

نموذج الإجابة

كتاب الطالب  
المرحلة المتوسطة

الطبعة الأولى

## الوحدة التعليمية الأولى

### الطفو

### Flotation

- Floating objects and objects immersed in water
- Buoyant force
- Archimedes' principle
- Factors affecting buoyant force

- الأَجْسَامُ الْمُطَافِيَةُ وَالْمُغَمَّدَةُ فِي الْمَاءِ
- قُوَّةُ دَفْعِ السَّائِلِ
- قَاعِدَةُ أَرْخِيمِيدِسِ
- الْعَوَاطِفُ الَّتِي تَؤْثِرُ عَلَيْهَا قُوَّةُ دَفْعِ السَّائِلِ

نموذج الإجابة

## الوحدة التعليمية الاولى : الطفو

س 1: اختار الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها :

1 - جميعها تطفو فوق سطح الماء عدا: ص 75

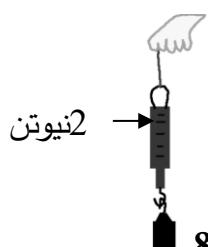









2- إذا كان وزن مكعب الحديد في الهواء كما هو موضح بالشكل المقابل ، فإن وزنه في الماء قد يكون: ص 81



2 نيوتن

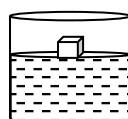
1.5 نيوتن

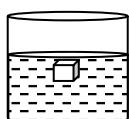
2 نيوتن

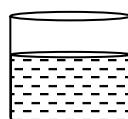
2.5 نيوتن

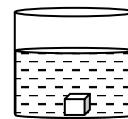
3 نيوتن

3- الشكل الذي يوضح موقع الجسم المغمور عندما يكون وزنه أكبر من قوة دفع الماء عليه: ص 82










(3)

83

□ حجم (1) = حجم (2)

■ وزن (1) = وزن (2)



□ حجم (3) = حجم (1)

□ وزن (3) = وزن (1)

5- قوة دفع السائل على الجسم في الشكل المقابل يساوي: ص 81

□ 7 نيوتن

□ 8 نيوتن

■ 3 نيوتن

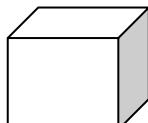
□ 4 نيوتن

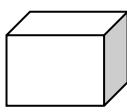
وزن الجسم = 7 نيوتن

وزن السائل = 3 نيوتن

وزن السائل = 8 نيوتن

6- الجسم الذي يلقى أكبر قوة دفع من السائل إذا وضع فيه هو: ص 87

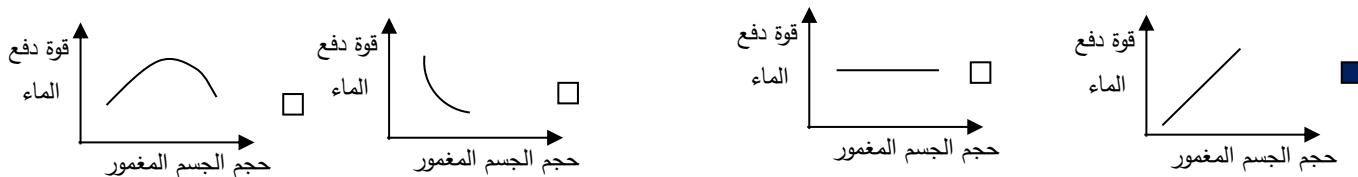








7- الرسم البياني الذي يوضح العلاقة بين قوة دفع الماء وحجم الجسم المغمور فيه: ص 88



8- بالاستعانة بالجدول المقابل ، يمكن للحديد أن يطفو إذا وضع في: ص 89

الكتافة (g/cm³)	المادة
13.6	الزيق
7.9	الحديد
2.7	الألومنيوم
1	الماء
0.92	الثلج
0.8	الزبـت
0.68	النفـط

□ النـفـط      ■ الـزـبـت      □ الـزيـت      □ المـاء

9- سفينة وزنها 30 نيوتن تزيح كمية من الماء تزن 70 نيوتن ، فإن وزن الحمولة الممكن وضعها فيها ص 90

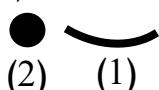
تساوي:

□ 100 نيوتن      □ 70 نيوتن      ■ 40 نيوتن      □ 30 نيوتن

س 2 : أكتب بين القوسين كلمة ( صحيحة ) للعبارة الصحيحة و الكلمة ( خطأ ) للعبارة غير الصحيحة

علمياً في كل مما يأتي:-

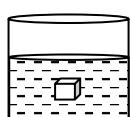
1- الشكل رقم (1) يطفو عند وضعه في الماء ، بينما (2) يغوص بالرغم من أن لهما نفس الوزن . (صحيحة..)



ص 76

2- يعتبر الجليد الطافي بيئـة مناسبـة لمعيشـة الكائـنـات فـي تجاويفـها. ص 78 (.. خطأ...)

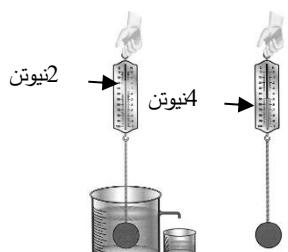
3- يطفـو الجـسـم عـنـدـما تكون قـوـة دـفـع المـاء عـلـيـه أـقـلـ من وزـنـه. ص 82 ( .. خطـأ...)



