنا

14

- تكون البيئة من سطح الأرض و ما تحته و ما فوقه  
من هواء و أنهار و بحيرات و بحار و محيطات و تربة  
و ما يعيش عليها من إنسان و حيوان و نبات

### مكونات البيئة

حيّة ← → غير حيّة

ماء / هواء / يابس /  
ضوء الشمس

إنسان / حيوان / نبات

**فَكْر**

ما هي مكونات البيئة  
الطبيعية؟



**فَكْر**

كيف تتفاعل مكونات البيئة  
مع بعضها البعض؟



## فَكْر

ماذا تضيف الكائنات الحية  
إلى البيئة؟ وماذا تأخذ منها؟

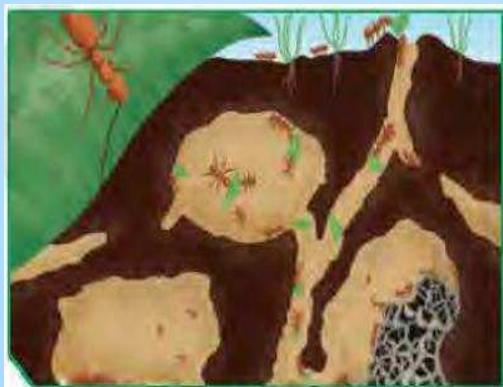


## فَكْر

ما هي المشكلات التي قد تطرأ  
على البيئة؟ وكيف يواجهها  
الإنسان؟



- تعتمد المكونات الحية على المكونات غير الحية في معيشتها .
- الإنسان يعتمد في معيشته على غيره من المكونات الحية و غير الحية في البيئة .
- كل كائن حي يعيش في بيئة خاصة به ، و يشاركه في نفس الحيـز مكونات أخرى يتفاعل معها قد تكون حية و قد تكون غير حية .



- تحتوي بيئة النمل على مكونات متعددة و يتفاعل معها النمل بطريقة معينة .
- الكائنات الحية تعيش في بيئة خاصة بها و تشارك نفس الحيـز مع مكونات أخرى.



ص

15

صنف مكونات تربة حديقتك المدرسية، ثم سجل مشاهدتك.



شكل (2)

حبيبات رملية  
و طينية /  
ماء / هواء /  
دبّال

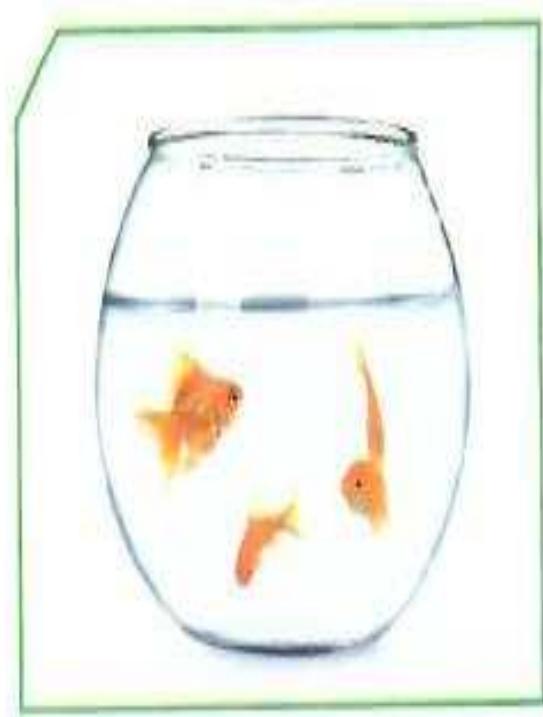
حشرات / فطريات  
كائنات دقيقة /  
ديدان  
جذور نبات  
/ حشائش

مكوّنات حيّة

ناقش زملاءك، ثم صِفْ كيف تتفاعل هذه الأجزاء مع بعضها بعضاً في الحديقة.

.....  
**تفاعل المكونات الحية مع المكونات غير الحية في علاقة أخذ و عطاء ..**

**.....  
تفاعل المكونات الحية مع بعضها البعض في علاقة غذائية تأخذ شكل السلسلة الغذائية .**



أُكِّتب المكوّنات التي ستضعها مع سمك الزينة حتى تكون في موطن طبيعي مناسب. فسّر اختيارك لهذه المكوّنات الحية وغير الحية.

