

تم تحميل وعرض المادة من

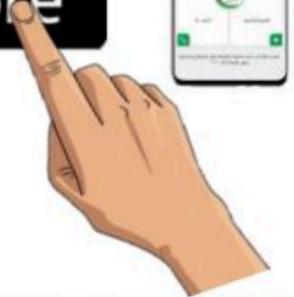
# منهجي

mnhaji.com



موقع منهجي منصة تعليمية توفر كل ما يحتاجه المعلم  
والطالب من حلول الكتب الدراسية وشرح للدروس  
بأسلوب مبسط لكافة المراحل التعليمية وتوزيع  
المناهج وتحضير وملخصات ونماذج اختبارات وأوراق  
عمل جاهزة للطباعة والتحميل بشكل مجاني

حمل تطبيق منهجي ليصلك كل جديد



الصف: ثاني متوسط  
المادة: علوم  
الزمن: حصة دراسية  
التاريخ: / / 1448هـ

### أسئلة منتصف الفصل الدراسي الأول لعام الدراسي ١٤٤٨ هـ

اسم الطالب/ة: .....

السؤال الأول: (أ) اكتب المصطلح العلمي المناسب أمام كل تعريف:

.....	1. العلم الذي يدرس الأدوات وما خلفته حضارات الأنسان.
.....	2. المادة التي لها تركيب كيميائي محدد وثابت ولا يمكن تجزئتها إلى مواد بسيطة.
.....	3. مواد تطلق أيونات الهيدروجين الموجبة $H^+$ في الماء.
.....	4. هو تفاعل حمص مع قاعدة وينتج عنه ملح وماء.
.....	5. مواد تكون أيونات الهيدروكسيد $OH^-$ عند ذوبانها في الماء.

(ب) اختار الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:

1- أول خطوات الطريقة العلمية هي:		
<input type="checkbox"/> وضع فرضية	<input type="checkbox"/> التواصل	<input type="checkbox"/> تحديد المشكلة
2- ينشر العالم نتائج تجاربه، ما اسم هذه المهارة العلمية؟		
<input type="checkbox"/> الاستنتاج	<input type="checkbox"/> الملاحظة	<input type="checkbox"/> التواصل
3- أي مما يلي محلول؟		
<input type="checkbox"/> كعكة الزبيب	<input type="checkbox"/> النحاس	<input type="checkbox"/> الخل
4- ما نوع جزيء الماء؟		
<input type="checkbox"/> أيوني	<input type="checkbox"/> غير قطبي	<input type="checkbox"/> قطبي
5- ماذا يحدث لحمض معدتك عندما تبتلع حبة مضاد للحموضة؟		
<input type="checkbox"/> يصبح أكثر قاعدية	<input type="checkbox"/> يتعادل	<input type="checkbox"/> يُخفف

السؤال الثاني:

(أ) ضع علامة صح أمام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ أمام العبارة الخاطئة:

١. المذيبات القطبية تذيب المواد القطبية. ( )
٢. المشروبات الغازية تعد مثالا على المحاليل (سائل - سائل). ( )
٣. من خصائص المحاليل القاعدية موصلة للكهرباء. ( )
٤. من خصائص المحاليل الحمضية طعمها مر. ( )
٥. صحن سلطة الخضار يعد مثالا على المخاليط الغير متجانسة. ( )
٦. الرقم الهيدروجيني للماء هو 0 ( )

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها:

- ١- من طرق تسريع ذوبان المحلول ..... و .....
- ٢- التقنية التي تساعد عالم الآثار على رؤية مكان مغمور قبل حفره واكتشافه تسمى .....
- ٣- المادة التي تذوب وكأنها اختفت تسمى بـ .....

انتهى بحمد الله وتوفيقه

معلم/ة المادة

# نموذج الإجابة

أسئلة منتصف الفصل الدراسي الأول لعام الدراسي ١٤٤٨هـ

اسم الطالب/ة: .....

السؤال الأول: (أ) اكتب المصطلح العلمي المناسب أمام كل تعريف:

علم الآثار	1. العلم الذي يدرس الأدوات وما خلفته حضارات الأنسان.
المادة النقية	2. المادة التي لها تركيب كيميائي محدد وثابت ولا يمكن تجزئتها إلى مواد بسيطة.
الأحماض	3. مواد تطلق أيونات الهيدروجين الموجبة $H^+$ في الماء.
التعادل	4. هو تفاعل حمض مع قاعدة وينتج عنه ملح وماء.
القواعد	5. مواد تكون أيونات الهيدروكسيد $OH^-$ عند ذوبانها في الماء.

(ب) اختار الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:

1- أول خطوات الطريقة العلمية هي:		
<input type="checkbox"/> تحديد المشكلة	<input type="checkbox"/> التواصل	<input type="checkbox"/> وضع فرضية
2- ينشر العالم نتائج تجاربه، ما اسم هذه المهارة العلمية؟		
<input type="checkbox"/> التواصل	<input type="checkbox"/> الملاحظة	<input type="checkbox"/> الاستنتاج
3- أي مما يلي محلول؟		
<input type="checkbox"/> الخل	<input type="checkbox"/> النحاس	<input type="checkbox"/> كعكة الزبيب
4- ما نوع جزيء الماء؟		
<input type="checkbox"/> قطبي	<input type="checkbox"/> غير قطبي	<input type="checkbox"/> أيوني
5- ماذا يحدث لحمض معدتك عندما تبتلع حبة مضاد للحموضة؟		
<input type="checkbox"/> يُخفف	<input type="checkbox"/> يتعادل	<input type="checkbox"/> يصبح أكثر قاعدية

السؤال الثاني:

(أ) ضع علامة صح أمام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ أمام العبارة الخاطئة:

١. المذيبات القطبية تذيب المواد القطبية. ( ✓ )
٢. المشروبات الغازية تعد مثالا على المحاليل (سائل - سائل). ( ✗ )
٣. من خصائص المحاليل القاعدية موصلة للكهرباء. ( ✓ )
٤. من خصائص المحاليل الحمضية طعمها مر. ( ✗ )
٥. صحن سلطة الخضار يعد مثالا على المخاليط الغير متجانسة. ( ✓ )
٦. الرقم الهيدروجيني للماء هو 0 ( ✗ )

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها:

- ١- من طرق تسريع ذوبان المحلول **زيادة درجة الحرارة** و **يتحرك المحلول**.
- ٢- التقنية التي تساعد عالم الآثار على رؤية مكان مغمور قبل حفره واكتشافه تسمى **الرادار**.
- ٣- المادة التي تذوب وكأنها اختفت تسمى بـ **المذاب**.

 **موقع منهجي**  
mnhaji.com

		الصف	الثاني المتوسط	المادة	علوم	الدرجة	٢٠
		اختبار الفترة الأولى					
		اسم الطالب	الصف الثاني المتوسط				( )
		أولاً : اختر الإجابة الصحيحة لما يأتي :					
	( ١٢ درجات )						

1	الخطوة الأولى من خطوات حل المشكلات هي :	A	تحديد المشكلة	B	الملاحظة	C	تحديد الفرضية	D	اختبار الفرضية
2	ما التقنية التي تساعد عالم الآثار على رؤية مكان مغمور قبل استكشافه ؟	A	الحاسوب	B	الرادار	C	الكاميرا	D	رسم الخرائط
3	المتغير أو الناتج الذي نريد أن نقيسه في التجربة :	A	الثوابت	B	المتغير المستقل	C	المتغير التابع	D	العينة الضابطة
4	يُسمى العلم الذي يدرس الأدوات وبقايا الحضارات الإنسانية القديمة :	A	علم الاحياء	B	علم الأرض	C	علم الحضارات	D	علم الآثار
5	ما نوع جزيء الماء ؟	A	قطبي	B	غير قطبي	C	أيوني	D	راسب
6	ما الذي يحدث لحمض معدتك عندما تبتلع حبة مضاد للحموضة ؟	A	يخفف	B	يتعادل	C	يصبح أكثر حموضة	D	يصبح أكثر قاعدية
7	أي الأحماض التالية يستخدم في تنظيف المعادن ؟	A	حمض الكربونيك	B	حمض الخليك	C	حمض الهيدروكلويك	D	حمض الكربونيك
8	هي قوة جذب الذرة للاكترون :	A	الرابطية التساهمية	B	الرابطية الايونية	C	التجاذب	D	الكهروسالبية
9	هي عملية انتقال الطاقة الحرارية من الجسم الأسخن إلى الجسم الأبرد .	A	الطاقة الحرارية	B	درجة الحرارة	C	الحرارة	D	الحرارة النوعية
10	تحول المادة من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة هو :	A	التجمد	B	التبخر	C	الانصهار	D	التسامي
11	درجة تجمد الماء تساوي :	A	١٠٠ درجة مئوية	B	١٠٠ درجة	C	صفر درجة مئوية	D	صفر
12	من الأمثلة على المخلوط الغير متجانس :	A	العصير	B	الشامبو	C	السلطة	D	الدم

ثانياً ظلّل حرف الإجابة الصحيحة من العمود (ب) بما يناسبها من العمود (أ) في النموذج المرفق : درجتان

رقم السؤال	العمود (أ)	حرف الإجابة	العمود (ب)
13	مقاومة السائل للجريان	A ( )	الرقم الهيدروجيني
14	المادة التي تذوب و كأنها اختفت هي	B ( )	الفرضية
15	تخمين علمي عن كيفية ارتباط المتغيرات بعضها مع بعض	C ( )	المذاب
16	هو مقياس لحمضية وقاعدية المحلول	D ( )	للزوجة
		F ( )	المذيب

ثالثاً : أجب عن الأسئلة التالية كما هو مطلوب منك :		( ٦ درجات )
م	الفقرة	المطلوب
١	١٧- للتأكد من صحة استنتاجات التجربة يجب أن تُغير التجربة ١٨- الرقم ( ١ ) يمثل الأقوى قاعدية مثل هيدروكسيد الصوديوم ١٩- الذائبية هي كمية المادة التي يمكن إذابتها في كمية محددة من المذيب ٢٠- كلما كانت الحرارة النوعية للمادة النقية عالية فإنها تبرد وتسخن ببطء ٢١- الطاقة الحرارية هي متوسط الطاقة الحرة لجسيمات المادة المكونة للجسم ٢٢- التسامي هو تحول المادة من الحالة السائلة للغازية	صح أم خطأ
٢	أكتب سؤال و أجب عليه	سؤال اختياري

ظلل حرف الإجابة الصحيحة لكل سؤال في النموذج المرفق :

الاسم

الصف

المادة

فكري المسعودي م ٢ (3007)

ZIPGRADE.COM

1 (A) (B) (C) (D)    11 (A) (B) (C) (D) (E)

2 (A) (B) (C) (D) (E)    12 (A) (B) (C) (D) (E)

3 (A) (B) (C) (D) (E)    13 (A) (B) (C) (D) (E)

4 (A) (B) (C) (D) (E)    14 (A) (B) (C) (D) (E)

5 (A) (B) (C) (D) (E)    15 (A) (B) (C) (D) (E)

6 (A) (B) (C) (D) (E)    16 (A) (B) (C) (D) (E)

7 (A) (B) (C) (D) (E)    17 (س) (ع)    20 (س) (ع)

8 (A) (B) (C) (D) (E)    18 (س) (ع)    21 (س) (ع)

9 (A) (B) (C) (D) (E)    19 (س) (ع)    22 (س) (ع)

10 (A) (B) (C) (D) (E)

Key

# نموذج الإجابة

الصف	الثاني المتوسط	المادة	علوم	الدرجة	الصف الثاني المتوسط
				٢٠	
اختبار الفترة الأولى					
اسم الطالب			نموذج الحل		الصف الثاني المتوسط ( )
أولاً : اختر الإجابة الصحيحة لما يأتي :					

1	الخطوة الأولى من خطوات حل المشكلات هي :	A	تحديد المشكلة	B	الملاحظة	C	تحديد الفرضية	D	اختبار الفرضية
2	ما التقنية التي تساعد عالم الآثار على رؤية مكان مطمور قبل استكشافه ؟	A	الحاسوب	B	الرادار	C	الكاميرا	D	رسم الخرائط
3	المتغير أو الناتج الذي نريد أن نقيسه في التجربة :	A	الثوابت	B	المتغير المستقل	C	المتغير التابع	D	العينة الضابطة
4	يُسمى العلم الذي يدرس الأدوات وبقايا الحضارات الإنسانية القديمة :	A	علم الاحياء	B	علم الأرض	C	علم الحضارات	D	علم الآثار
5	ما نوع جزيء الماء ؟	A	قطبي	B	غير قطبي	C	أيوني	D	راسب
6	ما الذي يحدث لحمض معدتك عندما تبتلع حبة مضاد للحموضة ؟	A	يخفف	B	يتعادل	C	يصبح أكثر حموضة	D	يصبح أكثر قاعدية
7	أي الأحماض التالية يستخدم في تنظيف المعادن ؟	A	حمض الكربونيك	B	حمض الخليك	C	حمض الهيدروكلويك	D	حمض الكربونيك
8	هي قوة جذب الذرة للاكترون :	A	الرابطة التساهمية	B	الرابطة الايونية	C	التجاذب	D	الكهروسالبية
9	هي عملية انتقال الطاقة الحرارية من الجسم الأسخن إلى الجسم الأبرد .	A	الطاقة الحرارية	B	درجة الحرارة	C	الحرارة	D	الحرارة النوعية
10	تحول المادة من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة هو :	A	التجمد	B	التبخر	C	الانصهار	D	التسامي
11	درجة تجمد الماء تساوي :	A	١٠٠ درجة مئوية	B	١٠٠ درجة	C	صفر درجة مئوية	D	صفر
12	من الأمثلة على المخلوط الغير متجانس :	A	العصير	B	الشامبو	C	السلطة	D	الدم

ثانياً ظلل حرف الإجابة الصحيحة من العمود (ب) بما يناسبها من العمود (أ) في النموذج المرفق : درجتان

رقم السؤال	العمود (أ)	حرف الإجابة	العمود (ب)
13	مقاومة السائل للجريان	A	الرقم الهيدروجيني
14	المادة التي تذوب و كأنها اختفت هي	B	الفرضية
15	تخمين علمي عن كيفية ارتباط المتغيرات بعضها مع بعض	C	المذاب
16	هو مقياس لحمضية وقاعدية المحلول	D	للزوجة
		F	المذيب

ثالثاً : أجب عن الأسئلة التالية كما هو مطلوب منك :		( ٦ درجات )
م	الفقرة	المطلوب
١	<p>١٧- للتأكد من صحة استنتاجات التجربة يجب أن تُغير التجربة <b>خ</b></p> <p>١٨- الرقم ( ١ ) يمثل الأقوى قاعدية مثل هيدروكسيد الصوديوم <b>خ</b></p> <p>١٩- الذائبية هي كمية المادة التي يمكن إذابتها في كمية محددة من المذيب <b>ص</b></p> <p>٢٠- كلما كانت الحرارة النوعية للمادة النقية عالية فإنها تبرد وتسخن ببطء <b>ص</b></p> <p>٢١- الطاقة الحرارية هي متوسط الطاقة الحرة لجسيمات المادة المكونة للجسم <b>خ</b></p> <p>٢٢- التسامي هو تحول المادة من الحالة السائلة للغازية <b>خ</b></p>	صح أم خطأ
٢	أكتب سؤال و أجب عليه	سؤال اختياري

ظل حرف الإجابة الصحيحة لكل سؤال في النموذج المرفق :

الاسم

الصف

المادة

فكري المسعودي م2 (3007)

ZIPGRADE.COM

1 (A) (B) (C) (D)    11 (A) (B) (C) (D) (E)

2 (A) (B) (C) (D) (E)    12 (A) (B) (C) (D) (E)