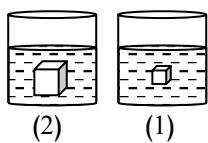
4- قـوـة دـفـع السـائـل أـكـبـرـ من وزـنـ الجـسـم فـي الشـكـل المـقـابـل. ص 82 ( .. خطـأ...)

(.. صـحـيـحة...) ص 83

5- قـوـة دـفـع السـائـل فـي الشـكـل المـقـابـل يـساـوي 2 نـيـوـتن.



6- العوامل التي تؤثر على قوة دفع السائل على جسم ما كتلة الجسم وحجم السائل. (...خطأ....) ص 84



7 - قوة دفع السائل على الجسم في شكل (2) أكبر من قوة دفع السائل

على الجسم في شكل (1). (.صحيحة..) ص 82



8- الرسم البياني المقابل يمثل العلاقة الصحيحة علمياً بين حجم الجسم وقوة دفع الماء عليه، الجسم المغمور

ص 88 (...خطأ....)

9- إذا غمر جسم في سائل فإن وزنه يقل بمقدار قوة دفع السائل له. ص 81 (...صحيحة..).



10- يمكن للبيضة أن تطفو إذا وضعت في الكأس رقم (1). ص 88 (...خطأ..)

(2)

(1)

س 3 : أوجد المطلوب في المسألة التالية:

إذا غمر جسم يزن 5 نيوتن في سائل، وأزاح كمية من الماء تزن 2 نيوتن.

احسب : ص 83

1- قوة دفع السائل عليه.

2- وزن الجسم وهو مغمور في السائل.

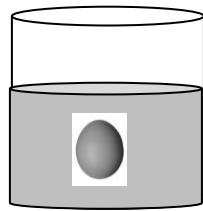
القانون : قوة دفع السائل = وزن السائل المزاح (قاعدة أرخميدس )

الحل : قوة دفع السائل = 2 نيوتن

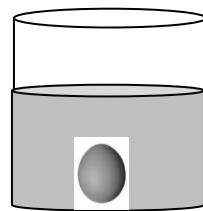
وزن الجسم المغمور = وزن الجسم في الهواء - قوة دفع السائل

$$= 5 - 2 = 3 \text{ نيوتن}$$

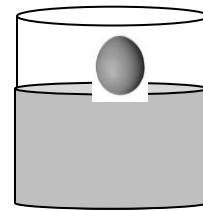
س 4 : ارسم مكان بيضة كثافتها  $1.5 \text{ جم/سم}^3$  في السوائل التالية : ص 88



سائل كثافته  $1.5 \text{ جم/سم}^3$



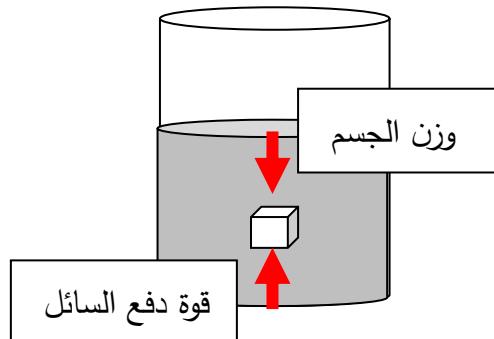
سائل كثافته  $1 \text{ جم/سم}^3$



سائل كثافته  $2 \text{ جم/سم}^3$

\*\*\*\*\*

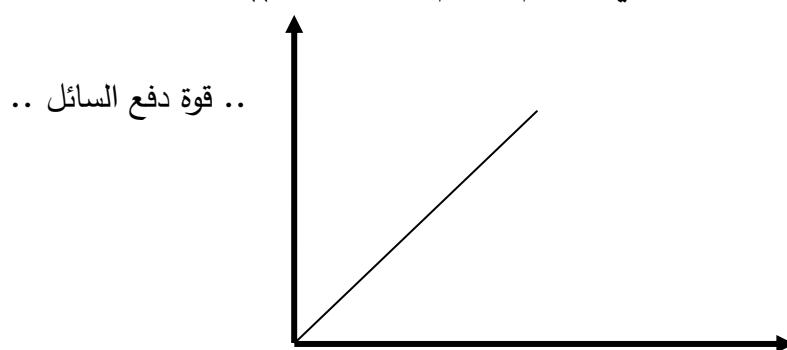
س 5 : ارسم اتجاه القوى المؤثرة على جسم مغمور في سائل: ص 88



\*\*\*\*\*

س 6 : ترجم العبارة التالية إلى رسم بياني: ص 88

(( قوة دفع السائل تزداد بزيادة حجم الجسم المغمور فيه ))



حجم الجسم المغمور ....

الكثافة (g/cm³)	المادة
13.6	الزئبق
7.9	الحديد
2.7	الألومنيوم
0.8	الزيت
0.5	الخشب

س 7 : لديك مكعب من الألومنيوم كثافته ( 2.7 جم/سم³ ) . ص 89

استعن بالجدول المقابل واختر نوع السائل المناسب لكل حالة من الحالات التالية:

- إذا أردت أن يغوص المكعب في السائل:

نوع السائل : ... الزيت .. لأن: .. كثافته أقل من كثافة الألومنيوم ...