- 1- نبات بحري ..... 2- حصى و رمل ..... 3- كشاف للاضاءة
- 4- مضخة هواء ..... 5- فلتر لتنقية الماء



- تساعد هذه المجالات المختلفة على تنوع الكائنات الحية في الموطن الطبيعي الواحد .

- أي أن الموطن الطبيعي الواحد يضم أنواع عدّة من الكائنات الحية .

- كل نوع من أنواع الكائنات الحية يسمى تجمعاً .

\* **التجمّع** :- هو كافة أعضاء نوع واحد تعيش في المنطقة نفسها .

- هو مجموعة أفراد نوع ما تعيش في منطقة واحدة .



- تجمعات الكائنات الحية التي تعيش في منطقة ما تسمى بالمجموعة البيئية .

\* **المجموعة البيئية** :- هي تجمعات الكائنات الحية كلها التي تعيش في منطقة واحدة .



شكل (4)

المجموعة البيئية في بيئه الحشائش

## ورقة عمل (١)

### النظام البيئي و التنوع الأحيائي

١) اكتب الاسم أو المصطلح العلمي الدال على كل من العبارات التالية :-

- ١ - المكونات الحية و غير الحية التي تتوارد في مكان ما . **النظام البيئي**
- ٢ - المكان الذي يعيش فيه الكائن الحي . **الموطن الطبيعي**
- ٣ - الدور الذي يقوم به الكائن الحي في موطنه الطبيعي . **(المجال)**
- ٤ - كافة أعضاء نوع واحد تعيش في منطقة نفسها . **( تجمع )**
- ٥ - تجمعات الكائنات الحية كلها التي تعيش في منطقة واحدة . **المجموعة البيئية**

٢) أكمل الجمل التالية بما يناسبها علميا :-

- أ) يكون النظام البيئي من مكونات ..... **غير حية** ..... و مكونات ..... **حياة** .....
- ب) الموطن الطبيعي للبطة هو **البحيرة** ..... أو هو المكان القريب منها .
- ج) الدور الذي يقوم به الكائن الحي في موطنه الطبيعي يسمى **المجال**
- د ) تجمعات الكائنات الحية التي تعيش في منطقة ما تسمى بـ **المجموعة البيئية**

# الآcidas والفلويات

## Acids and alkalis

118

مواد قلوية

مواد حمضية

مواد متعادلة



- تُحتل الأحماض و القلويات مساحة كبيرة في التفاعلات الكيميائية المهمة .

- ملح الطعام ( كلوريد الصوديوم  $Na Cl$  ) ينتج من تفاعل حمض مع قلوبي .

- كثير من الأطعمة التي نأكلها تحتوي على أحماض كما يلي :-

\* الحمضيات كالليمون و البرتقال تحتوي على حمض الستريك .

\* التفاح يحتوي على حمض الماليك .

\* اللبن يحتوي على حمض اللاكتيك .

- تستخدم القلويات في البناء و في تصنيع الأسمدة الزراعية .



كيف تشكل محلولاً متعادلاً؟

- بتفاعل كمية من حمض مع كمية مكافئة من القلوي ينتج محلول متعادل .

- الحمض يُحمر ورقة تباع الشمس .

- القلوي يُزرق ورقة تباع الشمس .

- محلول المتعادل عديم التأثير على ورقتي تباع الشمس .





ما فائدة مقياس درجة الحموضة (pH)؟



- يمكن معرفة درجة حموضة أي محلول باستخدام مؤشر الأُس الهيدروجيني  $pH$
- تعتبر السوائل ذات درجة حموضة أقل من 7 أحماض .
- تعتبر السوائل ذات درجة حموضة أعلى من 7 محاليل قلوية أو قواعد .
- درجة الحموضة 7 تعتبر متعادلة وهي تساوي الأُس الهيدروجيني للماء النقى عند درجة حرارة 25 مئوية .