3 (A) (B) (C) (D) (E)    13 (A) (B) (C) (D) (E)

4 (A) (B) (C) (D) (E)    14 (A) (B) (C) (D) (E)

5 (A) (B) (C) (D) (E)    15 (A) (B) (C) (D) (E)

6 (A) (B) (C) (D) (E)    16 (A) (B) (C) (D) (E)

7 (A) (B) (C) (D) (E)    17 (ص) (ع)    20 (ص) (ع)

8 (A) (B) (C) (D) (E)    18 (ص) (ع)    21 (ص) (ع)

9 (A) (B) (C) (D) (E)    19 (ص) (ع)    22 (ص) (ع)

10 (A) (B) (C) (D) (E)

Key



السؤال الثالث / أجبني عن الأسئلة التالية .:

1- اذكر اثنين من خصائص الأحماض والقواعد؟

- ..... -2  
..... -3  
..... -4

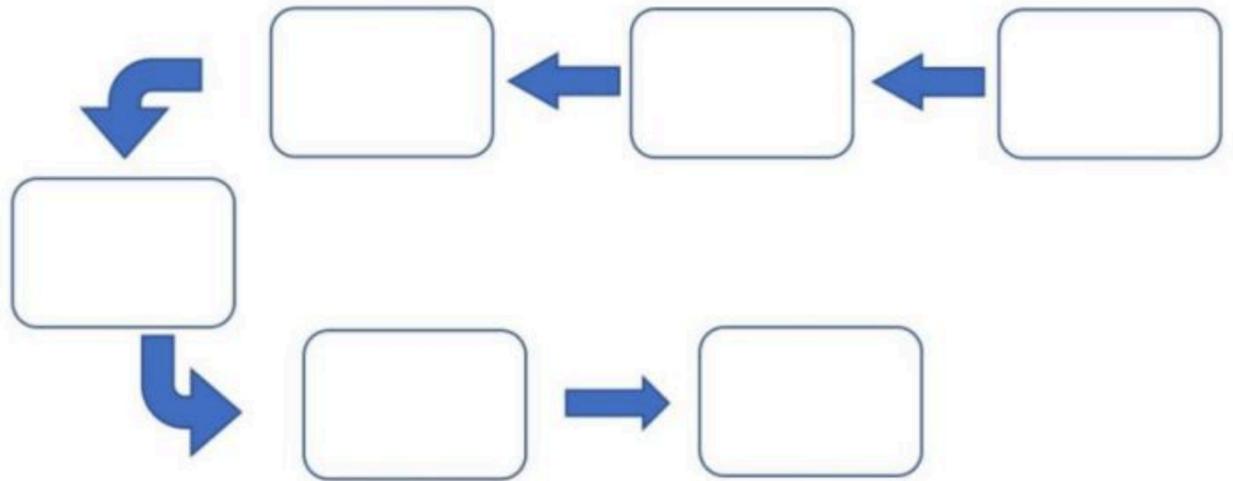
2- ما الذي يحدد قوة الحمض والقاعدة ؟

.....

3- ما العوامل المؤثرة في الذوبان؟

- .....-1  
.....-2  
.....-3

4- رتب خطوات الطريقة العلمية لحل المشكلات؟؟



انتهت الأسئلة  
مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح  
معلمة المادة /



# نموذج الإجابة

المادة:	العلوم
الصف:	ثاني متوسط
اليوم:	الخميس
الحصة:	الخامسة
اختبار الفترة الأولى الفصل الدراسي الأول لعام 1448	
اسم الطالبة رباعيا: .....	

20

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية :.

- 1- أسلوب دقيق لفهم العالم من حولنا... **العلم** .....
- 2- هو العلم الذي يدرس الأدوات وما خلفتها حضارات الانسان **علم الآثار** .....
- 3- مركبات تتفاعل مع المحاليل الحمضية والقاعدية وتعطي ألواناً مختلفة... **الكواشف** .....
- 4- كمية المادة التي يمكن إذابتها في 100 جرام من المذيب عند درجة حرارة معينة... **الذائبية** .....
- 5- استعمال المعرفة العلمية للحصول على منتجات وأدوات جديدة... **التقنية** .....

السؤال الثاني : اختاري الإجابة الصحيحة مما يأتي :

1	ما الخطوة الأولى في الطريقة العلمية؟؟	أ/ تحديد المشكلة	ب/ جمع العينات	ج/ ضبط المتغيرات	د/ الاستنتاج
2	مانوع جزئ الماء؟؟	أ/ قطبي	ب/ غير قطبي	ج/ راسب	د/ أيوني
3	أي الأحماض التالية يستخدم في تنظيف العمليات الصناعية لتنظيف الفلزات؟؟؟	أ/ الكربونيك	ب/ الهيدروكلوريك	ج/ الكبريتيك	د/ النيتريك
4	تعد أجهزة الحاسوب والمجاهر من الأمثلة على ؛	أ/ المتغيرات	ب/ الثوابت	ج/ التقنية	د/ الفرضيات
5	عامل يقوم الباحث بتغييره في التجربة :	أ/ متغير مستقل	ب/ متغير تابع	ج/ ثوابت	د/ فرضية
6	أسلوب منظم يتكون من عدة خطوات لحل المشكلات.	أ/ المحلول	ب/ الطرائق العلمية	ج/ الملاحظة	د/ فرضية

السؤال الثالث / أجبني عن الأسئلة التالية .:

1- اذكرني اثنين من خصائص الأحماض والقواعد؟

الأحماض: 1. طعمها لاذع أو حامضي (مثل الليمون). 2. تحول لون ورق

تباع الشمس الأزرق إلى الأحمر.

القواعد: 1. طعمها مر وملمسها زلق أو صابوني. 2. تحول لون ورق

تباع الشمس الأحمر إلى الأزرق.

2- ما الذي يحدد قوة الحمض والقاعدة ؟

قوة الحمض :- يحددها سهولة انفصاله إلى أيونات أو إطلاقه أيونات الهيدروجين عند

ذوبانه في الماء. قوة القاعدة :- يحددها سهولة انفصالها إلى أيونات أو إطلاقها

أيونات الهيدروكسيد السالبة عند ذوبانها في الماء.

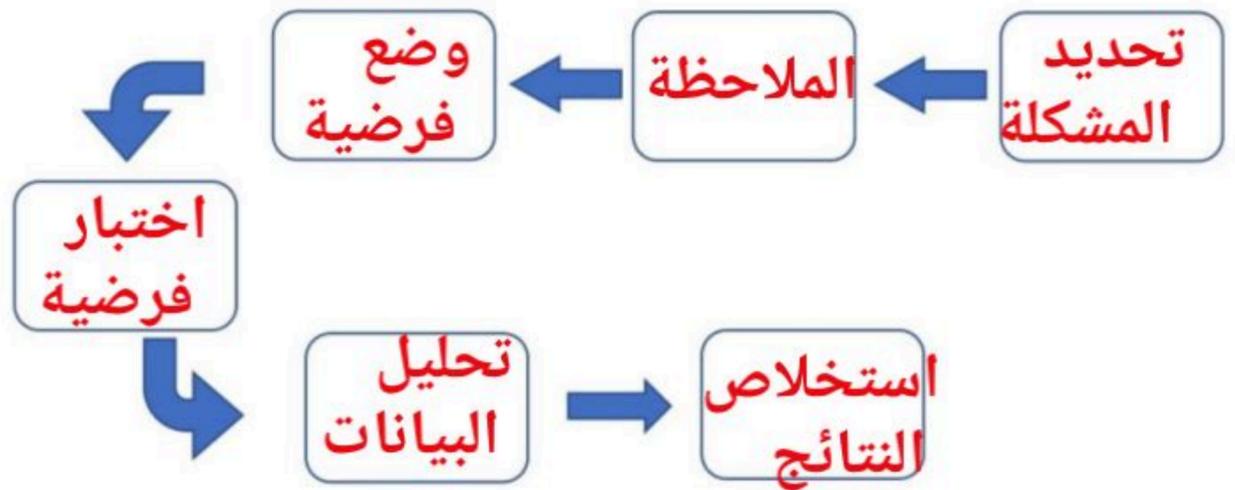
3- ما العوامل المؤثرة في الذوبان؟

التحريك

زيادة درجة الحرارة.

مساحة سطح المذاب

4- رتب خطوات الطريقة العلمية لحل المشكلات؟؟



موقع منهجي  
mnhaji.com

انتهت الأسئلة

مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

معلمة المادة /

المادة : علوم  
الصف : الثاني المتوسط  
الزمن : ساعتان

اختبار منتصف الفصل الدراسي الأول – للعام الدراسي ١٤٤٨ هـ

اسم الطالب : ..... الصف : الثاني المتوسط ( )

**السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة**

1- تعرف بأنها متوسط الطاقة الحركية للجسيمات المكونة للجسم :		
أ - الطاقة	ب - درجة الحرارة	ج - الطاقة الحرارية
2- ما العلم الذي يدرس الأدوات وما خلفته حضارات الإنسان؟		
أ - التقنية	ب- علم الآثار	ج - العلم المختبري
3- يستعمل العلماء الصور والرسوم في عمل خرائط للمواقع الأثرية من أجل :		
أ - حساب العمر الصحيح للقطع الأثرية	ب- تسجيل الموقع الدقيق لكل قطعة أثرية	ج - اكتشاف القطع الأثرية
4- أي العمليات التالية تتحول فيها المادة من الحالة الغازية إلى الحالة السائلة؟		
أ - الانصهار	ب- التكثف	ج - التبخر
5- تعرف بأنها كمية المادة التي يمكن إذابتها في ١٠٠ جرام من المذيب عند درجة حرارة معينة؟		
أ - الذائبية	ب- الراسب	ج - المحلول
6 - أي الأحماض التالية يستخدم في العمليات الصناعية لتنظيف الفلزات ؟		
أ - الهيدروكلوريك	ب- الكبريتيك	ج - النتريك
7- أي مما يلي لا يُعد من خطوات الطريقة العلمية ؟		
أ- اختبار فرضية	ب - الملاحظة	ج - تغيير النتائج.
8- ما الخطوة الأولى في الطريقة العلمية؟		
أ - جمع العينات	ب - الملاحظة	ج - تحديد المشكلة
9 - ينشر العالم نتائج تجاربه ، ما اسم هذه المهارة العلمية ؟		
أ - الملاحظة	ب- الاستنتاج	ج - التواصل
10- أي مما يلي محلول ؟		
أ - الماء النقي	ب- الخل	ج - كعكة الزبيب
11- ماذا يمثل الماء عند إذابة مركبات الكلور في ماء التربة ؟		
أ - المذيب	ب- المذاب	ج - المحلول
12- ما الذي يحدث عند تفاعل حمض مع قاعدة ؟		
أ- يصبح أكثر حمضية	ب - يصبح أكثر قاعدية	ج - تعادل
13 - أي المواد التالية تطلق أيونات الهيدروجين $H^+$ وتنتج أيونات الهيدرونيوم عند ذوبانها في الماء؟		
أ - الأحماض	ب- القواعد	ج - المركبات
14- أي مما يلي يصف المادة الصلبة؟		
أ- لها شكل وحجم ثابتان	ب - لها شكل ثابت وحجم متغير	ج - ليس لها شكل ثابت وحجم متغير
15- ما الخاصية التي تعبر عن مقاومة السائل للجريان أو الانسياب؟		
أ - التوتر السطحي.	ب - اللزوجة	ج - التركيب البلوري
16- أي مما يلي مادة صلبة متبلورة؟		

ج - السكر	ب - المطاط	أ - الزجاج
17- أعطيت عينة من مادة صلبة كتلتها ١٠ جم ، وحجمها ٤.٦٠ سم <sup>٣</sup> ، هل تطفو في الماء الذي كثافته ١ جم/سم <sup>٣</sup> أم تنغمر؟		
ج -	ب - تنغمر	أ - تطفو
18- تبين الصورة التالية أن الزيادة في الضغط على سائل محصور والنتيجة عن قوة خارجية تنتقل بالتساوي إلى جميع أجزاء السائل . ما المبدأ الذي يظهره ذلك؟		
		
ج - مبدأ اللزوجة	ب - مبدأ باسكال	أ- مبدأ أرخميدس
19- يحسب الضغط بقسمة القوة على المساحة		
ج -	ب - خطأ	أ - صح
20- أن عملية التجمد عكس عملية التبخر		
ج -	ب - خطأ	أ- صح

مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح 0

موقع منهجي   
 mnhaji.com

# نموذج الإجابة

اختبار منتصف الفصل الدراسي الأول - للعام الدراسي ١٤٤٨ هـ

اسم الطالب : ..... الصف : الثاني المتوسط ( )

## السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

1- تعرف بأنها متوسط الطاقة الحركية للجسيمات المكونة للجسم :	أ - الطاقة	ب - درجة الحرارة	ج - الطاقة الحرارية
2- ما العلم الذي يدرس الأدوات وما خلفته حضارات الإنسان؟	أ - التقنية	ب - علم الآثار	ج - العلم المختبري
3- يستعمل العلماء الصور والرسوم في عمل خرائط للمواقع الأثرية من أجل :	أ - حساب العمر الصحيح للقطع الأثرية	ب - تسجيل الموقع الدقيق لكل قطعة أثرية	ج - اكتشاف القطع الأثرية
4- أي العمليات التالية تتحول فيها المادة من الحالة الغازية إلى الحالة السائلة؟	أ - الانصهار	ب - التكثف	ج - التبخر
5- تعرف بأنها كمية المادة التي يمكن إذابتها في ١٠٠ جرام من المذيب عند درجة حرارة معينة؟	أ - الذائبية	ب - الراسب	ج - المحلول
6 - أي الأحماض التالية يستخدم في العمليات الصناعية لتنظيف الفلزات ؟	أ - الهيدروكلوريك	ب - الكبريتيك	ج - النتريك
7- أي مما يلي لا يعد من خطوات الطريقة العلمية ؟	أ - اختبار فرضية	ب - الملاحظة	ج - تغيير النتائج.
8- ما الخطوة الأولى في الطريقة العلمية؟	أ - جمع العينات	ب - الملاحظة	ج - تحديد المشكلة
9 - ينشر العالم نتائج تجاربه ، ما اسم هذه المهارة العلمية ؟	أ - الملاحظة	ب - الاستنتاج	ج - التواصل
10- أي مما يلي محلول ؟	أ - الماء النقي	ب - الخل	ج - كعكة الزبيب
11- ماذا يمثل الماء عند إذابة مركبات الكلور في ماء التربة ؟	أ - المذيب	ب - المذاب	ج - المحلول
12- ما الذي يحدث عند تفاعل حمض مع قاعدة ؟	أ - يصبح أكثر حمضية	ب - يصبح أكثر قاعدية	ج - تعادل
13 - أي المواد التالية تطلق أيونات الهيدروجين $H^+$ وتنتج أيونات الهيدرونيوم عند ذوبانها في الماء؟	أ - الأحماض	ب - القواعد	ج - المركبات
14- أي مما يلي يصف المادة الصلبة؟	أ - لها شكل وحجم ثابتان	ب - لها شكل ثابت وحجم متغير	ج - ليس لها شكل ثابت وحجم متغير
15- ما الخاصية التي تعبر عن مقاومة السائل للجريان أو الانسياب؟	أ - التوتر السطحي.	ب - اللزوجة	ج - التركيب البلوري
16- أي مما يلي مادة صلبة متبلورة؟			

ج - السكر	ب - المطاط	أ - الزجاج
17- أعطيت عينة من مادة صلبة كتلتها ١٠ جم ، وحجمها ٤.٦٠ سم <sup>٣</sup> ، هل تطفو في الماء الذي كثافته ١ جم/سم <sup>٣</sup> أم تنغمر؟		
ج -	ب - تنغمر	أ - تطفو
18- تبين الصورة التالية أن الزيادة في الضغط على سائل محصور والنتيجة عن قوة خارجية تنتقل بالتساوي إلى جميع أجزاء السائل . ما المبدأ الذي يظهره ذلك؟		
		