- إذا أردت أن يطفو المكعب على سطح السائل:

نوع السائل: ... الزئبق ... لأن: . كثافته أكبر من كثافة الألومنيوم .....

## الوحدة التعليمية الثانية

# العناصر والمركبات

## Elements and compounds

- Discovering matter
- Properties of elements and compounds
- Symbols of elements and compounds

- استكشاف الماء
- خواص العناصر والمركبات
- رموز العناصر والمركبات



### الوحدة : المادة والطاقة

#### الوحدة التعليمية الثانية : العناصر والمركبات

(1) اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

- المركب يمثله الشكل: ص 104



- مادة تتكون من نوع واحد من الذرات : ص 100

العنصر

المركب

المحلول

المخلوط

- يتحلل الماء إلى عنصرین هما : ص 104

الأكسجين والنيتروجين  الأكسجين والهيدروجين  الهيدروجين والنيتروجين  الأكسجين والكربون

- الغاز الذي يشتعل بفرقعة عند تقریب شظیة مشتعلة منه: ص 102

$O_2$

$N_2$

$CO_2$

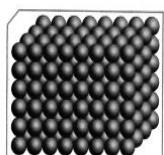
$H_2$

- أحد المواد التالية يصنف ضمن المحاليل: ص 104

كربونات الكالسيوم

ماء البحر  ثاني أكسيد الكربون

الرمل+ماء



الماء

- جزيئات المادة في الشكل المقابل تمثل: ص 108

ثاني أكسيد الكربون  الأكسجين

الحديد

الماء

الألمنيوم

الزئبق

الأكسجين

8- رمز عنصر الهيليوم هو: ص 113

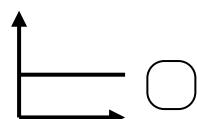
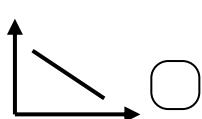
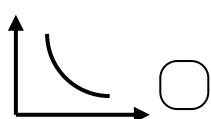
He

C

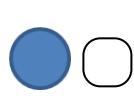
O

H

9- الرسم البياني الذي يمثل العلاقة بين الحرارة وحركة الجزيئات: ص 110



10- الشكل الذي يمثل مركب هو: ص 112



11- العنصر الذي اكتشف أولاً يمثله الرمز الكيميائي: ص 113

Cl

Cs

C

Ca

12- العنصر المستخدم في صناعة الأسلاك الكهربائية هو : ص 114

Ca

C

O

Cu

13- الفلز السائل الذي يستخدم في صناعة الترمومترات: ص 114

O<sub>2</sub>

Hg

He

Cu

14- مظهر يستخدم في الملح اليودي وأفلام التصوير: ص 114

Cu

He

Hg

I

**(2) أكتب بين القوسين كلمة ( صحيحة ) للعبارة الصحيحة و كلمة ( خطأ ) للعبارة غير الصحيحة**

**علميا في كل مما يأتي:**

- 1- الألمنيوم مادة نقية تتكون من نوع واحد من الذرات . ص 103 ( ... صح ..... )
- 2- الحديد مركب يمكن تجزئته إلى ما هو أبسط منه بالطرق الفيزيائية . ص 114 ( ... خطأ ..... )
- 3- تختلف خواص الماء عن خواص العناصر المكونة له . ص 108 ( ... صحيحة ..... )
- 4- الماء يتكون من غازين هما الهيدروجين والأكسجين . ص 104 ( ... صحيحة ..... )
- 5- يشتعل غاز الأكسجين بفرقعة عند تقريب شظية مشتعلة منه . ص 102 ( ... خطأ ..... )
- 6- الزئبق له حجم ثابت وشكل متغير حسب الوعاء الذي يوضع فيه . ص 114 ( ... صحيحة ..... )
- 7- تحفظ المادة بخواصها مهما تجزأت . ص 106 ( ... صحيحة ..... )
- 8- المحلول نوع خاص من المخلوط يحتوي على مذيب و مذاب . ص 104 ( ... صحيحة ..... )
- 9- الجزيئات في الحالة الغازية لها شكل ثابت وحجم متغير . ص 108 ( ... صحيحة ..... )
- 10- يستخدم الألومنيوم في صناعة أواني الطهي وهياكل الطائرات . ص 103 ( ... صحيحة ..... )
- 11- تتشابه خواص الماء مع خواص عنصره الأكسجين والهيدروجين . ص 100 ( ... خطأ ..... )
- 12- كلما زادت درجة حرارة السائل تزداد حركة جزيئاته . ص 110 ( ... ضخمة ..... )
- 13- الشكل المقابل يمثل جزء عنصر الأكسجين . ص 111 ( ... خطأ ..... )
- 14- رمز عنصر النحاس هو Ca . ص 114 ( ... خطأ ..... )



(3) في الجدول التالي اختر العبارة أو الشكل من المجموعة ( ب ) وأكتب رقمها أمام ما يناسبها من عبارات المجموعة ( أ ):