كيف تعرّف على طعم المواد الحامضة؟

بالذوق . المواد الحامضة لها طعم حمضي لاذع .  
- يوجد الكثير من الخضراوات و الفواكه تحتوي  
على أحماض مختلفة مثل الليمون و البرتقال  
و التفاح و الفلفل و الملفوف و الطماطم .



أحضر قطارة فيها عصير ليمون، وقطارة أخرى فيها القليل من الخل وأخرى فيها سائل التمر الهندي. ضع 4 قطرات من عصير الليمون على ورقة تباع الشمس (pH)، وكرر الأمر نفسه مع سائل الخل والتمر الهندي.



1. عند وضع قطرات من الليمون على ورقة تباع الشمس (pH)

**ملاحظاتي:** ... تبدو ورقة تباع الشمس باللون الأحمر. (تأثير حمضي)



2. عند وضع قطرات من الخل على ورقة تباع الشمس (pH)

**ملاحظاتي:** ... تبدو ورقة تباع الشمس باللون الأحمر. (تأثير حمضي)

3. عند وضع قطرات من التمر الهندي على ورقة تباع الشمس (pH)

**ملاحظاتي:** ... تبدو ورقة تباع الشمس باللون الأحمر. (تأثير حمضي)



تستطيع أن تغيّر مذاق بعض الأطعمة بطرق كثيرة. فكّر كيف؟

**من خلال إضافة الملح أو السكر**

- من النشاط السابق نستنتج أن :-

1) الأحماض لها طعم حمضي لاذع .

2) الأحماض تُحول ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى اللون الأحمر ( تُحرّرها ) .

3) أمثلة للأحماض :- حمض الهيدروكلوريك

$H_2SO_4$  - حمض الكبريتيك

$H_2CO_3$  - حمض الكربونيك

١) اكتب الاسم أو المصطلح العلمي الدال على كل من العبارات التالية :-

- ١ - سوائل ذات درجة حموضة أقل من ٧ . **(الأحماض)**
- ٢ - سوائل ذات درجة حموضة أكبر من ٧ . **(القلويات)**
- ٣ - سوائل ذات درجة حموضة تساوي ٧ . **(محاليل متعادلة)**

٢) أكمل الجمل التالية بما يناسبها علميا :-

- أ) الحمضيات كالليمون و البرتقال تحتوي على حمض **الستريك**
- ب) التفاح يحتوي على حمض **الماليك**
- ج) اللبن يحتوي على حمض **اللاكتيك**
- د) تستخدم القلويات في **البناء** و في **تصنيع الأسمدة الزراعية**
- هـ) المحلول **المتعادل** عديم التأثير على ورقتى تباع الشمس .
- و) الحمض **يُحمر** ورقة تباع الشمس و القلوبي **يُزرق** ورقة تباع الشمس .
- زـ) الليمون و الخل و التمر الهندي لهم تأثير **حمضي** على ورقتى تباع الشمس .