ج - مبدأ اللزوجة	ب - مبدأ باسكال	أ - مبدأ أرخميدس
19- يحسب الضغط بقسمة القوة على المساحة		
ج -	ب - خطأ	أ - صح
20- أن عملية التجمد عكس عملية التبخر		
ج -	ب - خطأ	أ - صح

مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح 0

موقع منهجي   
 mnhaji.com

الصف: الثاني متوسط  
اختبار منتصف الفصل

اسم الطالب	الفصل	درجة ٢٠
------------	-------	---------

السؤال الاول: أكتب المصطلح العلمي المناسب أمام كل تعريف:  
( التعادل - الأحماض - التواصل - المذاب - العلم )

١٠ درجات

١	أي المواد التالية تطلق أيونات الهيدروجين $H^+$ وتنتج أيونات الهيدرونيوم عند ذوبانها في ماء
٢	ينشر العالم نتائج تجاربه اسم هذه المهارة العلمية هي
٣	هو تفاعل حمض مع قاعدة وينتج عنه ملح وماء
٤	هو أسلوب لفهم العالم من حولنا
٥	المادة التي تذوب وكأنها اختفت تسمى

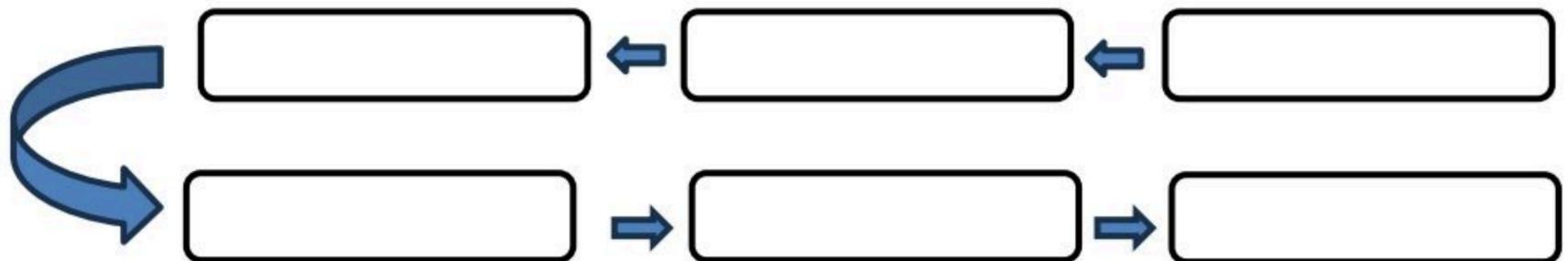
السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي؟

٤ درجات

١	عامل يتغير أثناء التجربة	العامل المستقل	العامل الثابت	العينة الضابطة
٢	من خواص القواعد	حارقة وكاوية	طعمها لاذع	تنتج ايونات الهيدرونيوم
٣	هو مقياس لحمضية أو قاعدة المحلول	الرقم الهيدروجيني PH	المركب	الميزان الرقمي
٤	لها نفس الخصائص والتركيب ولا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط منها	المادة النقية	المخلوط	المحلول

السؤال الثالث: رتب خطوات الطريقة العلمية؟

٦ درجات



# نموذج الإجابة

الصف: الثاني متوسط  
اختبار منتصف الفصل

اسم الطالب	الفصل	درجة ٢٠
------------	-------	---------

السؤال الاول: أكتب المصطلح العلمي المناسب أمام كل تعريف:  
( التعادل - الأحماض - التواصل - المذاب - العلم )

١٠ درجات

١	أي المواد التالية تطلق أيونات الهيدروجين $H^+$ وتنتج أيونات الهيدرونيوم عند ذوبانها في ماء	الأحماض
٢	ينشر العالم نتائج تجاربه اسم هذه المهارة العلمية هي	التواصل
٣	هو تفاعل حمض مع قاعدة وينتج عنه ملح وماء	التعادل
٤	هو أسلوب لفهم العالم من حولنا	العلم
٥	المادة التي تذوب وكأنها اختفت تسمى	المذاب

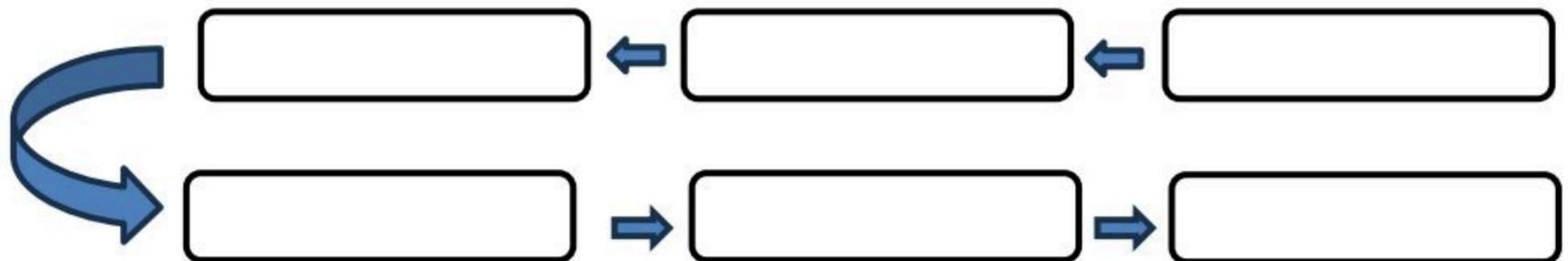
السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي؟

٤ درجات

١	عامل يتغير أثناء التجربة	العامل المستقل	العامل الثابت	العينة الضابطة
٢	من خواص القواعد	حارقة وكاوية	طعمها لاذع	تنتج ايونات الهيدرونيوم
٣	هو مقياس لحمضية أو قاعدة المحلول	الرقم الهيدروجيني PH	المركب	الميزان الرقمي
٤	لها نفس الخصائص والتركييب ولا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط منها	المادة النقية	المخلوط	المحلول

السؤال الثالث: رتب خطوات الطريقة العلمية؟

٦ درجات



الاسم	الصف
-------	------

اختاري الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

1	هو العلم الذي يهتم بدراسة الأدوات و ما خلفته حضارات الإنسان	أ / علم الفيزياء	ب/ علم الكيمياء	ج/ علم الآثار	د/ علم الجيولوجيا
2	ما أهمية العمل المختبري ؟	أ/ تنظيف القطع	ب/ حفظ القطع الأثرية	ج/ تحديد العمر الزمني للقطع	د/ جميع ما سبق
3	تريد فاطمة قياس أثر درجة الحرارة على سرعة الصوت المنقل في الهواء، العامل المستقل في هذه التجربة هو:	أ/ سرعة الصوت	ب/ درجة الحرارة	ج/ الهواء	د/ نوع الصوت
4	ما التقنية التي تساعد عالم الآثار على رؤية مكان مغمور قبل استكشافه ؟	أ/ الحاسوب	ب/ رسم الخرائط	ج/ الرادار	د/ الكاميرا
5	أي مما يأتي لا يعد من خطوات الطريقة العلمية؟	أ/ اختبار الفرضية	ب/ الملاحظة	ج/ تغيير النتائج	د/ الاستنتاج
6	ينشر العالم تجاربه ما اسم هذه المهارة ؟	أ/ الملاحظة	ب/ التواصل	ج/ الاستنتاج	د/ تكوين الفرضية
7	ما أهمية تكرار التجربة العلمية ؟	أ/ لتغيير النتائج	ب/ لزيادة الخطوات	ج/ لتغيير الثوابت	د/ للتأكد من النتائج
8	أي الأحماض التالية يستخدم في العمليات الصناعية لتنظيف الفلزات؟	أ/ الهيدروكلوريك	ب/ الكبريتيك	ج/ الكربونيك	د/ النيتريك
9	أي نوع من المركبات التالية لا يذوب في الماء؟	أ/ القطبية	ب/ غير القطبية	ج/ الأيونية	د/ المشحونة
10	جميع الخواص التالية للقواعد ما عدا:	أ/ طعمها مر	ب/ موصلة للتيار الكهربائي	ج/ رقمها الهيدروجيني أقل من 7	د/ ملمسها زلق
11	تتميز بمساهمة زوج أو أكثر من الإلكترونات بين الذرات مما ينتج عنه تماسك الجزيء	أ/ الرابطة الأيونية	ب/ الرابطة الفلزية	ج/ الرابطة الذرية	د/ الرابطة التساهمية
12	كم تزيد حمضية محلول رقمه الهيدروجيني 2 على محلول رقمه الهيدروجيني 6 ؟	أ/ 1000	ب/ 100	ج/ 10	د/ 10000

أجيبى بوضع كلمة صح او خطأ أمام العبارات التالية:

1	الفرضية عبارة يمكن اختبارها
2	المتغيرات عوامل تظل ثابتة في التجربة
3	التقنية استعمال المعرفة للحصول على أدوات جديدة
4	الذي يحدد حالة المحلول هو حالة المذيب
5	المخلوط غير المتجانس يمكن فصل مكوناته بسهولة
6	الرقم الهيدروجيني للمحلول المتعادل أكبر من 7

ضعي المصطلح المناسب في الفراغات التالية: ( الطريقة العلمية – التجربة – الأحماض – القواعد )

1- أسلوب منظم يتكون من عدة خطوات لحل المشكلات .....

2- مواد تستقبل أيونات الهيدروجين  $H^+$  لتكون أيون الهيدروكسيد  $OH^-$  .....

سؤال اضافي

علي: للسوائل المستخدمة في محلات غسل الملابس القدرة على إزالة الشحوم و الدهون التي لا يستطيع الماء إزالتها؟

.....

# نموذج الإجابة

اختاري الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

1	هو العلم الذي يهتم بدراسة الأدوات و ما خلفته حضارات الإنسان	أ / علم الفيزياء	ب/ علم الكيمياء	ج/ علم الآثار	د/ علم الجيولوجيا
2	ما أهمية العمل المختبري ؟	أ/ تنظيف القطع	ب/ حفظ القطع الأثرية	ج/ تحديد العمر الزمني للقطع	د/ جميع ما سبق
3	تريد فاطمة قياس أثر درجة الحرارة على سرعة الصوت المنقل في الهواء، العامل المستقل في هذه التجربة هو:	أ/ سرعة الصوت	ب/ درجة الحرارة	ج/ الهواء	د/ نوع الصوت
4	ما التقنية التي تساعد عالم الآثار على رؤية مكان مغمور قبل استكشافه ؟	أ/ الحاسوب	ب/ رسم الخرائط	ج/ الرادار	د/ الكاميرا
5	أي مما يأتي لا يعد من خطوات الطريقة العلمية؟	أ/ اختبار الفرضية	ب/ الملاحظة	ج/ تغيير النتائج	د/ الاستنتاج
6	ينشر العالم تجاربه ما اسم هذه المهارة ؟	أ/ الملاحظة	ب/ التواصل	ج/ الاستنتاج	د/ تكوين الفرضية
7	ما أهمية تكرار التجربة العلمية ؟	أ/ لتغيير النتائج	ب/ لزيادة الخطوات	ج/ لتغيير الثوابت	د/ للتأكد من النتائج
8	أي الأحماض التالية يستخدم في العمليات الصناعية لتنظيف الفلزات؟	أ/ الهيدروكلوريك	ب/ الكبريتيك	ج/ الكربونيك	د/ النيتريك
9	أي نوع من المركبات التالية لا يذوب في الماء؟	أ/ القطبية	ب/ غير القطبية	ج/ الأيونية	د/ المشحونة
10	جميع الخواص التالية للقواعد ما عدا:	أ/ طعمها مر	ب/ موصلة للتيار الكهربائي	ج/ رقمها الهيدروجيني أقل من 7	د/ ملمسها زلق
11	تتميز بمساهمة زوج أو أكثر من الإلكترونات بين الذرات مما ينتج عنه تماسك الجزيء	أ/ الرابطة الأيونية	ب/ الرابطة الفلزية	ج/ الرابطة الذرية	د/ الرابطة التساهمية
12	كم تزيد حمضية محلول رقمه الهيدروجيني 2 على محلول رقمه الهيدروجيني 6 ؟	أ/ 1000	ب/ 100	ج/ 10	د/ 10000

أجيبى بوضع كلمة صح او خطأ أمام العبارات التالية:

1	الفرضية عبارة يمكن اختبارها	✓
2	المتغيرات عوامل تظل ثابتة في التجربة	✗
3	التقنية استعمال المعرفة للحصول على أدوات جديدة	✓
4	الذي يحدد حالة المحلول هو حالة المذيب	✓
5	المخلوط غير المتجانس يمكن فصل مكوناته بسهولة	✓
6	الرقم الهيدروجيني للمحلول المتعادل أكبر من 7	✗

ضعي المصطلح المناسب في الفراغات التالية: ( الطريقة العلمية - التجربة - الأحماض - القواعد )

- 1- أسلوب منظم يتكون من عدة خطوات لحل المشكلات ..... **الطريقة العلمية**
- 2- مواد تستقبل أيونات الهيدروجين  $H^+$  لتكون أيون الهيدروكسيد  $OH^-$  ..... **القواعد**

سؤال اضافي

علي: للسوائل المستخدمة في محلات غسل الملابس القدرة على إزالة الشحوم و الدهون التي لا يستطيع الماء إزالتها؟

اسم الطالب : .....  
الصف : ثاني متوسط  
اليوم :  
التاريخ : / / هـ

اختبار مادة العلوم للصف ثاني متوسط الفصل الدراسي الاول لعام 1448 هـ

السؤال الأول :-

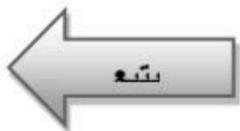
10

أ ( نختار الاجابة الصحيحة فيما يلي :-

1- عوامل لا تتغير اثناء التجربة :	2- العلم الذي يدرس الأدوات وما خلفته حضارة الانسان هو :
أ- المتغير المستقل	أ- الطريقة العلمية
ب - الثوابت	ب - علم الآثار
ج - الفرضية	ج - المادة النقيه
3- مخاليط يسهل فصل مكوناتها :	4- مخلوط متجانس تمتزج فيه المواد تماماً :
أ- المخاليط الغير متجانسه	أ- المخلوط الغير متجانس
ب - المخاليط المتجانسه	ب - المحلول
ج - الثوابت	ج - علم الارض
5- من المحاليل السائله :	6- عامل يتغير اثناء تجربه :
أ- سبيكة الفولاذ	أ- الثوابت
ب - محلول السكر والماء	ب - العامل المستقل
ج - مكسرات	ج - العينة الضابطه