الرقم	العبارة المجموعة ( أ )	المجموعة ( ب )
2	* مادة تتكون من نوع واحد من الذرات. ص 100	1- ثاني أكسيد الكربون 2- الهيليوم 3- السلطة
1	* مادة تتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر. ص 100	
5	* مادة لها حجم ثابت وشكل متغير . ص 108	
4	* مادة لها شكل حجم ثابت وشكل ثابت. ص 108	( 6 )      ( 5 )      ( 4 )
8	* الشكل الذي يمثل جزيئات عصير البرتقال. ص 108	
9	* الشكل الذي يمثل جزيئات كرسي المختبر. ص 108	( 7 )
10	* الشكل الذي يمثل نموذج الصوديوم . ص 111	Mg      ( 11 )      Na
11	* الشكل الذي يمثل نموذج الماء. ص 11	( 12 )      ( 10 )
15	* يستخدم كمطهر وفي أفلام التصوير ص 114	13- زئبق
14	* فلز جيد لتوصيل الكهرباء وصناعة أسلاك الكهرباء ص 114	14- نحاس 15- يود

4) علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً:

1- لا يمكن تجزئة النحاس عند تسخينه . ص 106

لأن النحاس عنصر.....

2- يعتبر الماء مركب . ص 104

لأنه عبارة عن اتحاد عنصرين الهيدروجين والأكسجين.....

5- تعتبر برادة الحديد والرمل مخلوط . ص 104

لأنه يمكن فصل مكوناته بطرق بسيطة ( الفصل بالمغناطيس ) .....

6- يعتبر مزيج الماء والملح محلول . ص 104

لأنه يحتوي على مذيب ومذاب.....

7- قطعة السكر و مسحوقها لها نفس الطعم الحلو . ص 106

لأن المادة تحفظ بخواصها مهما تجزأ.....

8- تنتشر رائحة العطر وتخفي في كل جوانب المختبر عند رش كمية من العطر . ص 109

لأن جزيئات العطر تنتشر بين جزيئات الهواء بسرعة.....

9- المادة الصلبة لها شكل ثابت وحجم ثابت . ص 108

لأن جزيئات المادة الصلبة متراصة ومتقاربة جداً من بعضها بعضاً.....

10 - المادة الغازية ليس لها حجم أو شكل ثابت . ص 108

لأن جزيئات المادة الغازية متبااعدة جداً وغير متراصة وحررة الحركة.....

11- يستخدم النحاس في صناعة أسلاك الكهرباء . ص 114

لأن النحاس فلز جيد التوصيل للكهرباء.....

**5) قارن بين كلا مما يليهما هو مطلوب في الجداول التالية:**

مخلوط من الرمل وبرادة الحديد	مخلوط من الرمل والماء	وجه المقارنة
المغناطيس	الترشيح	طريقة الفصل ص 104

المواد الغازية	المواد الصلبة	وجه المقارنة
غير ثابت	ثابت	الشكل ص 108
غير ثابت	ثابت	الحجم
غير متراصة ومتباude جدا	متراصة ومتقاربة جدا	تقارب الجزيئات

		وجه المقارنة ص 108
صلبة	سائلة	حالة المادة

		وجه المقارنة ص 104
رمل + ماء	برادة حديد +	
الترشيح	المغناطيس	طريقة الفصل

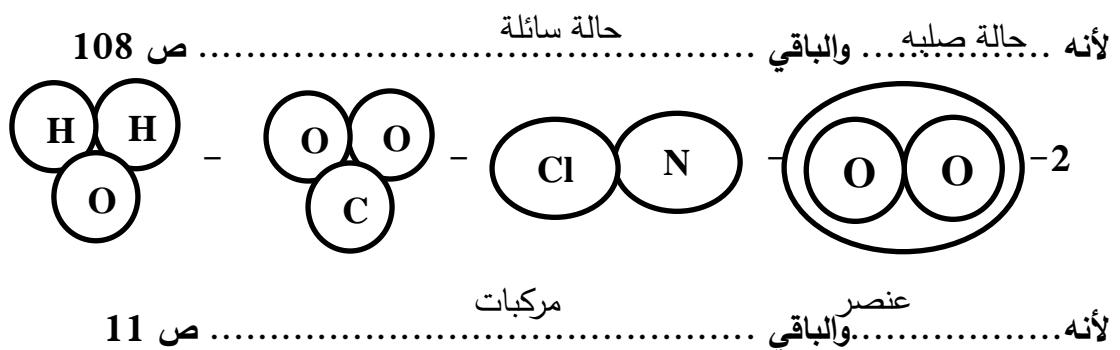
**6) اختر رمز المادة وضعه أسفل الشكل الذي يمثل جزيئاته: ص 108**



CO <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O	NaCl

**7) واحد مما يلي لا ينتمي للمجموعة ضع تحته خط ثم أذكر السبب:**

1- ( العصير - الحديد - الماء - الزئبق ) ص 108



3- ( الرمل وبرادة الحديد - كلوريد الصوديوم - الهواء الجوي - الماء والملح )

لأنه ..... مـرـكـب ..... والـبـاـقـي ..... ص 104



لأنه ..... صـيـغـه جـزـئـيـه لـمـرـكـب ..... والـبـاـقـي ..... ص 114

8) ماذا يحدث في الحالات التالية:

1- عند مرور تيار كهربائي في ماء محمض. ص 102

يتحلل الماء إلى عناصره الهيدروجين والأكسجين  
الحدث :