ما هي أنواع التلوث؟



ص 49

## أنواع التلوث

إشعاعي

پورانيوم

إشعاعات

ضوضائي

أصوات عالية

ضجيج

الياس

بقايا الطعام

المعلبات الفارغة

الزجاجات الفارغة

الماء

مياه المجاري

مخلفات المصانع

ناقلات النفط

الهواء

غبار

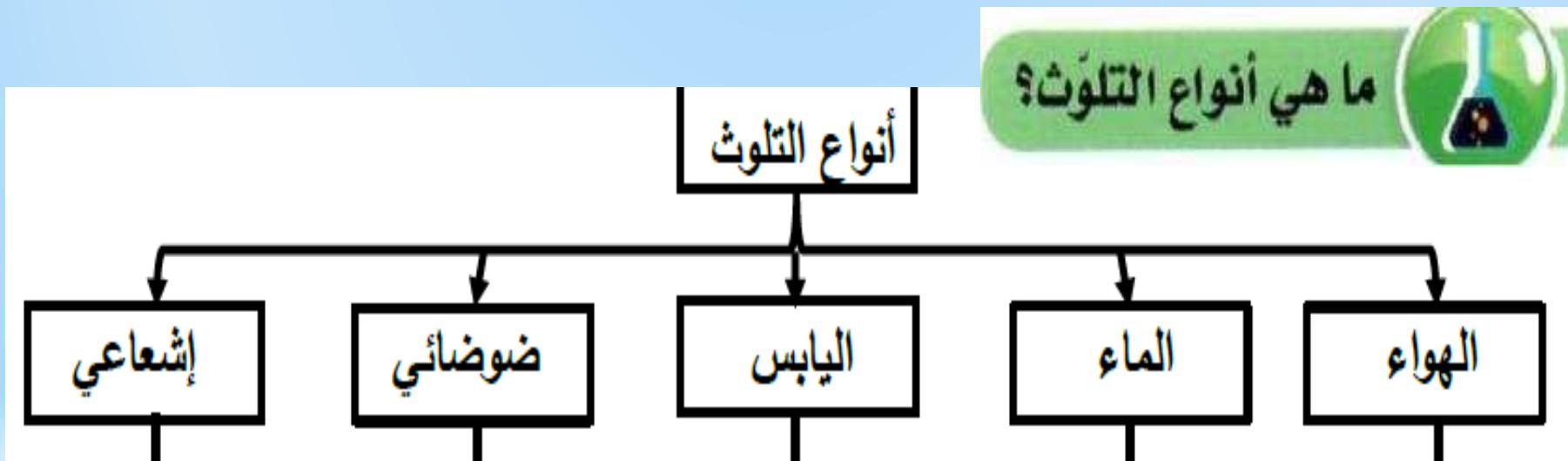
دخان

مبادات حشرية

- يختلف توزيع المواد الضارة في البيئة بحسب أماكن تواجدها .
- تكثر المواد الضارة في المناطق الصناعية و المدن نتيجة دخان المصانع و مخلفاتها الصلبة و السائلة و الدخان الناشئ عن عوادم السيارات ، بالإضافة إلى الأصوات العالية .
- تقل المواد الضارة في المناطق الريفية حيث يكون الهواء أكثر نقاوة بسبب عدم وجود سيارات أو مصانع بشكل كبير كما هو موجود في المدن.

- يُعدّ الإنسان المُسَبِّب الرئيسي في إدخال المواد الضارة (الملوثات) إلى البيئة ، فيحدث التلوث بسبب إدخال هذه المواد الضارة إلى البيئة فيحدث اضطراب في النظام البيئي .

- قد يكون السبب في إدخال هذه المواد الضارة بعض الظواهر الطبيعية مثل البراكين .



١) تلوث الهواء يحدث بسبب وجود مواد ضارة فيه كالدخان الذي يحتوي على غازات ضارة مثل ثاني أكسيد الكربون و ثاني أكسيد الكبريت .



د. تلوّث الهواء بالدخان

2) تلوث الماء يحدث عندما تتغير خصائص الماء مما يجعله غير صالح للاستخدام ، و يحدث ذلك بسبب تسرب النفط أو مياه المجاري أو المبيدات الحشرية .



بـ. تلوّث مياه البحر بماء المجاري



أ. ظاهرة نفوق الأسماك بسبب تلوّث البحر

3) تلوث اليابس أو التربة يحدث عن رمي النفايات الصلبة  
المنزلية أو الصناعية .



ج. تلوث التربة بالنفايات

(4) التلوث الضوضائي الذي يحدث نتيجة الأصوات العالية .



5) التلوث الإشعاعي الذي يحدث نتيجة تسرب المواد المشعة كالليورانيوم إلى أحد عناصر البيئة .





ابحث عن الحملات الكويتية للحدّ من تلوّث البرّ والبحر في دولة الكويت.

أحد هذه الحملات هو فريق الغوص سنيار التابع لمركز العمل التطوعي، ويهدف الفريق إلى إعمار البيئة البحرية من خلال مراقبة ومتابعة الشواطئ والسواحل ووقف التعديات عليها مثل اتلاف الشواطئ وتكسير الشعاب المرجانية الصيد الجائر والممارسات الخاطئة بكل أشكالها، كما يهدف لزيادة الثقافة القانونية عند مرتدى البحر و العمل على تفعيل نصوص القوانين وتطبيقاتها على كل من يدمر البيئة البحرية .