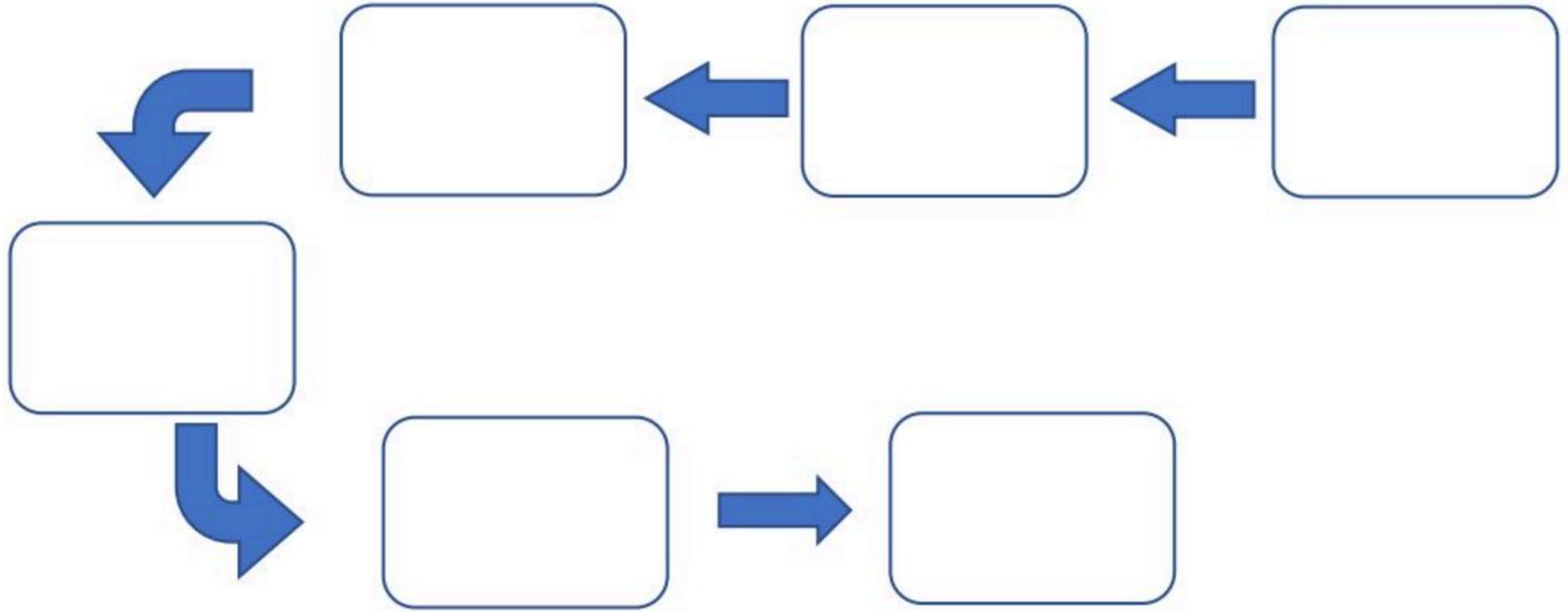
ب ( هل العبارات التالية صحيحة أم خاطئة :-

- 1- العلم هو أسلوب لفهم العالم من حولنا. ( ..... )
- 2- الطريقة العلمية هي خطوات يتم اتباعها لحل المشكلات . ( ..... )
- 3- المادة النقيه هي التي لها تركيب كيميائي محدد وثابت . ( ..... )
- 4- من المخاليط المتجانسه ( السلطه ) . ( ..... )



أ :- رتب خطوات الطريقة العلمية لحل المشكلات :

( الملاحظة - تحليل البيانات واستخلاص النتائج - تحليل البيانات - اختبار فرضية - وضع فرضية - تحديد المشكلة )



ب ( مالعوامل المؤثره على الذوبان ؟

- (١) .....
- (٢) .....
- (٣) .....

انتهت الأسئلة

بالتوفيق

معلم المادة / عبدالرحمن الشريوي

# نهوذج الإجابة

اسم الطالب : .....  
الصف : ثاني متوسط  
اليوم : .....  
التاريخ : / / هـ

اختبار مادة العلوم للصف ثاني متوسط الفصل الدراسي الاول لعام 1448 هـ

السؤال الأول :-

10

أ ( نختار الاجابة الصحيحة فيما يلي :-

1- عوامل لا تتغير اثناء التجربة :	2- العلم الذي يدرس الأدوات وما خلفته حضارة الانسان هو :
أ- المتغير المستقل	أ- الطريقة العلمية
ب - الثوابت	ب - علم الآثار
ج - الفرضية	ج - المادة النقيه
3- مخاليط يسهل فصل مكوناتها :	4- مخلوط متجانس تمتزج فيه المواد تماماً :
أ- المخاليط الغير متجانسه	أ- المخلوط الغير متجانس
ب - المخاليط المتجانسه	ب - المحلول
ج - الثوابت	ج - علم الارض
5- من المحاليل السائله :	6- عامل يتغير اثناء تجربه :
أ- سبيكة الفولاذ	أ- الثوابت
ب - محلول السكر والماء	ب - العامل المستقل
ج - مكسرات	ج - العينة الضابطه

ب ( هل العبارات التالية صحيحة أم خاطئة :-

( ..... )

1- العلم هو أسلوب لفهم العالم من حولنا.

( ..... )

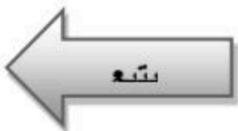
2- الطريقة العلمية هي خطوات يتم اتباعها لحل المشكلات .

( ..... )

3- المادة النقيه هي التي لها تركيب كيميائي محدد وثابت .

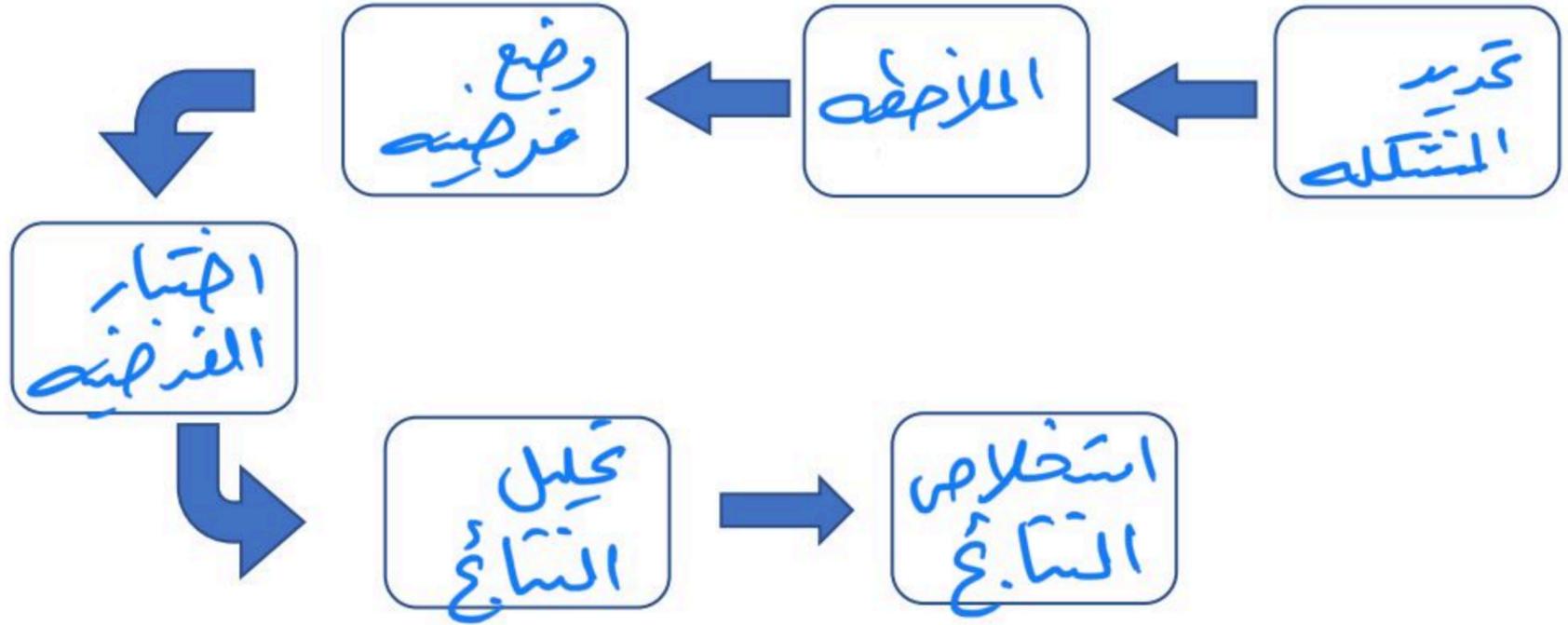
( ..... )

4- من المخاليط المتجانسه ( السلطه ) .



أ :- رتب خطوات الطريقة العلمية لحل المشكلات :

( الملاحظة - تحليل البيانات واستخلاص النتائج - تحليل البيانات - اختبار فرضية - وضع فرضية - تحديد المشكلة )



ب ( ما لعوامل المؤثره على الذوبان ؟

- (١) .....التحريل
- (٢) .....زيادة درجة حرارة
- (٣) .....طحن المذاب

انتهت الأسئلة

بالتوفيق

معلم المادة / عبدالرحمن الشريوي

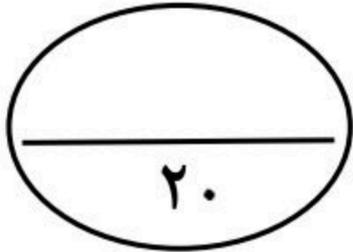
المادة : العلوم  
الصف : الثاني المتوسط  
الزمن : ٤٥ دقيقة

بسم الله الرحمن الرحيم

اختبار منتصف الفصل الدراسي الأول — للعام الدراسي ١٤٤٨ هـ

الصف : الثاني المتوسط ( )

اسم الطالب : .....



الدرجة

السؤال الأول / اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١ - ما التقنية التي تساعد عالم الآثار على رؤية مكان مغمور قبل استكشافه؟

د - الكاميرا

ج - الرادار

ب - رسم الخرائط

أ - الحاسوب

٢ - يجب إعادة التجربة من أجل:

د - تحديد المشكلة

ج - تغيير الضوابط

ب - تقليل احتمال حدوث خطأ

أ - تكوين فرضية

٣ - ما نوع جزيء الماء؟

د - راسب

ج - غير قطبي

ب - أيوني

أ - قطبي

٤ - ما الذي يفعله منفذ التجربة بعد تحليله للبيانات؟

د - يحدد المشكلة

ج - يستخلص النتائج

ب - يصوغ فرضية

أ - يجري التجربة

٥ - أي الأحماض التالية يُستخدم في العمليات الصناعية لتنظيف الفلزات؟

د - النيتريك

ج - الكبريتيك

ب - الكربونيك

أ - الهيدروكلوريك

٦ - ما الذي يحدث لحمض معدتك عندما تبتلع حبة مضاد للحموضة؟

د - يتعادل

ج - يُخفّف

ب - يصبح أكثر قاعدية

أ - يصبح أكثر حمضية

٧ - ما الغاز الذي يُعدّ مذيّباً للهواء الجوي؟

د - ثاني أكسيد الكربون

ج - بخار الماء

ب - الأكسجين

أ - النيتروجين

٨ - أي نوع من المركبات التالية لا يذوب في الماء؟

د - المشحونة

ج - غير القطبية

ب - الأيونية

أ - القطبية

٩ - ما الخاصية التي تشترك فيها المحاليل المائية؟

د - الماء هو المذيب فيها

ج - جميعها عالية التركيز

ب - لا يوجد فيها مواد صلبة أو غازية مذابة.

أ - تحتوي على أكثر من ثلاث مواد مذابة.



اقلب الورقة



السؤال الثاني / اختر للعمود ( أ ) ما يناسبه من العمود ( ب ) وذلك بوضع الرقم الصحيح أمامه :

العمود(ب)	العمود(أ)	الرقم الصحيح
١- معلومات يتم الحصول عليها باستعمال الحواس	العلم	
٢- هو مقياس لحمضية أو قاعدية المحلول	الثابت	
٣- عامل يبقى على حاله دون تغير خلال جميع مراحل التجربة	المُذاب	
٤- أسلوب دقيق لفهم العالم من حولنا	الملاحظة	
٥- المادة التي تذوب في مادة أخرى وتبدو وكأنها اختفت	الرقم الهيدروجيني	

السؤال الثالث / ضع علامة ( √ ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( x ) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي :

- ١- يدرس علم الآثار عمليات الأرض ( )
- ٢- الخطوة الأولى في الطريقة العلمية لحل مشكلة ما هي تحديد المشكلة ( )
- ٣- لكل مشكلة فرضية واحدة فقط ( )
- ٤- زيادة درجة الحرارة في المحاليل (صلب - سائل) تزيد من الذوبانية ( )
- ٥- الأحماض مواد تُطلق أيونات الأكسجين في الماء ( )
- ٦- يُسمى المحلول الذي يكون فيه المُذيب صُلْبًا ويتكون من فلزين أو أكثر بالسبيكة ( )

مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

الصف : الثاني متوسط اليوم : التاريخ : / / ١٤٤٨ هـ	
---	--

اختبار الفتره للماده العلوم للصف الثاني متوسط للفصل الدراسي الاول

٢٠ درجه
---------

اسم الطالبه : .....
---------------------

٥ درجات
---------

س ١: اختاري الاجابه الصحيحه :-

١) يعد الماء المالح مثلاً على .....					
١	ماده نقيه	٢	مخلوط متجانس	٣	مركباً
٢) يسمى شراب يحتوي على ١٠ % من عصيرالبرتقال و ٩٠ % من الماء محلول ....					
١	متجانس	٢	منخفض	٣	مركز
٣) لا يختلط الزيت بالماء بسبب .....					
١	الماء قطبي الزيت غير قطبي	٢	الماء والزيت قطبيين	٣	كلاهما مركبات
٤) تشترك المحاليل المائيه في خاصيه ان كلها .....					
١	عاليه التركيز	٢	منخفضه	٣	الماء فيها مذيباً
٥) مثال على المحاليل (غاز - سائل ) ....					
١	محلول السكر والماء	٢	المشروبات الغازيه	٣	الخليك

٥ درجات
---------

س ٢: س ٢: ضعي علامه (√) وعلامه (X) امام العبارة الاتيه:-

١	المحلول هو الاسم الاخر للمخلوط غير متجانس
٢	الاحماض الغذائيه احماض ضعيفه
٣	يعد الاكسجين من المركبات النقيه
٤	الرقم الهيدروجيني ١٤ يكون للمحاليل الاعلى قاعديه
٥	ينحصر عمل العلماء داخل المختبرات

درجتان
--------

س ٣: قارني بين المصطلحين التاليين :-

المخلوط المتجانس	المخلوط غير متجانس

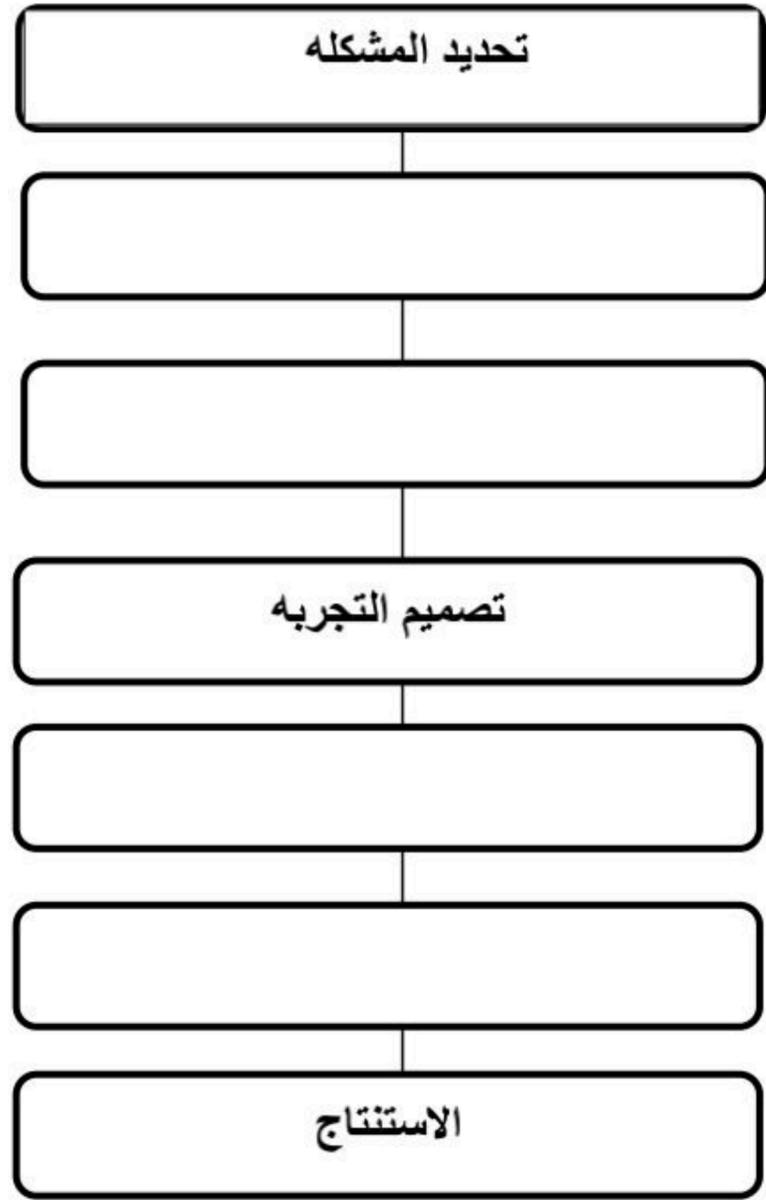
٦ درجات

س ٤: اكتب المصطلح العلمي للعبارة الآتية:-

	(١) أسلوب لفهم العالم من حولنا
	(٢) مادة تذوب لتكون محلول
	(٣) التفاعل بين حمض وقاعده
	(٤) كمية المذاب في محلول تمثل
	(٥) مكون من مواد غير مترابطة بنسب غير محددة يمكن فصلها بالعمليات الفيزيائية
	(٦) متغير يقاس في اثناء التجربه