2- تقرّيب شظية مشتعلة إلى فوهة أنبوب به غاز هيدروجين . ص 102

نسمع صوت فرقعة الهيدروجين  
الحدث :

3- تقرّيب شظية مشتعلة إلى فوهة أنبوب به غاز أكسجين . ص 102

تردد الشظية في الاشتعال  
الحدث :

5- إضافة الماء إلى مزيج كبريتات النحاس مع كربونات الكالسيوم . ص 102

تدوب كبريتات النحاس ويكون محلول أزرق اللون بينما كربونات الكالسيوم لانذوب  
الحدث :



6- رش كمية من العطر في زاوية المختبر ص 109

تنتشر رائحة العطر بين جزيئات الهواء بسرعة في كل جوانب المختبر  
الحدث :

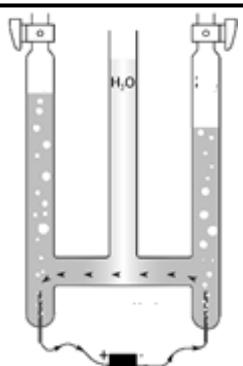
### درس الرسومات التي أمامك ثم أجب عن المطلوب:



1- عند وضع قطعة النحاس على موقد بنزن بعد وزنها ص 101

يزداد .....  
فإن وزن قطعة النحاس .....

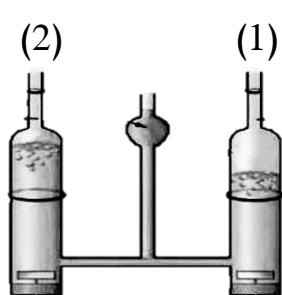
تكون طبقة الكربون على قطعة النحاس .....  
السبب: .....



2- وضع ماء مع حمض الكبريتิก في إناء له قطبين من الكربون موصله ببطارية :

الهيدروجين ..... و ..... الأكسجين .....  
- الغازات المتكونة هما غاز .....

- يمكن الكشف عن الغازات المتكونة ب..... تقرير شظوية مشتعلة ..... ص 102



3- عند تقرير شظوية مشتعلة من الفوهة رقم ( 2 ) زاد توهج الشظوية ص 102

فإن الغاز المتتصاعد هو ..... ص 102 .. الأكسجين .....



(3)

(2)

(1)

4- الشكل الذي يوضح محلول هو رقم ..... (2)  
.....

الشكل الذي يتم فصل مكوناته بالمغناطيس هو رقم ..... (1) ..... ص 104

## الوحدة التعليمية الثالثة

# الاحماض والقواعد

Acids and alkalis

- Acids in our daily life
- Acids around us
- Neutralisation in solutions
- pH measuring

• الأحماض في حياتنا اليومية

• الأحماض من حولنا

• استكشاف التفاعل في المحلول

• اختبار درجة الحموضة



نموذج الإجابة

### الوحدة : المادة والطاقة

#### الوحدة التعليمية الثالثة : الأحماض والقلويات

س 1: اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

1- مادة تستخدم في صناعة الأدوية المضادة لحموضة المعدة : ص 126

أكسيد كالسيوم    ■ هيدروكسيد مغنيسيوم     كربونات كالسيوم

2- جميع ما يلي من خصائص الأحماض عدا : ص 123

تحول لون ورقة تباع الشمس إلى الأحمر     لها مذاق حمضي قوي جدا

تمتلك قوة PH أكبر من 7    ■ تمتلك قوة PH أقل من 7

4- أحد المواد التالية لها قيمة PH أقل من 7 : ص 132

البيض     الصابون    ■ الليمون     الماء النقي

5- تمتلك عصارة المعدة قيمة PH تساوي: ص 133

أقل من 7    ■ أكبر من 7     7     صفر

س 2: اكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) للعبارة غير الصحيحة في كل

: مما يلي:

1- جميع الأحماض عبارة عن سوائل خطيرة جداً . (....**خطأ**...) ص 122

3- القلويات لها ملمس صابوني . (..**صحيحة**..) ص 123

4- كلما زادت قيمة الـ PH للحمض زادت قوته. (....**خطأ**....) ص 123

5- كلما زادت قيمة الـ PH القلوي زادت قوته. (**صحيحة**..) ص 123

6- الرقم الهيدروجيني للماء المقطر والمحاليل المتعادلة أكبر من (7).(..**خطأ**..) ص 133

7- التناوب بين قوة الحمض والأس الهيدروجيني تناوب عكسي. (..**صحيحة**..) ص 133

8- قوة القلوية للصابون أقل من قوة القلوية لمنظف الأفران. (..صحيحة..) ص 133

س 3 : ماذا يحدث في الحالات التالية:

1- عند وضع مقياس درجة الحموضة في كأس به عصير ليمون. ص 132

الإجابة : تكون القراءة أقل من 7

2- عند تفاعل حمض مع قلوي.