اكتب خطة تبيّن كيف تشارك في حملات تطوعية لتنظيف المدرسة وتوسيع زملائك على رمي القمامات في الأماكن المخصصة لذلك.

اسم البرنامج : نظافة مدى الحياة / شعار البرنامج : مدرستنا متميزة لأنها نظيفة / مدة البرنامج : طوال العام الدراسي

الهدف الأساسي [ ترسیخ قيم النظافة والمحافظة على البيئة والاهتمام بالصحة بحيث تتحول إلى سلوك يلازم الإنسان طوال عمره

1) تضع المدرسة البرنامج وإجراءات التنفيذ والمتابعة ضمن خطة المدرسة السنوية منذ بداية العام الدراسي.

2) تكوين لجنة تشرف على تنفيذ البرنامج برئاسة المدير المساعد وتضم المرشد الطلابي ورائد النشاط وبعض من المعلمين و الطلاب .

3) يشترك كل العاملين بالمدرسة في التنفيذ والمتابعة - مدير - وكيل - معلمون - مرشد طلابي - رائد نشاط ... الخ.

4) توفير ما يلزم من سلال للمهملات داخل الفصول وخارجها بحيث يسهل على الطلبة التخلص من المهملات بصورة يسيرة.

5) متابعة النظافة داخل الفصول في كل حصة وفق استماراة معدة لذلك .



نحوث التربة

**نکوت لزیه هر: لذل مولا غریبہ فی لزیه من شانها  
احداث تغیر فی لغوص الفیزیائیہ او الکیمیائیہ او الحیویہ  
لزیه مما یؤثر سلباً علی نعم الکائنات لجه و نکثہ را.**

من ملوك التربية: يمكن ان تكون ملوك التربية صلة لو سلسلة من اهم مصادر التراث. العيادة العالمية التي نظر بصحه الاسنان ولها يمكن ان تؤدي الى لاصبه الاسنان بمرض الملاريا. 2- النفيك الصلبه يتم القاء النفيك في مكب عشوائي حيث ان العصارة التي تصرف من النفيك تذهب الى التربية وتدخل الى المياه الجوفية قاتلتها.

لـ مـلـامـهـ الـيـهـ رـاجـبـ رـاطـيـ وـانـسـلـيـ عـظـمـ وـمـنـ حـنـ الـاـجـيلـ لـمـنـعـلهـ  
الـبـعـضـ فـيـ يـهـ صـحـهـ سـلـيـهـ لـتـوـصـ عـلـيـ يـسـتـأـفـلـهـ نـبـهـ وـلـنـصـنـ  
مـنـتـاـوـرـلـاـ مـنـ فـكـ اـمـرـاـضـ وـلـبـكـ  
سـعـدـاـنـ (( مـرـهـ وـرـقـبـهـ خـيـرـ مـنـ قـطـارـ عـلـاجـ ))

ثلاث الهراء

**نَوْثُ الْهَرَاءُ** هُوَ: تَغَيُّرٌ فِي خَرَاصٍ وَمُكَوِّنَاتِ الْهَرَاءِ  
لِصَبَاعِيٍّ وَهُوَ لَا يُسْبِبُ خَطَرًا عَلَى الْأَنْسَانِ وَالْبَيْتِ.

وذلك بعض الملوثات مثل (احتراق الوقود من  
مصادره المعدنة كعوالم السيلان وتخزن المصانع  
وحرق النفايات والأذار المنبعثة في البناء من  
البيك الصناعية الكيميائية).

## ورقة عمل (٩)

- ١) أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً :-
- تكثر الأدخنة و المخلفات الصناعية الصلبة و السائلة في المناطق **الصناعية**
  - يكون الهواء أكثر نقاوة في **المناطق الريفية**
  - يُعد **الإنسان**..... المسبب الرئيسي في إدخال الملوثات إلى **بيئة**
  - من مصادر تلوث الهواء **الدخان** ..... و **الغبار**
  - من مصادر تلوث الماء **تسرب النفط** ..... و **مياه المجاري**
  - من مصادر تلوث اليابس **النفايات** ..... و **بقايا الطعام**
  - يحدث التلوث الضوضائي نتيجة **الأصوات العالية**
  - يحدث التلوث الإشعاعي نتيجة تسرب المواد المشعة **كاليورانيوم** إلى أحد عناصر **بيئة**
  - يحدث **التلوث** ..... بسبب إدخال المواد الضارة إلى **بيئة الطبيعية** .