درجتان

س ٥: اكمل بيانات خريطة المفاهيم حول الخطوات في الطريقة العمليه ؟



انتهت الاسئله مع تمنياتي لكم بالتوفيق

معلمتك / صالحه السبيعي



الصف	ثاني متوسط	المادة	علوم	الفصل الدراسي	الأول ١٤٤٨ هـ	الدرجة
الاسم				معلمة المادة		التوقيع

### • اختر الإجابة الصحيحة

١. يسمى العلم الذي يدرس الأدوات وبقايا الحضارات الإنسانية القديمة بعلم.....	أ- الإنسان	ب- الأرض	ج- الآثار
٢. ينقسم علم الآثار الى	أ- قسم واحد	ب- قسمين	ج- ثلاثة أقسام
٣. أسلوب دقيق لفهم العالم من حولنا	أ- العلم	ب- التقنية	ج- الفرضية
٤. أي مما يلي لا يعد من خطوات الطريقة العلمية	أ- الملاحظة	ب- اختبار الفرضية	ج- تغيير النتائج
٥. هي الخطوات التي تتبع في حل المشكلات	أ- الطرائق العلمية	ب- النظرية	ج- القوانين
٦. عامل لا يتغير اثناء التجربة ؟	أ- العامل التابع	ب- العامل المستقل	ج- العامل الثابت
٧. ما الخطوة الأولى في الطريقة العلمية ؟	أ- جمع العينات	ب- تحديد المشكلة	ج- ضبط المتغيرات
٨. ما الذي يجب أن يقوم به الباحث بعد صياغة الفرضية؟	أ- استخلاص النتائج.	ب- تحليل البيانات.	ج- اختبار الفرضية.
٩. عند تصميم التجربة يجب أن يبقى كل شيء كما هو باستثناء.....	أ- المتغير المستقل.	ب- المتغير التابع.	ج- الثوابت
١٠. المخلوط .....يحتوي على مواد غير ممزوجة بالتساوي.	أ- غير المتجانس.	ب- المتجانس	ج- المحلول
١١. ما الغاز الذي يعد مذيباً للهواء الجوي؟	أ- الأكسجين	ب- ثاني أكسيد الكربون.	ج- النيتروجين.
١٢. تعد زيادة الضغط من العوامل المؤثرة في سرعة ذوبان المادة إذا كانت حالة المذاب.....	أ- صلب	ب- سائل	ج- غاز
١٣. تؤدي زيادة درجة الحرارة إلى .....ذائبية الغاز في محلول غاز في سائل ( المشروبات الغازية).	أ- زيادة	ب- تقليل	ج- عدم تأثر.
١٤. يفكك الماء أيونات .....لتكوين محلول.	أ- الفلزات	ب- المركبات التساهمية.	ج- الأملاح
١٥. يعتمد نوع المحلول على	أ- حالة المذاب	ب- نوع المحلول	ج- حالة المذيب
١٦. أي مما يلي محلول	أ- الماء النقي	ب- النحاس	ج- الخل
١٧. ما نوع جزيء الماء ؟	أ- قطبي	ب- غير قطبي	ج- أيوني
١٨. يوجد الحمض في الغذاء مثل الليمون والبرتقال اللذين يحتويان على حمض.....	أ- الإيثانويك.	ب- الستريك	ج- الكبريتيك.
١٩. إن تغير الرقم الهيدروجيني pH بمقدار درجة واحدة يمثل تغيراً مقداره .....	أ- ضعف.	ب- أضعاف	ج- عشرة أضعاف.
٢٠. ما الذي يحدث لحمض معدتك عندما تبتلع حبة مضاد للحموضة؟	أ- يصبح أكثر حمضية.	ب- يخفف.	ج- يتعادل

# نموذج الإجابة

الصف	ثاني متوسط	المادة	علوم	الفصل الدراسي	الأول ١٤٤٨ هـ	الدرجة
الاسم				معلمة المادة		التوقيع

## • اختر الإجابة الصحيحة

١. يسمى العلم الذي يدرس الأدوات وبقايا الحضارات الإنسانية القديمة بعلم.....	أ- الإنسان	ب- الأرض	ج- الآثار
٢. ينقسم علم الآثار الى	أ- قسم واحد	ب- قسمين	ج- ثلاثة أقسام
٣. أسلوب دقيق لفهم العالم من حولنا	أ- العلم	ب- التقنية	ج- الفرضية
٤. أي مما يلي لا يعد من خطوات الطريقة العلمية	أ- الملاحظة	ب- اختبار الفرضية	ج- تغيير النتائج
٥. هي الخطوات التي تتبع في حل المشكلات	أ- الطرائق العلمية	ب- النظرية	ج- القوانين
٦. عامل لا يتغير اثناء التجربة ؟	أ- العامل التابع	ب- العامل المستقل	ج- العامل الثابت
٧. ما الخطوة الأولى في الطريقة العلمية ؟	أ- جمع العينات	ب- تحديد المشكلة	ج- ضبط المتغيرات
٨. ما الذي يجب أن يقوم به الباحث بعد صياغة الفرضية؟	أ- استخلاص النتائج.	ب- تحليل البيانات.	ج- اختبار الفرضية.
٩. عند تصميم التجربة يجب أن يبقى كل شيء كما هو باستثناء.....	أ- المتغير المستقل.	ب- المتغير التابع.	ج- الثوابت
١٠. المخلوط .....يحتوي على مواد غير ممزوجة بالتساوي.	أ- غير المتجانس.	ب- المتجانس	ج- المحلول
١١. ما الغاز الذي يعد مذيّباً للهواء الجوي؟	أ- الأكسجين	ب- ثاني أكسيد الكربون.	ج- النيتروجين.
١٢. تعد زيادة الضغط من العوامل المؤثرة في سرعة ذوبان المادة إذا كانت حالة المذاب.....	أ- صلب	ب- سائل	ج- غاز
١٣. تؤدي زيادة درجة الحرارة إلى .....ذائبية الغاز في محلول غاز في سائل ( المشروبات الغازية).	أ- زيادة	ب- تقليل	ج- عدم تأثر.
١٤. يفكك الماء أيونات .....لتكوين محلول.	أ- الفلزات	ب- المركبات التساهمية.	ج- الأملاح
١٥. يعتمد نوع المحلول على	أ- حالة المذاب	ب- نوع المحلول	ج- حالة المذيب
١٦. أي مما يلي محلول	أ- الماء النقي	ب- النحاس	ج- الخل
١٧. ما نوع جزيء الماء ؟	أ- قطبي	ب- غير قطبي	ج- أيوني
١٨. يوجد الحمض في الغذاء مثل الليمون والبرتقال اللذين يحتويان على حمض.....	أ- الإيثانويك.	ب- الستريك	ج- الكبريتيك.
١٩. إن تغير الرقم الهيدروجيني pH بمقدار درجة واحدة يمثل تغيراً مقداره.....قوة الحمض أو القاعدة.	أ- ضعف.	ب- أضعاف	ج- عشرة أضعاف
٢٠. ما الذي يحدث لحمض معدتك عندما تبتلع حبة مضاد للحموضة؟	أ- يصبح أكثر حمضية.	ب- يخفف.	ج- يتعادل

السؤال الاول: اختر الاجابة الصحيحة مما يلي

- (١) يوجد في القلب :  
ا) حجرتين  
ب) ثلاثة حجرات  
ج) اربع حجرات  
د) حجرة واحدة
- (٢) في الجهاز الهضمي عدة وسائل دفاعية منها:  
ا) اللعاب والانزيمات  
ب) القلب  
ج) الرنتين  
د) جميع ما سبق
- (٣) عندما يتعرض النسيج للضرر وتهاجمه بعض مسببات المرض فإنه:  
ا) يموت  
ب) يتجدد  
ج) يلتهب  
د) لا يحدث شئ
- (٤) من الأمراض الجنسية التي تسببها البكتريا  
أ- السيلان  
ب- الزكام  
ج- الكحة  
د- الايدز
- (٥) اين تحدث عملية تبادل الغذاء والأكسجين والفضلات .....  
ا) الشرايين  
ب) الاوردة  
ج) الشعيرات الدموية  
د) الاوعية اللمفية
- (٦) ما الذي يسبب الامراض المعدية .....  
ا) الوراثة  
ب) المواد الكيميائية  
ج) المخلوقات الحية  
د) التحسس
- (٧) اي الخلايا تهاجم مسببات الامراض .....  
ا) خلايا الدم الحمراء  
ب) خلايا الدم البيضاء  
ج) الصفائح الدموية  
د) الخلايا العصبية
- (٨) اين يكون ضغط الدم أكبر ما يمكن .....  
ا) الشرايين  
ب) الاوردة  
ج) الشعيرات الدموية  
د) الاوعية اللمفية
- (٩) سرطان الدم يصيب .....  
أ) البلازما  
ب) خلايا الدم الحمراء  
ج) الصفائح الدموية  
د) خلايا الدم البيضاء
- (١٠) فقر الدم يصيب .....  
أ) البلازما  
ب) خلايا الدم الحمراء  
ج) الصفائح الدموية  
د) خلايا الدم البيضاء

السؤال الثاني : ضع علامة √ او x

- ( ) ( ) ( ) ( ) ( )
- ١) تساعد الأجسام المضادة على بناء دفاعات في المناعة الطبيعية
- ٢) يهاجم فيروس نقص المناعة الدم وسوائل الجسم المختلفة
- ٣) السكري مرض مزمن معدى
- ٤) الصفائح الدموية تساعد على تجلط الدم
- ٥) يشكل الدم ٨% من كتلة الجسم

السؤال الثالث : أعقد مقارنة

الصفائح الدموية	خلايا الدم البيضاء	كريات الدم الحمراء	أوجه المقارنة
			العدد في الملتر مكعب
			العمر
			الوظيفة

السؤال الرابع : أجب عما يلي

فصائل الدم		
الجسم المضاد	مولد الضد	فصيلة الدم
المضاد-B	A	A
المضاد-A	B	B
لا يوجد	B,A	AB
المضاد-A المضاد-B	لا يوجد	O

( من خلال الجدول المقابل اي

نوع من مولدات الضد تحتوي عليه فصيلة الدم O

.....

٢) ماذا يحدث إذا أعطي شخص فصيلة دم O فصيلة دم A

.....

موقع منهجي  
mnhaji.com

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

# نموذج الإجابة

اسم الطالب / ..... الفصل / .....

٢٠

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي

- (١) يوجد في القلب :  
(أ) حجرتين (ب) ثلاثة حجرات (ج) أربع حجرات (د) حجرة واحدة
- (٢) في الجهاز الهضمي عدة وسائل دفاعية منها:  
(أ) اللعاب والانزيمات (ب) القلب (ج) الرنتين (د) جميع ما سبق
- (٣) عندما يتعرض النسيج للضرر وتهاجمه بعض مسببات المرض فإنه:  
(أ) يموت (ب) يتجدد (ج) يلتهب (د) لا يحدث شيء
- (٤) من الأمراض الجنسية التي تسببها البكتريا  
أ- السيلان ب- الزكام ج- الكحة د- الايدز
- (٥) اين تحدث عملية تبادل الغذاء والأكسجين والفضلات .....  
(أ) الشرايين (ب) الاوردة (ج) الشعيرات الدموية (د) الاوعية اللمفية
- (٦) ما الذي يسبب الامراض المعدية .....  
(أ) الوراثة (ب) المواد الكيميائية (ج) المخلوقات الحية (د) التحسس
- (٧) اي الخلايا تهاجم مسببات الامراض .....  
(أ) خلايا الدم الحمراء (ب) خلايا الدم البيضاء (ج) الصفائح الدموية (د) الخلايا العصبية
- (٨) اين يكون ضغط الدم أكبر ما يمكن .....  
(أ) الشرايين (ب) الاوردة (ج) الشعيرات الدموية (د) الاوعية اللمفية
- (٩) سرطان الدم يصيب .....  
(أ) البلازما (ب) خلايا الدم الحمراء (ج) الصفائح الدموية (د) خلايا الدم البيضاء
- (١٠) فقر الدم يصيب .....  
(أ) البلازما (ب) خلايا الدم الحمراء (ج) الصفائح الدموية (د) خلايا الدم البيضاء

### السؤال الثاني : ضع علامة √ او ×

- ( 1 ) تساعد الأجسام المضادة على بناء دفاعات في المناعة الطبيعية ( ✓ )  
 ( 2 ) يهاجم فيروس نقص المناعة الدم وسوائل الجسم المختلفة ( ✓ )  
 ( 3 ) السكري مرض مزمن معدى ( × )  
 ( 4 ) الصفائح الدموية تساعد على تجلط الدم ( ✓ )  
 ( 5 ) يشكل الدم 8% من كتلة الجسم ( ✓ )

### السؤال الثالث : أعقد مقارنة

الصفائح الدموية	خلايا الدم البيضاء	كريات الدم الحمراء	أوجه المقارنة
٤٠٠ ألف	١٠٠٠٠-٥٠٠٠	٥ - ٦ مليون	العدد في الملتر مكعب
٥-٩ أيام	من أيام إلى أشهر	١٢٠ يوم	العمر
تكوين الجلطة الدموية والتام الجروح	مهاجمة البكتيريا و منع الإصابة الجرثومية والأمراض	نقل الأكسجين من الرئتين إلى جميع خلايا الجسم	الوظيفة

### السؤال الرابع : أجب عما يلي

فصائل الدم		
الجسم المضاد	مولد الضد	فصيلة الدم
المضاد-B	A	A
المضاد-A	B	B
لا يوجد	B,A	AB
المضاد-A المضاد-B	لا يوجد	O

( من خلال الجدول المقابل اي

نوع من مولدات الضد تحتوي عليه فصيلة الدم O  
لا يوجد مولدات ضد..