الإجابة : يتكون ملح وماء

3- عند وضع ورقة تباع الشمس في كأس ماء نقي. ص 122

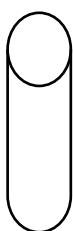
الإجابة : لا يتغير لون الورقة

4- إضافة قطرات من محلول كربونات الصوديوم في كأس به حمض كبريتيك مخفف ص 127

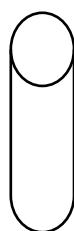
الإجابة : يتكون ملح كبريتات الصوديوم

س 4: أدرس التجربة التالية ثم أجب عن المطلوب:

أمامك 3 أنابيب مجھولة وقد تم اختبار درجة الحموضة فيها فظهرت النتائج كما بالشكل: ص 134



(ج)  
PH = 6



(ب)  
PH = 13



(أ)  
PH = 7

من خلال مؤشرات القراءات لقياس درجة الحموضة أجب عن الأسئلة التالية:

- يتواجد الماء النقي في الأنبوة التي يمثلها الحرف (أ)
- يتواجد الحليب في الأنبوة التي يمثلها الحرف (ج)
- يتواجد منظف الأفران في الأنبوة التي يمثلها الحرف (ب)

س 5 : علل لكل مما يأتي تعليلًا علميًّا دقيقًا :

1- يعتبر البيض من القلوبيات. ص 133

الإجابة : لأن  $\text{PH}$  أكبر من 7

2- يشعر الإنسان بتعب وألم في العضلات عند ممارسة التمارين الرياضية المكثفة . ص 124

الإجابة : بسبب تكون حمض اللاكتيك.

4- حمض الكبريتيك له أهمية كبيرة في الصناعة . ص 124

الإجابة : يستخدم في بطارية السيارة و تكرير النفط و الألياف الصناعية.

5- يتغير لون ورقة تباع الشمس إلى اللون الأحمر عند إضافة نقط من عصير الليمون. ص 122

الإجابة : لأنه محلول حمضي.

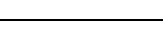
6- لا يتغير لون ورقة تباع الشمس عند إضافة نقط من الماء النقي. ص 122

الإجابة : لأنه متعادل  $\text{PH} = 7$

س 6 : قارن حسب ما هو مطلوب في الجدول التالي :

هيدروكسيد الصوديوم	حمض الهيدروكلوريك	وجه المقارنة ص 123
أكبر من 7	أقل من 7	قيمة $\text{PH}$
تزرق ورقة تباع الشمس الحمراء	تحمر ورقة تباع الشمس الزرقاء	التأثير على ورقة تباع الشمس

س 7: في الجدول التالي أختر العبارة أو الشكل من المجموعة (ب) وأكتب رقمها أمام ما يناسبها من عبارات المجموعة (أ):

المجموعة (ب)	المجموعة (أ)	الرقم
  	<p>-1 يغير لون ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى اللون الأحمر ص 122</p>	( 1 )
  	<p>-2 يغير لون ورقة تباع الشمس الحمراء إلى اللون الأزرق -3</p>	( 3 )
<p>1 - هيدروكسيد الصوديوم 2 - أكسيد الكالسيوم 3 - هيدروكسيد المغنيسيوم</p>	<p>- يستخدم في صناعة الأدوية المضادة لحموضة المعدة. ص 124 - يستخدم في صناعة الإسمنت و معالجة الماء.</p>	( 3 ) ( 2 )
<p>1 - حمض الكبريتيك 2 - حمض اللاكتيك 3 - حمض الاسكوربيك</p>	<p>. يتواجد في الطماطم والبرتقال والجوافة ومصدر لفيتامين C. ص 124 يتواجد في العضلات عند ممارسة التمارين الرياضية المكثفة.</p>	( 3 ) ( 2 )

## س 8 : ادرس الصورة التالية ثم أجب عن المطلوب : ص 133



اختر المختلف لكل مجموعة مستعينا بالشكل السابق بوضع خط أسفله ، مع ذكر السبب :

1- هيدروكسيد المغنيسيوم - الصابون - أكسيد الكالسيوم - الليمون ص 124

السبب : لأنها مادة حمضية أما الباقي قلويات.

2- الموز - الطماطم - العنبر - البيض ص 133

السبب : لأنه قلوي أما الباقي مواد حمضية.

3- منظف أفران - ماء نقي - أمونيا - صودا الخبيز. ص 133

السبب : لأنه متعادل أما الباقي قلويات.

4- طعم لاذع - تحرر ورقة تباع الشمس - درجة الحموضة أقل من 7 - درجة الحموضة أكبر من 7

السبب: لأنه من صفات القلويات أما الباقي من صفات الأحماض. ص 123

## الوحدة التعليمية الأولى

# التربة Soil

- Components of soil
- Types of soil
- Agricultural soil
- Green Kuwait

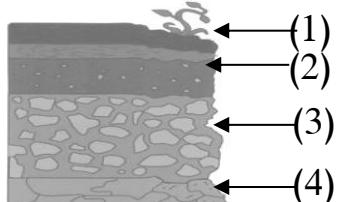
- مكونات التربة
- أنواع التربة
- التربة الزراعية
- كويتنا الخضراء

نموذج الإجابة

### الوحدة : الأرض والفضاء

#### الوحدة التعليمية الاولى : التربية

**السؤال الأول:- اختر الإجابة الصحيحة علميا لكل من العبارات التالية و ضع علامة (✓) في المربع**



**المقابل لها :**

1- الأساس الصخري يشير إليه السهم رقم : ص 146

- (4)  (3)  (2)  (1)