- تتكون المادة من وحدات صغيرة جداً جداً تسمى جزيئات.
- يعتبر الجزيء أصغر جزء من المادة و يحمل خواص المادة.



### تقطيّت مكعب السكر



١. خُذْ قطعة من السكر وتذوّقها. ما طعمها؟

ملاحظاتي:

طعمها حلو.

٢. فَتّتْ قطعة السكر إلى أجزاء صغيرة ثم تذوق إحداها.

ملاحظاتي:

طعمها حلو.

3. استمر في طحن السكر ثم تذوق جزءاً من مسحوق السكر.

ملاحظاتي : طعمها حلو .

استنتاجي : تحفظ المادة بخواصها مهما تجزأ .

4. أصغر جزء من المادة هو ..... الجزيء ..... ويحتفظ بخواص المادة .





## انتشار برمجනات البوتاسيوم في الماء

ص 105

1. أمامك كأس فيها ماء.



2. أضِف كمّيَة من برمجناط البوتاسيوم الصُّلب إلى الماء. ماذا يحدُث؟

**ملاحظاتي:** تنتشر جزيئات برمجناط البوتاسيوم في الماء.

3. فسّر ما حدث.

جزيئات المادة في حالة حركة مستمرة ، و بالتالي تتحرك جزيئات برمجناط البوتاسيوم في المسافات البينية بين جزيئات الماء و تتدخل الجزيئات مع بعضها



١. رُشِّ كمْيَةٌ من العطر في زاوية المختبر. ماذا يحدث؟

ملاحظاتي:

تنتشر رائحة العطر في كل أنحاء المختبر.

٢. فُسُر اختفاء العطر.

يخفي العطر لأن جزيئاته تنتشر بين جزيئات الهواء.

س : ما هي خواص المادة ؟

ج : 1) الحالة 2) اللون

3) الطعم 4) الرائحة

- أولا :- الحالة :-

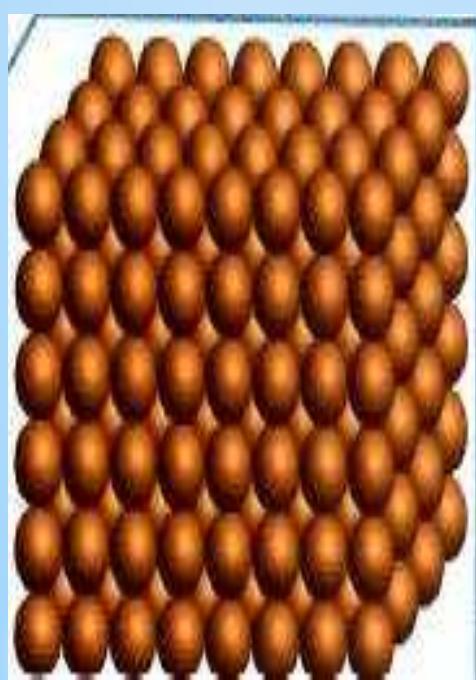
هناك ثلاثة حالات رئيسية للمادة على سطح الأرض و هي :

- **الحالة الصلبة :-**

- جزيئاتها متقاربة مع بعضها و متراسة ، و لا تُغير مكانها .

- تتحرك الجزيئات حرفة اهتزازية في مكانها .

- لها شكل ثابت و حجم ثابت .



## - 2 - الحالة السائلة :-

جزيئاتها متقاربة من بعضها و غير مترادفة ، و تغير مكانها

- تتحرك الجزيئات حركة انسيابية .

- يأخذ السائل شكل الوعاء الذي يوضع فيه .