( 2 ) ماذا يحدث إذا أعطي شخص فصيلة دم O فصيلة دم A

... يتخثر الدم ويموت الشخص

**موقع منهجي**  
 mnhaji.com

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

المادة	علوم	العام الدراسي	١٤٤٨ هـ	الدرجة
الصف	الثاني المتوسط	توقيع ولي الأمر		
٢٠				

اختبار الفصل السادس ( الهضم و التنفس و الإخراج ) نموذج رقم ( ١ )

اسم الطالب	.....	الصف الثاني	( )
------------	-------	-------------	-----

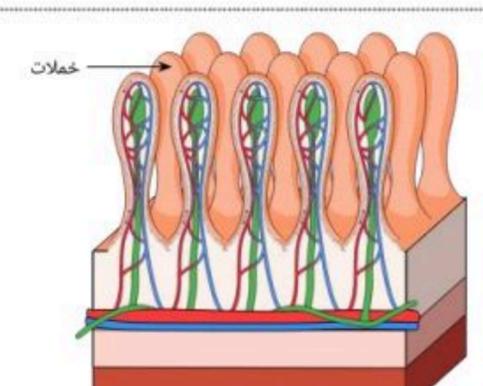
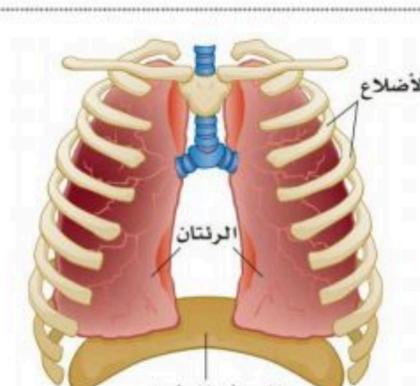
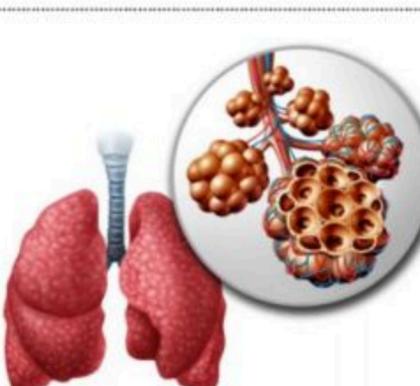
السؤال الأول ضع المصطلح العلمي المناسب لما يأتي :

الهضم الكيميائي	الأملح المعدنية	الإنزيم	الكربوهيدرات
الشعيرات الدموية	القصبة الهوائية	الحساسية	الهضم الميكانيكي
أ	تفاعل جهاز المناعة بشدة ضد المواد الغريبة	( )	
ب	نتاج عن حركة ( المضغ , التقليب , التقطيع , خلط )	( )	
ج	حلقات غضروفية غير مكتملة الاستدارة تشبه حرف C	( )	
د	مواد غذائية عضوية تُعد المصدر الرئيسي لانتاج الطاقة في الجسم	( )	
هـ	نوع من أنواع البروتينات تُسرّع معدل التفاعلات الكيميائية في الجسم	( )	
و	مواد غذائية غير عضوية تُنظم العديد من التفاعلات الكيميائية في الخلايا	( )	
ز	نتاج عن التفاعلات الكيميائية في القناة الهضمية ويتم بواسطة الإنزيمات	( )	

السؤال الثاني ضع علامة ( ✓ ) للعبارة الصحيحة و علامة ( × ) للعبارة الخاطئة لما يأتي :

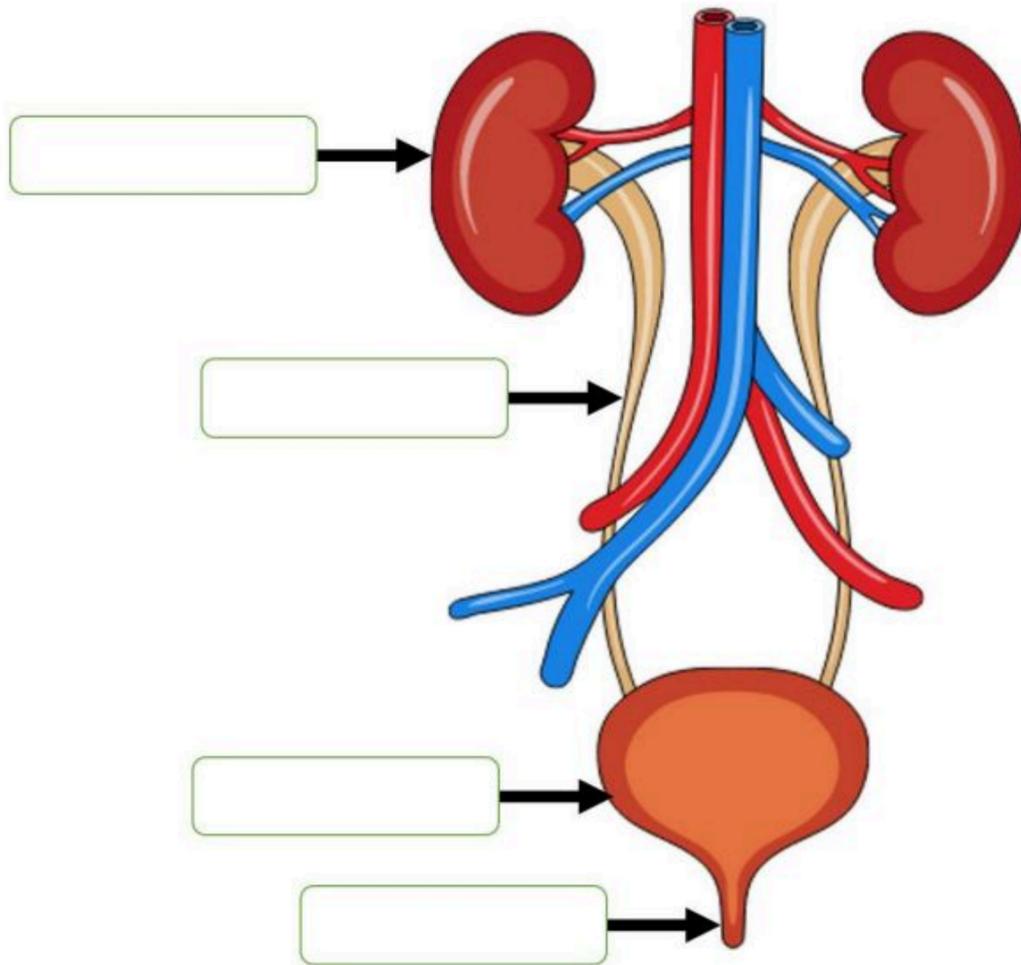
أ	يستطيع الإنسان العيش بصحة جيدة بوجود كلية واحدة	( )
ب	ينتج مرض الربو عن زيادة حجم الحويصلات الهوائية في الرئة	( )
ج	تنتقل البلعة الغذائية إلى المعدة بواسطة الحركة الدودية الناتجة عن انقباض عضلات جدار المريء	( )
د	يمد الجرام الواحد من الدهون الجسم بضعف كمية الطاقة التي يمد بها جرام واحد من الكربوهيدرات	( )

السؤال الثالث أجب عن الأسئلة التالية من خلال الصور :

أ	ب	ج
ما وظيفتها؟	ما وظيفة الحجاب الحاجز؟	تشبه عناقيد العنب ، ما هي؟
		

السؤال الرابع	اختر الإجابة الصحيحة لما يأتي :			الإجابة الصحيحة
أ	يحتوي الطعام على المواد الغذائية ( بروتينات و كربوهيدرات و دهون ) التي:			( )
	تمدنا بالطاقة	تساعد على النمو	تعويض الخلايا التالفة	
ب	أي مما يلي يدخل في الهضم الكيميائي في الفم :			( )
	حركة اللسان	حركة الأسنان	الغدد اللعابية	
ج	أي مما يلي من ملحقات الجهاز الهضمي :			( )
	الفم	البنكرياس	البلعوم	
د	يتحول الطعام في المعدة إلى سائل كثيف القوام يسمى :			( )
	البلعة	الدهون	البروتينات	
هـ	النيفرونات ، تراكيب مكوّنة لـ :			( )
	الكبد	الكلية	الرئة	
و	تركيب يغلق تلقائياً ليسد ممر الهواء ، فيمنع الطعام من إغلاقه :			( )
	البلعوم	اللثة	لسان المزمار	

السؤال الخامس	أكمل البيانات في الشكل أدناه :		
---------------	--------------------------------	--	--



موقع منهجي  
mnhaji.com

مستوى الطالب	ممتاز □ جيد جداً □ جيد □ ضعيف	سلوك الطالب	ممتاز □ جيد جداً □ جيد □ ضعيف
مشاركة الطالب	ممتاز □ جيد جداً □ جيد □ ضعيف	حل الواجبات	دائماً □ لديه نقص ( ) واجب
ملاحظة على الطالب	.....		

# نموذج الإجابة

المادة	علوم	العام الدراسي	١٤٤٨ هـ	الدرجة	
الصف	الثاني المتوسط	توقيع ولي الأمر		٢٠	

اختبار الفصل السادس ( الهضم و التنفس و الإخراج )  
نموذج رقم ( ١ )

اسم الطالب	نموذج الإجابة	الصف الثاني	( )
------------	---------------	-------------	-----

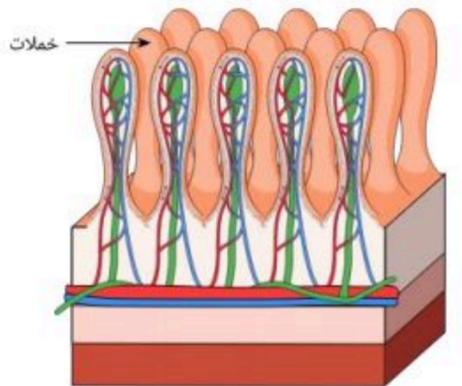
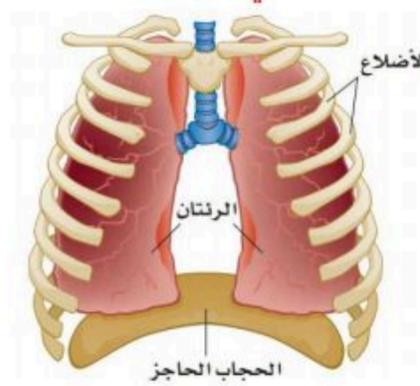
السؤال الأول ضع المصطلح العلمي المناسب لما يأتي :

الهضم الكيميائي	الأملح المعدنية	الإنزيم	الكربوهيدرات
الشعيرات الدموية	القصبة الهوائية	الحساسية	الهضم الميكانيكي
أ	تفاعل جهاز المناعة بشدة ضد المواد الغريبة	الحساسية	الهضم الميكانيكي
ب	نتج عن حركة ( المضغ , التقليب , التقطيع , خلط )	الإنزيم	الهضم الميكانيكي
ج	حلقات غضروفية غير مكتملة الاستدارة تشبه حرف C	الإنزيم	القصبة الهوائية
د	مواد غذائية عضوية تُعد المصدر الرئيسي لانتاج الطاقة في الجسم	الإنزيم	الكربوهيدرات
هـ	نوع من أنواع البروتينات تُسرّع معدل التفاعلات الكيميائية في الجسم	الإنزيم	الإنزيم
و	مواد غذائية غير عضوية تُنظم العديد من التفاعلات الكيميائية في الخلايا	الأملح المعدنية	الأملح المعدنية
ز	نتج عن التفاعلات الكيميائية في القناة الهضمية ويتم بواسطة الإنزيمات	الهضم الكيميائي	الهضم الكيميائي

السؤال الثاني ضع علامة ( ✓ ) للعبارة الصحيحة و علامة ( × ) للعبارة الخاطئة لما يأتي :

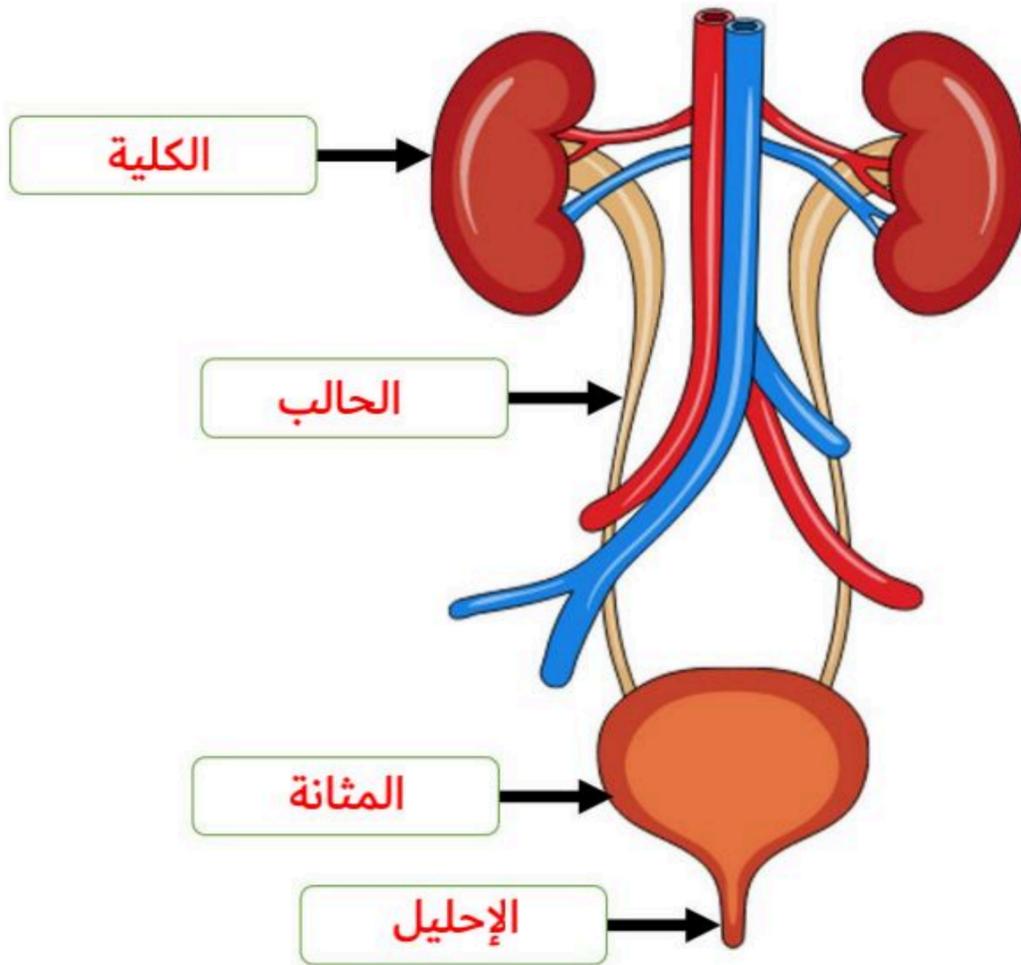
أ	يستطيع الإنسان العيش بصحة جيدة بوجود كلية واحدة	( ✓ )
ب	ينتج مرض الربو عن زيادة حجم الحويصلات الهوائية في الرئة	( × )
ج	تنتقل البلعة الغذائية إلى المعدة بواسطة الحركة الدودية الناتجة عن انقباض عضلات جدار المريء	( × )
د	يمد الجرام الواحد من الدهون الجسم بضعف كمية الطاقة التي يمد بها جرام واحد من الكربوهيدرات	( ✓ )

السؤال الثالث أجب عن الأسئلة التالية من خلال الصور :

أ	ب	ج
ما وظيفتها ؟	ما وظيفة الحجاب الحاجز ؟	تشبه عناقيد العنب ، ما هي ؟
زيادة مساحة امتصاص الغذاء في الأمعاء	تغيير حجم التجويف الصدري ليساعد على عمليتي الشهيق والزفير	الحويصلات الهوائية
		

الإجابة الصحيحة	السؤال الرابع اختر الإجابة الصحيحة لما يأتي :		
جميع ما سبق	أ يحتوي الطعام على المواد الغذائية ( بروتينات و كربوهيدرات و دهون ) التي:		
	جميع ما سبق	تعويض الخلايا التالفة	تساعد على النمو
الغدد اللعابية	ب أي مما يلي يدخل في الهضم الكيميائي في الفم :		
	اللهاة	الغدد اللعابية	حركة الأسنان
البنكرياس	ج أي مما يلي من ملحقات الجهاز الهضمي :		
	المريء	البلعوم	البنكرياس
الكيموس	د يتحول الطعام في المعدة إلى سائل كثيف القوام يسمى :		
	الكيموس	البروتينات	الدهون
الكلية	ه النيفرونات ، تراكيب مكوّنة لـ :		
	الطحال	الرئة	الكلية
لسان المزمار	و تركيب يغلق تلقائياً ليسد ممر الهواء ، فيمنع الطعام من إغلاقه :		
	الحنجرة	لسان المزمار	اللثة

السؤال الخامس أكمل البيانات في الشكل أدناه :		
--	--	--



موقع منهجي  
mnhaji.com

مستوى الطالب	ممتاز □ جيد جداً □ جيد □ ضعيف	سلوك الطالب	ممتاز □ جيد جداً □ جيد □ ضعيف
مشاركة الطالب	ممتاز □ جيد جداً □ جيد □ ضعيف	حل الواجبات	ممتاز □ جيد جداً □ جيد □ ضعيف
ملاحظة على الطالب	.....		