2- جزء التربة الذي يزود النباتات بالمواد اللازمة لنموها نموا سليما يسمى : ص 149

- الأساس الصخري  التربة التحتية  الدبال

3- واحد مما يلي لا تتوفره التربة للنبات : ص 147

- الجلوكوز  تغذية النبات  التهوية  تثبيت الجذور

4- نوع التربة المستخدمة في التجربة الموضحة في الشكل المقابل : ص 151

- صخر  دبال  طيني  رمليه

5- تربة حجم حبيباتها صغير وشديدة الاحتفاظ بالماء: ص 154

- الصخرية  الدبالية  الطينية  الرملية

6- أفضل أنواع التربة للزراعة: ص 154

- الدبالية  الطينية  الرملية  الصخرية

7- جميعها من طرق استصلاح الأراضي الصحراوية عدا : ص 160

- إضافة الدبال  غسل التربة  قطع النباتات  توفير الماء للزراعة

8- إنتاج الخضار ونباتات الزينة داخل بيوت من البلاستيك الخفيف تعرف بالزراعة: ص 156

- المحمية  المائية  التقليدية  النسيجية



35 مل ماء

40 مل ماء

9- نمط زراعي حديث لمواجهة محدودية الموارد الطبيعية مثل ضعف التربة وشح الماء : ص 162

زراعة مائية     زراعة تقليدية     زراعة نسيجية   

10- واحد مما يلي لا يحسن التربة : ص 159

زيادة معدل الرعي     طرق الزراعة الحديثة     غسل التربة     الأسمدة العضوية

السؤال الثاني:- ضع كلمة (صحيحة) للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) للعبارة غير الصحيحة في كل مما يأتي :

1- فشلت الكويت في الزراعة لصعوبة التغلب على الظروف البيئية. ص 157 (.....خطأ.....)

2- المادة العضوية المتحللة في التربة تسمى الدبال. ص 152 (.....صحيحة.....)

3- الدبال من المكونات الأساسية للتربة الزراعية . ص 149 (.....صحيحة.....)

4- تتميز التربة الدبالية بنفاديتها العالية للماء . ص 154 (.....خطأ.....)

5- نمو البذور في التربة الطينية ضعيف. ص 154 (.....صحيحة.....)

6- الزراعة النسيجية ذات تكلفة مادية منخفضة . ص 161 (.....خطأ.....)

7- حجم حبيبات في التربة الطينية كبير. ص 154 (.....خطأ.....)

8- حجم حبيبات التربة الدبالية أكبر من حجم حبيبات التربة الطينية . (.....صحيحة.....) ص 154

9- الدبال من المكونات الأساسية للتربة الزراعية . ص 152 (.....صحيحة.....)

10- يتم إضافة الدبال لاستصلاح تربه الأراضي الزراعية. ص 152 (.....صحيحة.....)

11- تتشابه نسبة الهواء بين جزيئات التربة الرملية والطينية والدبالية 0 ص 147 (.....خطأ.....)

السؤال الثالث : - في الجدول التالي اختار العبارة من المجموعة (ب) واتكتب رقمها أمام مابينها من عبارات المجموعة (أ) :

المجموعة (ب)	المجموعة (أ)	الرقم
1- التربة الطينية	- التربة التي تحتوي على معظم الفراغات الهوائية بين جزيئاتها. ص 151	(3)
2- التربة الدبالية	- التربة التي يطلق عليها الكنز البني . ص 151	(2)
3- التربة الرملية	- التربة شديدة الاحتفاظ بالماء وفراغاتها صغيرة جداً ص 151	(1)
1- الزراعة المائية	- عملية استنساخ خلايا من النبات الأم وإكثارها في أوساط غذائية ص 161	(2)
2- الزراعة النسيجية	- نمط زراعي لمواجهة ضعف التربة وشح الماء . ص 161	(1)
3- الزراعة المحمية	- إنتاج الخضار داخل بيوت من البلاستيك الخفيف . ص 162	(3)

السؤال الرابع : - علل لما يأتي تعليلا علميا دقيقا :

- 1- نجح المزارعون الكويتيون في توطين أصناف زراعية عديدة على الرغم من الظروف المناخية القاسية ص 157  
..... بسبب تنوع طرق الزراعة التي تغلبت على المعوقات كالزراعة المائية والزراعة النسيجية وغيرها
- 2- أهمية الدبال للتربة. ص 152  
..... يساعد على تكوين فراغات في التربة يشغلها الهواء والماء اللذان يعدان مصدراً ضرورياً للنباتات.
- 3- أهمية أجزاء التربة للزراعة . ص 148  
..... /لوسط الذي تنمو فيه النباتات/ تثبيت جذورها/ تحصل منه على المغذيات
- 4- التربة الطينية غير صالحة للزراعة .. ص 151  
..... لأنها شديدة الاحتفاظ بالماء /المسافة بين حبيباتها صغير جداً وبالتالي كمية الهواء قليلة

السؤال الخامس :- ماذا يحدث في الحالات التالية :

1- زراعة محصول معين في نفس التربة مرات عديدة متكررة . ص 155

..... تتعرض التربة للتلف وتفقد خصوبتها أو الفقدان أو تستهلك .....

2- تسخين علبة معدنية بداخلها تربة زراعية . ص 149

..... انتشار رائحة تشبه أوراق النباتات أو رائحة الجذور أو بقايا الحيوان .....

3- عند زراعة النباتات في تربة طينية . ص 154

..... تنمو النباتات نمو ضعيف .....