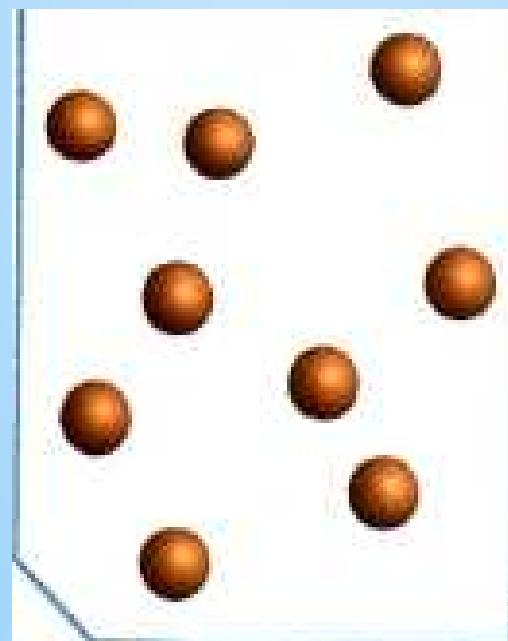
- شكل السائل يتغير مع تغير شكل الوعاء .

- لها شكل متغير و حجم ثابت .



### 3- الحالة الغازية :-

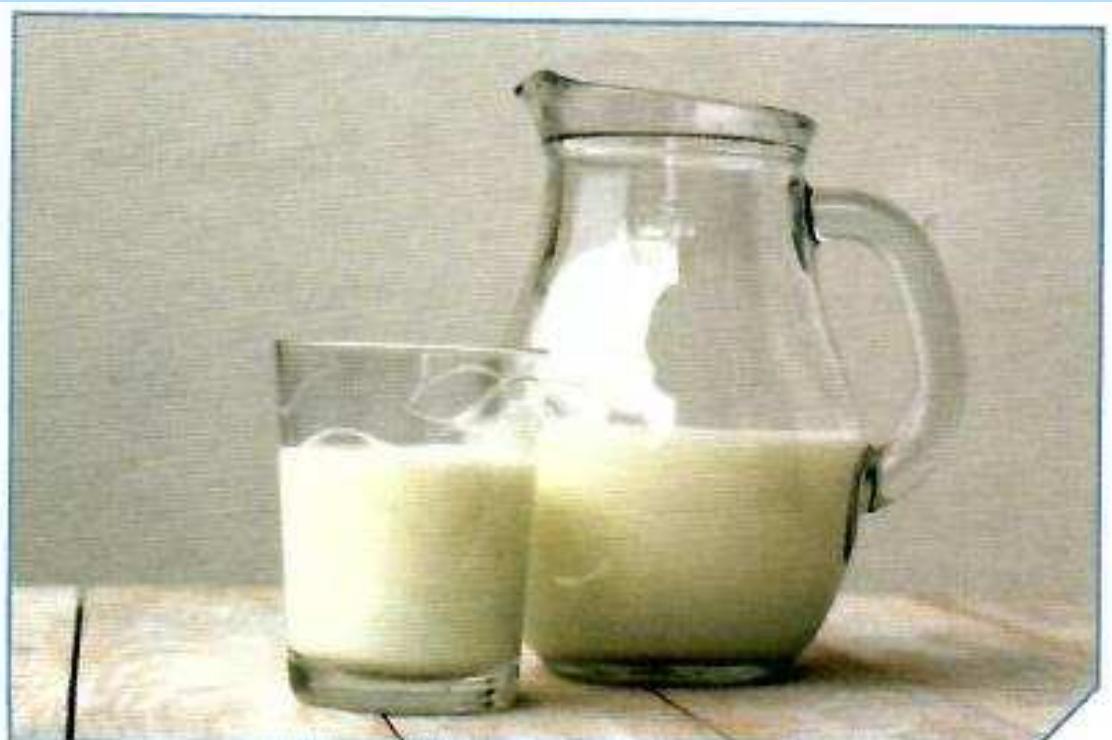
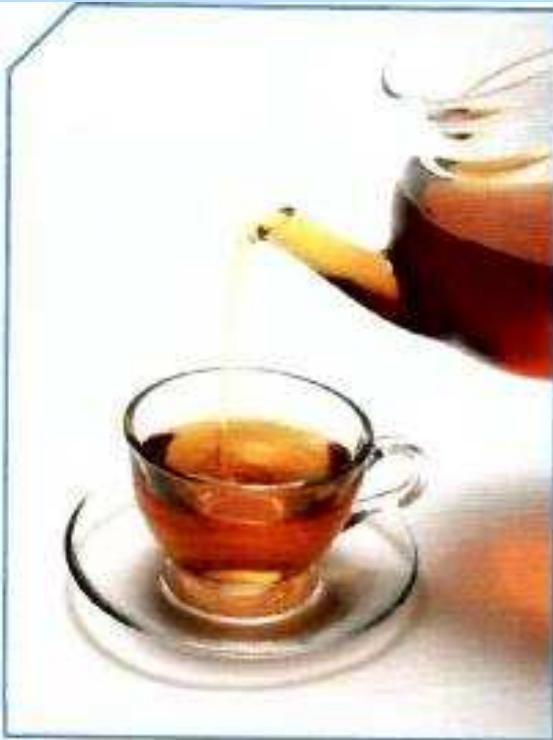
- جزيئاتها متباعدة جدا و غير متراسة .
- يأخذ الغاز شكل و حجم المكان الذي يوجد فيه .
- تتحرك الجزيئات حرقة حرقة .
- لها شكل متغير و حجم متغير .