الاختبار الفترة لمادة العلوم للصف الثاني متوسط  
الفصل الدراسي الأول

اسم الطالبه : ..... الصف : .....

أ- ضعي دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي :-

1- أي مما يلي محلول :

أ	الماء النقي	ب	كعكة الزبيب	ج	النحاس	د	الخل
---	-------------	---	-------------	---	--------	---	------

2- ماذا يمثل الماء عند اذابة مركبات الكلور في الماء؟

أ	السيبكه	ب	مذاب	ج	مذيب	د	محلول
---	---------	---	------	---	------	---	-------

3- أي الأحماض التاليه يستخدم في العمليات الصناعيه لتنظيف الفلزات؟

أ	الكربونيك	ب	الهيدروكلوريك	ج	الكبريتيك	د	النيثريك
---	-----------	---	---------------	---	-----------	---	----------

4- ما الذي يحدث لمعدتك عندما تبتلع حبة مضاده للحموضه؟

أ	يصبح اكثر حمضيه	ب	يتعادل	ج	اكثر قاعديه	د	يخفف
---	-----------------	---	--------	---	-------------	---	------

5- كمية المذاب التي تذوب في 100 جرام من المذيب تمثل؟

أ	الذائبيه	ب	التركيز	ج	المحلول المشبع	د	المخلوط
---	----------	---	---------	---	----------------	---	---------

6- من العوامل التي تزيد من سرعة ذوبان المحلول

أ	زيادة درجة الحرارة	ب	تفتيت المذاب	ج	تحريك المحلول	د	جميع ماسبق
---	--------------------	---	--------------	---	---------------	---	------------

7- ما الخطوة الأولى في الطريقه العلميه؟

أ	الأستنتاج	ب	تحديد المشكله	ج	جمع العينات	د	ضبط المتغيرات
---	-----------	---	---------------	---	-------------	---	---------------

8- مخلوط تمتزج فيه المواد بشكل منتظم :

أ	مخلوط متجانس	ب	مخلوط غير متجانس	ج	التركيز	د	التعادل
---	--------------	---	------------------	---	---------	---	---------

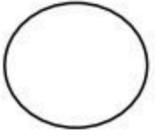
9- ما التقنيه التي تساعد عالم الآثار على رؤيه مكان مغمور قبل استكشافه؟

أ	رسم الخرائط	ب	الرادار	ج	الكاميرا	د	الحاسوب
---	-------------	---	---------	---	----------	---	---------

10- عامل لايتغير اثناء التجربه؟

أ	الثوابت	ب	المستقل	ج	التابع	د	الظابط
---	---------	---	---------	---	--------	---	--------

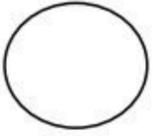
اكملني خلف الورقة



السؤال الثاني :

ا- صوبي ما تحته خط أمام العبارات التالية

- 1- نوع جزئ الماء : غير قطبي ( )
- 2- العصاره الصفراء سائل حمضي الرقم الهيدروجيني لها اكبر من 7 ( )
- 3- التفاعل بين حمض وقاعده يسمى الكواشف ( )
- 4- الخطوات التي تتبع في حل المشكلات تسمى تكوين فرضيات ( )
- .....



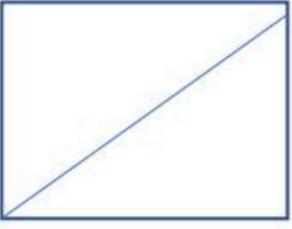
السؤال الثالث :

قارني بين الأحماض والقواعد كما هو موضح في الجدول ؟

القواعد	الأحماض	
-1	-1	الخصائص
-2	-2	
		لون ورق تباع الشمس
-1	-1	أمثله
-2	-2	



انتهت الأسئلة ،،  
معلمة الماده : منى المطيري

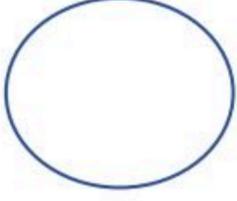


اختبار مادة العلوم للصف الثاني متوسط

الفصل الدراسي الأول

اسم الطالبه/..... الصف/.....

### السؤال الأول/اختاري الإجابة الصحيحة :



1- العلم الذي يدرس الأدوات وما خلفته حضارات الانسان هو:

أ- علم الاثار      ب- التقنية      ج- العلم      د- علم الأحياء

2- أي مما يلي محلول ؟

أ-الماء النقي      ب- الشاي بالحليب      ج- النحاس      د- الكعك

3- ما الخطوة الأولى في الطريقة العلمية؟

أ-الإستنتاج      ب- اختبار الفرضية      ج-تحديد المشكلة      د-تحليل البيانات

4- ما التقنية التي تساعد عالم الاثار على رؤية مكان مطمور قبل استكشافه؟

أ-الحاسوب      ب- الرادار      ج- الكاميرا      د- رسم الخرائط

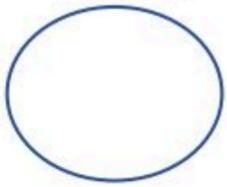
5- أي نوع من المركبات التالية لا تذوب في الماء؟

أ-الايونية      ب- الجزيئات القطبية      ج- الجزيئات غير القطبية      د- المشحونه

6- ما نوع جزيء الماء؟

أ- المركب الايوني      ب- الجزيئات القطبيه      ج- الجزيئات غير القطبيه      د- الراسب

### السؤال الثاني/املئي الفراغ بما يناسبه:



( التركيز – الذائبية – العلم – الكواشف – الطريقة العلمية – المذاب – المذيب – التقنية – المتغير المستقل )

1- ..... اسلوب دقيق لفهم العالم من حولنا

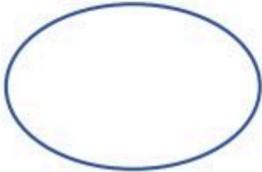
2- مركبات تتفاعل مع المحاليل الحمضيه والقاعديه وتعطي الواناً مختلفه.....

3- أسلوب منظم يتكون من عدة خطوات لحل المشكلات.....

4- ماده تذوب في المحلول.....

5- .....كمية ماده التي يمكن اذابتها في 100 جرام من المذيب عند درجة حراره معينه

6- .....يشير الى كمية المذاب بالنسبه الى كمية المذيب



### السؤال الثالث: عددي اثنين مما يلي :

1- خواص القواعد.....و.....

2- خواص الاحماض.....و.....

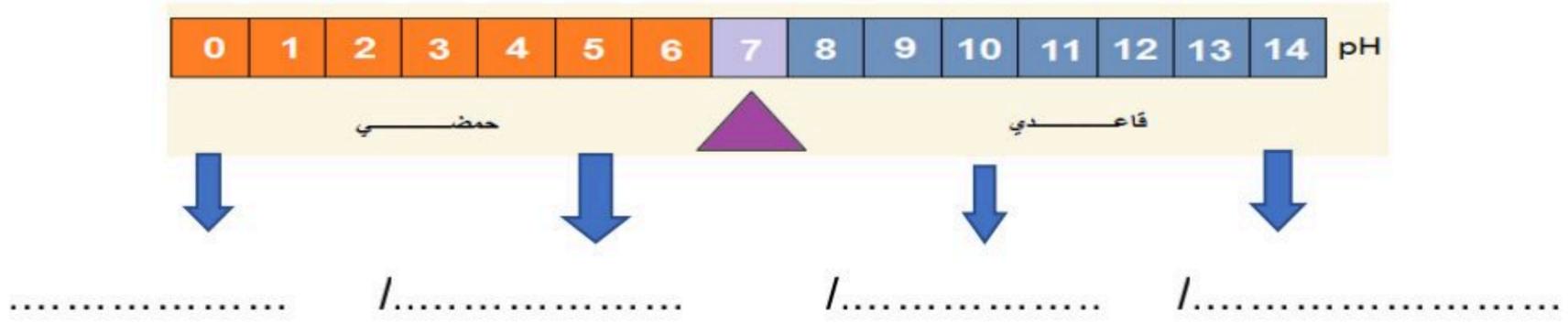
اكملني خلف الورقة

السؤال الرابع/ اختاري من العمود الأول ما يناسبه بالعمود الثاني:

العمود الثاني	العمود الأول
ضابط	عامل لايتغير اثناء التجربة
المتغير التابع	عامل يستعمل للمقارنة
الثابت	متغير يقاس اثناء التجربة

السؤال الخامس / صنفى المواد الحمضية والقاعدية على مقياس الرقم الهيدروجيني PH ؟

(حمض قوي - حمض ضعيف - متعادل - قاعده قويه - قاعده ضعيفه)



انتهت الاسئله

معلمة ماده : منى المطيري



اختبار تحديد مستوى

الفصل الدراسي الأول ١٤٤٨ هـ

العلوم

الصف الثاني المتوسط

الدرجة الكلية

١٠٠/

الدرجة

٦٠/

اسم الطالب /.....

س١: اختر الإجابة الصحيحة درجتان لكل فقرة :

١) أي مما يلي لا يعد من خطوات الطريقة العلمية:

(أ) اختبار الفرضية (ب) الملاحظة (ج) الاستنتاج (د) تغير النتائج

٢) ما التقنية التي تساعد عالم الآثار علي رؤية مكان مغمور:

(أ) الحاسوب (ب) الرادار (ج) الكاميرا (د) رسم الخرائط

٣) ينشر العالم تجاربه ما اسم هذه المهارة :

(أ) الملاحظة (ب) الاستنتاج (ج) التواصل (د) الفرضية

٤) ما الخطوة الاولى في الطريقة العلمية:

(أ) الوصول الي الاستنتاجات (ب) ضبط المتغيرات (ج) تحديد المشكلة (د) جمع العينات

٥) من اشكال استعمال التقنية في العلوم

(أ) الحاسوب (ب) آلات التصوير (ج) الرادار (د) كل ما سبق

٦) هي الخطوات التي تتبع في حل المشكلات او خطوات منظمة تُتبع في اثناء الاستقصاء العلمي.

(أ) الطرائق العلمية (ب) العلم (ج) الفرضية (د) الاستدلال

٧) هي الحصول على المعلومات باستخدام الحواس.

(أ) الملاحظة (ب) الفرضية (ج) الاستدلال (د) التواصل

٨) الأشياء التي صنعها الإنسان قديماً ولها أهمية تاريخية تسمى :

(أ) التجربة (ب) القطع الأثرية (ج) رسم الخرائط (د) ديكور

٩) مواد لا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط بعمليات فيزيائية .:

أ- العناصر ب- المركب ج- الجزئ د- المخاليط

١٠) يتكون ----- من عنصرين أو أكثر بينهما روابط كيميائية:

أ- العناصر ب- المركب ج- الجزئ د- المخاليط

١١) الغاز الذي يعتبر مذيباً للهواء الجوي:

- أ- بخار الماء      ب- الأكسجين      ج- الهيدروجين      د- النيتروجين  
١٢) أنواع المحاليل:

أ- سائلة      ب- غازية      ج- صلبة      د- جميع ما سبق

١٣) هو نسبة كمية المذاب إلى كمية المذيب.:

أ- الذائبية      ب- التركيز      ج- الذوبان      د- المحلول

١٤) من خصائص القواعد....

أ- ملمسها زلق كالصابون      ب- طعمها مر      ج- كاوية      د- جميع ما سبق

١٥) هو تفاعل حمض مع قاعدة لإنتاج ماء...

أ- تعادل      ب- تفكك      ج- تحليل      د- ذائبية

١٦) عملية خلط المحاليل وحدث تفاعل كيميائي بينها و ينتج عنها مواد صلبة لا تذوب تسمى:

أ- الخلط      ب- الترسيب      ج- التفاعل      د- التواصل

١٧) عندما تتشارك ذرتين بالإلكترونات تتكون رابطة

أ- تساهمية      ب - أيونية      ج - تساهمية تناسقية      د - هيدروجينية

١٨) هي كمية المادة التي يمكن إذابتها في ١٠٠ جرام من المذيب عند درجة حرارة معينة:

أ- الذائبية      ب- التركيز      ج- الذوبان      د- المحلول

١٩) هي مجموع طاقة الوضع وطاقة الحركة لجميع جزيئات الجسم:

أ- الحرارة      ب- الطاقة الحرارية      ج- درجة الحرارة      د- الانصهار

٢٠) هي انتقال الطاقة الحرارية من الجسم الأسخن إلى الجسم الأبرد:

أ- الحرارة      ب- الطاقة الحرارية      ج- درجة الحرارة      د - التوصيل

٢١) هي متوسط الطاقة الحركية للجسيمات المكونة له:

أ- الحرارة      ب- الطاقة الحرارية      ج- درجة الحرارة      د- التجمد

٢٢) هو تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية.:

أ- التبخر      ب- الانصهار      ج- التجمد      د- التكاثف

٢٣) تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة نتيجة لارتفاع درجة الحرارة.

أ- التبخر      ب- الانصهار      ج- التجمد      د- التكاثف



٢٤) تحول المادة من الحالة الغازية إلى السائلة.

أ- التبخر      ب- الانصهار      ج- التجمد      د- التكاثف

٢٥) أي مما يلي مادة صلبة متبلورة؟

أ- الزجاج      ب- المطاط      ج- السكر      د- البلاستيك

٢٦) ما الخاصية التي تفسر طفو إبرة فوق سطح الماء؟

أ- اللزوجة      ب- التوتر السطحي      ج- درجة الحرارة      د- التركيب البلوري

٢٧) أي التغيرات التالية ينتج عنه زيادة ضغط غاز محصور في بلون؟

أ- انخفاض درجة الحرارة      ب- زيادة الحجم      ج- نقصان الحجم      د- زيادة الارتفاع

٢٨) بماذا تشعر عندما تصعد جبلاً عالياً؟

أ- طنين بالأذن      ب- خداع بالبصر      ج- ألم بالبطن      د- حكة بالقدم

٢٩) تجرى التحاليل الكيميائية والإشعاعية على الآثار بهدف

أ- تحديد عمرها      ب- معرفة مادة صناعتها      ج- تحديد قيمتها      د- غير ما سبق

٣٠) ما الذي يحدث لحمض معدتك عندما تبتلع حبة مضاد للحموضة؟

أ- يصبح أكثر حمضية      ب- يزداد تركيزه      ج- يُخَفَّف      د- يتعادل

س٢: ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة درجتان لكل فقرة

١- يهتم القسم الأول من علم الآثار بدراسة الإنسان ما قبل التاريخ

الدرجة

( )

٢- الرادار يستخدم لتحديد عمر الآثار المستخرجة

٢٠/

( )

٣- تؤدي الملاحظات إلى استنتاجات

( )

٤- مادة السيولة مادة محددة الشكل والحجم

( )

٥- جسيمات المادة الصلبة تهتز في مكانها

( )

٦- خاصية تعبر عن مقاومة السائل للجريان تسمى التوتر السطحي

( )

٧- الغازات مادة ليس لها شكل محدد وليس لها حجم ثابت

( )

٨- يقيس الرقم الهيدروجيني pH حمضية المحلول أو قاعديته

( )

٩- طعم الأحماض لاذع

( )

١٠- يستخدم حمض الكبريت (الكبريتيك) يستخدم في صناعة الأسمدة والبلاستيك

( )

الدرجة

١٠/

س ٣ صل ما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب درجتان لكل فقرة

م	القائمة أ	القائمة ب
١	جسيم صغير يعد وحدة البناء لأغلب أنواع المادة.	المادة
٢	القوى الغير متوازنة التي تؤثر في جسيمات سطح السائل	اللزوجة
٣	كل ما له كتلة و يشغل حيزاً في الفضاء.	الذرة
٤	توجد حالة ----- في النجوم والصواعق وأضواء النيون	التوتر السطحي
٥	مقياس لسهولة جريان السائل.	البلازما

الدرجة

١٠/

س ٤ أكمل الفراغ بالكلمة المناسبة درجتان لكل فقرة

.....