4- عند وضع ماء في جرة وكمية قليلة من تربة الحديقة ثم رجها وتركها مدة . ص 150

..... تكون طبقات مختلفة مع وجود بقايا نباتات طافية على الماء .....

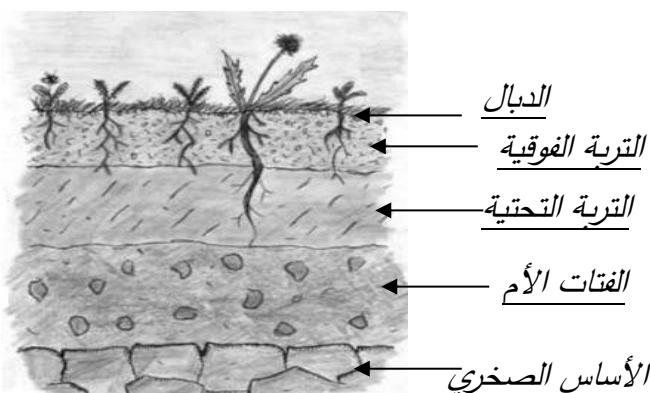
5- للنبات عند زراعته في تربة الزراعية أضيف لها دبال . ص 152

..... يمد النباتات بالمواد الغذائية الازمة لنموها نموا سليما / غني بعناصر النيتروجين والكبريت و الفسفور و البوتاسيوم .....

6- للتربة عند زراعة النباتات البقولية فيها . ص 155

..... تعيد للأرض خصوبتها حيث تثبت غاز النيتروجين الجوي في التربة ولو وجود بكتيريا عقدية .....

السؤال السادس:- ادرس الرسومات التالية ثم أجب عن المطلوب فيها :

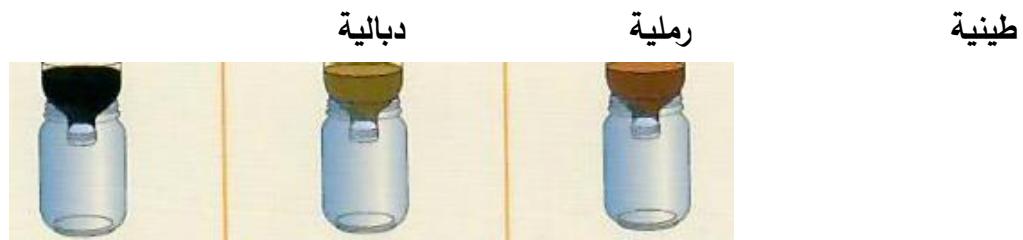


1- الرسم المقابل يوضح نطاقات التربة : ص 146

- أكمل البيانات على الرسم .

\*\*\*\*\*

2- (( وضع أحمد في كل قنينة نوعاً مختلفاً من التربة، ثم وضع بذوراً في القناني الثلاثة وقام بري عينات الزرع الثلاث بنفس كمية الماء لمدة أسبوع )) . ص 151

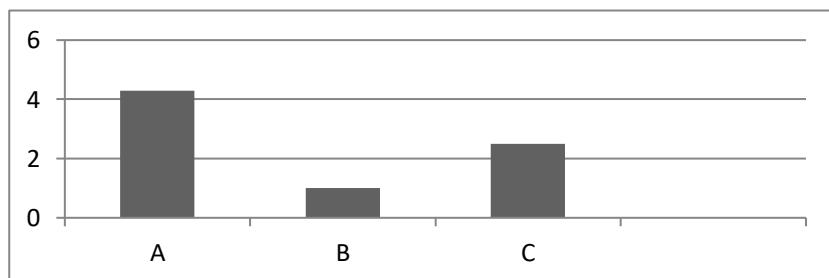


- التربة التي سوف تنمو فيها البذور نمواً جيداً هي التربة .....الدبابيّة.....
- القرنيّة التي سوف يتجمع فيها أكبر كمية من الماء قرنيّة التربة .....الرمليّة.....
- التربة التي يكون حجم حبيباتها صغيرة جداً ومتقاربة هي التربة .....طينيّة.....

\*\*\*\*\*

4- الرسم البياني التالي يوضح العلاقة بين نوع التربة ومعدل احتفاظها بالماء : ص 151

- اكتب الرمز الدال على نوع التربة في الجدول الموضح أدناه



التربة الرملية	التربة الدبابيّة	التربة الطينيّة
<b>A</b>	<b>C</b>	<b>B</b>

\*\*\*\*\*

5- اقترح طريقتين لاستصلاح الأراضي الصحراوية في الكويت . ص 157

- اضافة دبال - توفير الماء - زراعة النبات .....استخدام طرق حديثة للزراعة - غسل التربة .....**1**  
**2** .....

\*\*\*\*\*

6- أراد والد سلطان شراء قطعة أرض بعرض الزراعة ولكن بعد معاينتها لاحظ أنها بحاجة إلى عدة إجراءات لتحسين

التربيّة. ناقش هذه الإجراءات الازمة لإعطاء أفضل محصول نباتي في بيئه الكويت. ص 159

إضافة الأسمدة العضوية/التغلب على المعوقات المناخية/توفير الماء اللازم للزراعة/غسل التربة/استخدام طرق حديثة بالزراعة .....