- ثانيا :- اللون :-

- تختلف المواد في ألوانها ، بعض المواد لها ألوان مميزة

- يتم التمييز بين الشاي و الحليب و القهوة من خلال ألوانها



- ثالثا :- الطعم :-

نتعرف على بعض المواد من خلال طعمها ، مثل السكر الحلو و الملح المالح .



- رابعا :- الرائحة :-

نتعرف على بعض المواد من خلال رائحتها مثل العطر و البصل و الثوم .



يُعتبر السكر من المركبات التي تؤثر على جسم الإنسان، لذلك تجنب تناوله بكثرة.



تعرف على داء السكر من خلال البحث في الإنترنت واكتب بعض الأسطر عن أسباب داء السكر من النوع الثاني.

ص 108

**سبب السكري حدوث مقاومة من الجسم للأنسولين**

أو أن الجسم لا ينتج الأنسولين بكميات كافية . و يحدث ذلك

بشكل كبير لدى البالغين ، و أحياناً الأطفال مع زيادة

معدلات السمنة و قلة النشاط الرياضي .



ابحث في الإنترنت عن علاقة الحرارة بحركة الجزيئات.



حيث إن جزيئات المادة تكون في حالة حركة مستمرة عند أي

درجة حرارة، فإذا فهـي تمتلك طاقة حركية، غير أن هذه الجزيئات

لا تمتلك جميعاً نفس الطاقة الحركية، كما أن طاقتـها تتغير بشكل

دائم بسبب تغير سرعتـها نتيجة الاصطدامـات المتكررة مع

الجزـيات الأخرى، وبناء على ذلك يمكننا تحديد فقط معدل الطاقة

الحركـية لـجزـيات و تكون درجة الحرارة مقياسـاً لمـعدل الطـاقة

الحركـية لـجزـيات المـادة .

## ورقة عمل ( ٢٥ )

### خواص الغاصل و المركبات

١) فارن بين حالات المادة الثلاث من حيث الشكل و الحجم :-

الحالة الغازية	الحالة السائلة	الحالة الصلبة	وجه المقارنة
متغير	متغير	ثابت	الشكل
متغير	ثابت	ثابت	الحجم

٢) أكمل الجمل التالية بما يناسبها علمياً :-

- أ ) تكون المادة من وحدات صغيرة جداً جداً تسمى **جزئيات**
- ب ) يعتبر **الجزيء** أصغر جزء من المادة و يحمل خواص المادة.
- ج ) جزيئات المادة في حالة **حركة مستمرة**
- د ) المادة الصلبة لها شكل **ثابت** و حجم **ثابت**
- ه ) المادة السائلة لها **شكل متغير** و حجم **ثابت**
- و ) المادة الغازية لها **شكل متغير** و حجم **متغير**
- ز ) يتم التمييز بين السكر و الملح عن طريق **الطعم**
- ح ) يتم التمييز بين البصل و الثوم عن طريق **الرائحة**