.....

.....

.....

.....

- ١- مواد تطلق أيونات الهيدروجين الموجبة  $H^+$  في الماء
- ٢- مادة لا يمكن تجزئتها بالطرق الفيزيائية والكيميائية البسيطة
- ٣- كمية المادة التي تذوب في ١٠٠ جم من الماء عند درجة حرارة معينة
- ٤- تتشارك فيه الذرات الإلكترونية وينتج عن التشارك الروابط التساهمية
- ٥- مواد تطلق أيونات الهيدروكسيد السالبة  $OH^-$  في الماء

انتهت الأسئلة

اختبار تحديد مستوى

الفصل الدراسي الأول ١٤٤٨ هـ

العلوم

الصف الثاني المتوسط

# نموذج الإجابة

## نموذج اجابة

الدرجة الكلية

١٠٠/

س١: اختر الإجابة الصحيحة درجتان لكل فقرة :

(١) أي مما يلي لا يعد من خطوات الطريقة العلمية:

(أ) اختبار الفرضية (ب) الملاحظة (ج) الاستنتاج (د) **تغير النتائج**

(٢) ما التقنية التي تساعد عالم الآثار علي رؤية مكان مغمور:

(أ) الحاسوب (ب) **الرادار** (ج) الكاميرا (د) رسم الخرائط

(٣) ينشر العالم تجاربه ما اسم هذه المهارة :

(أ) الملاحظة (ب) الاستنتاج (ج) **التواصل** (د) الفرضية

(٤) ما الخطوة الاولى في الطريقة العلمية:

(أ) الوصول الي الاستنتاجات (ب) ضبط المتغيرات (ج) **تحديد المشكلة** (د) جمع العينات

(٥) من اشكال استعمال التقنية في العلوم

(أ) الحاسوب (ب) آلات التصوير (ج) الردار (د) **كل ما سبق**

(٦) هي الخطوات التي تتبع في حل المشكلات او خطوات منظمة تُتبع في اثناء الاستقصاء العلمي.

(أ) **الطرائق العلمية** (ب) العلم (ج) الفرضية (د) الاستدلال

(٧) هي الحصول على المعلومات باستخدام الحواس.

(أ) **الملاحظة** (ب) الفرضية (ج) الاستدلال (د) التواصل

(٨) الأشياء التي صنعها الإنسان قديماً ولها أهمية تاريخية تسمى :

(أ) التجربة (ب) **القطع الأثرية** (ج) رسم الخرائط (د) ديكور

(٩) مواد لا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط بعمليات فيزيائية .:

١- **العناصر** ب- المركب ج- الجزئ د- المخاليط

(١٠) يتكون ----- من عنصرين أو أكثر بينهما روابط كيميائية:

١- العناصر ب- **المركب** ج- الجزئ د- المخاليط

الدرجة

٦٠/



mnhaji.com

١١) الغاز الذي يعتبر مذيباً للهواء الجوي:

- أ- بخار الماء      ب- الأكسجين      ج- الهيدروجين      د- النيتروجين

١٢) أنواع المحاليل:

- أ- سائلة      ب- غازية      ج- صلبة      د- جميع ما سبق

١٣) هو نسبة كمية المذاب إلى كمية المذيب.:

- أ- الذائبية      ب- التركيز      ج- الذوبان      د- المحلول

١٤) من خصائص القواعد....

- أ- ملمسها زلق كالصابون      ب- طعمها مر      ج- كاوية      د- جميع ما سبق

١٥) هو تفاعل حمض مع قاعدة لإنتاج ماء...

- أ- تعادل      ب- تفكك      ج- تحليل      د- ذائبية

١٦) عملية خلط المحاليل وحدث تفاعل كيميائي بينها و ينتج عنها مواد صلبة لا تذوب تسمى:

- أ- الخلط      ب- الترسيب      ج- التفاعل      د- التواصل

١٧) عندما تتشارك ذرتين بالإلكترونات تتكون رابطة

- أ- تساهمية      ب - أيونية      ج - تساهمية تناسقية      د - هيدروجينية

١٨) هي كمية المادة التي يمكن إذابتها في ١٠٠ جرام من المذيب عند درجة حرارة معينة:

- أ- الذائبية      ب- التركيز      ج- الذوبان      د- المحلول

١٩) هي مجموع طاقة الوضع وطاقة الحركة لجميع جزيئات الجسم:

- أ- الحرارة      ب- الطاقة الحرارية      ج- درجة الحرارة      د- الانصهار

٢٠) هي انتقال الطاقة الحرارية من الجسم الأسخن إلى الجسم الأبرد:

- أ- الحرارة      ب- الطاقة الحرارية      ج- درجة الحرارة      د - التوصيل

٢١) هي متوسط الطاقة الحركية للجسيمات المكونة له:

- أ- الحرارة      ب- الطاقة الحرارية      ج- درجة الحرارة      د- التجمد

٢٢) هو تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية.:

- أ- التبخر      ب- الانصهار      ج- التجمد      د- التكاثف

٢٣) تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة نتيجة لارتفاع درجة الحرارة.

- أ- التبخر      ب- الانصهار      ج- التجمد      د- التكاثف



٢٤) تحول المادة من الحالة الغازية إلى السائلة.

أ- التبخر      ب- الانصهار      ج- التجمد      د- التكاثف

٢٥) أي مما يلي مادة صلبة متبلورة؟

أ- الزجاج      ب- المطاط      ج- السكر      د- البلاستيك

٢٦) ما الخاصية التي تفسر طفو إبرة فوق سطح الماء؟

أ- اللزوجة      ب- التوتر السطحي      ج- درجة الحرارة      د- التركيب البلوري

٢٧) أي التغيرات التالية ينتج عنه زيادة ضغط غاز محصور في بلون؟

أ- انخفاض درجة الحرارة      ب- زيادة الحجم      ج- نقصان الحجم      د- زيادة الارتفاع

٢٨) بماذا تشعر عندما تصعد جبلاً عالياً؟

أ- طنين بالأذن      ب- خداع بالبصر      ج- ألم بالبطن      د- حكة بالقدم

٢٩) تجرى التحاليل الكيميائية والإشعاعية على الآثار بهدف

أ- تحديد عمرها      ب- معرفة مادة صناعتها      ج- تحديد قيمتها      د- غير ما سبق

٣٠) ما الذي يحدث لحمض معدتك عندما تبتلع حبة مضاد للحموضة؟

أ- يصبح أكثر حمضية      ب- يزداد تركيزه      ج- يُخَفَّف      د- يتعادل

س٢: ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة درجتان لكل فقرة

١- يهتم القسم الأول من علم الآثار بدراسة الإنسان ما قبل التاريخ

٢- الرادار يستخدم لتحديد عمر الآثار المستخرجة

٣- تؤدي الملاحظات إلى استنتاجات

٤- مادة السيولة مادة محددة الشكل والحجم

٥- جسيمات المادة الصلبة تهتز في مكانها

٦- خاصية تعبر عن مقاومة السائل للجريان تسمى التوتر السطحي

٧- الغازات مادة ليس لها شكل محدد وليس لها حجم ثابت

٨- يقيس الرقم الهيدروجيني pH حمضية المحلول أو قاعديته

٩- طعم الأحماض لاذع

١٠- يستخدم حمض الكبريت (الكبريتيك) يستخدم في صناعة الأسمدة والبلاستيك

الدرجة

٢٠/

الدرجة

١٠/

س ٣ صل ما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب درجتان لكل فقرة

م	القائمة أ	القائمة ب
١	جسيم صغير يعد وحدة البناء لأغلب أنواع المادة.	المادة
٢	القوى الغير متوازنة التي تؤثر في جسيمات سطح السائل	اللزوجة
٣	كل ما له كتلة و يشغل حيزاً في الفضاء.	الذرة
٤	توجد حالة ----- في النجوم والصواعق وأضواء النيون	التوتر السطحي
٥	مقياس لسهولة جريان السائل.	البلازما

الدرجة

١٠/

س ٤ أكمل الفراغ بالكلمة المناسبة درجتان لكل فقرة

الأحماض

العنصر

الذائبية

المركب الجزيئي

القواعد

- ١- مواد تطلق أيونات الهيدروجين الموجبة  $H^+$  في الماء
- ٢- مادة لا يمكن تجزئتها بالطرق الفيزيائية والكيميائية البسيطة
- ٣- كمية المادة التي تذوب في ١٠٠ جم من الماء عند درجة حرارة معينة
- ٤- تتشارك فيه الذرات الإلكترونية وينتج عن التشارك الروابط التساهمية
- ٥- مواد تطلق أيونات الهيدروكسيد السالبة  $OH^-$  في الماء

انتهت الأسئلة

اختبار مادة العلوم الفترة الاولى	
الصف الثاني متوسط	
اسم الطالبة /	

### \*اختاري الإجابة الصحيحة من بين الأقواس:

- 1- الفخار والأدوات التي استخدمها الانسان قديما امثلة علي ( مواد كيميائية – مواد من صنع الانسان – أجهزة كهربائية)
- 2- يدرس علم الآثار (البقايا الحضارية – الاحلام – الواجبات ) للإنسان بداية تدوين التاريخ
- 3- قد لا يذوب السكر جمبعه في كأس من الشاي ، لأن (الشاي ساخن جدا -كمية الماء كبيرة – المحلول مشبع أصلا )
- 4- من الأمثلة علي مواد عالية الذائبية ( كبريتات الباريوم – النيتريك – كرومات البوتاسيوم )
- 5- يسمى الحفر عن المواقع الاثرية ( التعقيب – التنقيب – التجديد )
- 6- هم العلماء الذين يدرسون العمليات الأرضية ( الفيزيائيين – الجولوجيين – علماء الآثار )
- 7- يحتوي البرتقال علي حمض ( الفورميك – الامونيا – الستريك )

### \*علل لما يلي :

- أهمية الطرائق العلمية ؟
- المذاب في صورة حبيبات او قطع يذوب أسرع منه اذا كان في صورة قطعة كاملة ؟
- ينبغي ان يكون التنقيب عن الموقع الاثري ببطء وحذر ؟
- للسوائل المستخدمة في محلات غسل الملابس القدرة على اذابة الشحوم التي لايسطيع الماء ازلتها ؟
- يقل مذاق المشروب الغازي بصورة ملحوظة اذا تركت العبوة مفتوحة لعدة أيام ؟
- للخرائط أهمية بالغة في دراسة علم الآثار ؟

### \*اكتب المصطلح العلمي:

- (.....) المعيار المستخدم في المقارنة اثناء التجربة
- (.....) مواد لها تركيب ثابت وقد تكون عناصر او مركبات
- (.....) مركبات تتفاعل مع الاحماض والقواعد وتعطي الوانا مختلفة
- (.....) نسبة كمية المذاب بالنسبة لكمية المذيب في المحلول وتحدد بالنسبة المئوية
- (.....) روابط تتكون عندما تتشارك المركبات ذراتها في الالكترونات

\*رتبي الاحماض والقواعد الاتية علي عداد الرقم الهيدروجيني (هيدروكسيد الصوديوم - الاسكوريك - النيتريك - الامونيا - حليب

←

→

□ □ □ □ □

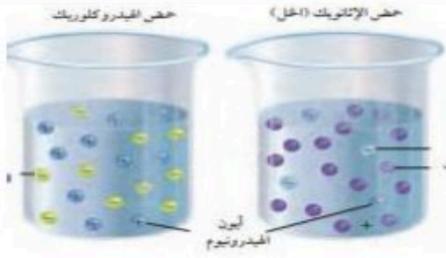
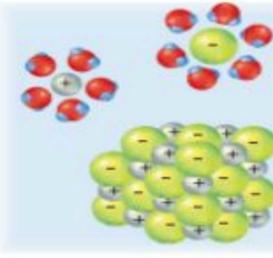
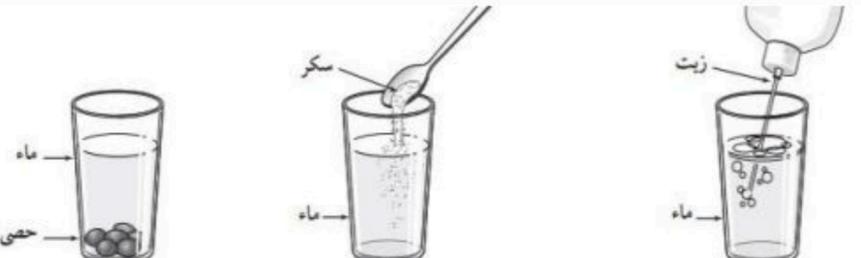
### \*املئ الفراغات بما يناسبها:

- ينقسم علم الآثار الي قسمين احدهما يهتم بدراسة ..... ما قبل تدوين التاريخ
- اما الفرع الاخر فيركز علي دراسة ..... من بداية تدوين التاريخ
- يعد ..... من المواقع الاثرية بمنطقة المدينة المنورة وتعود الي حوالي مليون ومائتين الف سنة
- هو تفاعل حمض مع قاعدة وينتج عنها ماء وملح
- من الأمثلة علي محاليل يكون فيها كلا من المذيب والمذاب مادة صلبة .....
- تسمى المحاليل التي يكون فيها الماء مذيبا .....
- تتغير ذائبية العديد من المواد بتغير كلا من ..... و .....

### \*صححي الخطأ فيما يلي

- هناك عوامل في التجربة ينبغي ان تبقى كما هي باستثناء الملاحظات الذي نختبره .....
- المذاب الذي يذوب سريعا يكون اكثر ذائبية من الذي يذوب ببطئ .....
- العلم هو استعمال المعرفة العلمية للحصول علي منتجات وأدوات جديدة .....
- يتم بعد تنفيذ التجربة وجمع البيانات يأتي إجراء التجربة .....
- غاز الاوكسجين هو الغاز المذيب في المحاليل الغازية .....

### \*من الرسم اجيبي

		
<p>ما الذي يحدد قوة الحمض؟</p>	<p>سمى نوع الرابطة</p>	<p>امامك ثلاث مخاليط أيها سيصبح محلول مع ذكر السبب؟</p>

### \*اكتب الوصف المناسب للخطوات المتبعة في حل كل من المشكلات أدناه باستعمال احد المفردات التالية.

<p>تشاهد عائشة ارنب في حقل مجاور باستمرار وتعتقد ان لها جحر</p>	<p>1- تحديد المشكلة</p>
<p>يقود احمد دراجته الي المدرسة كل يوم وهو يعلم انه قادر علي الوصول في 15 دقيقة</p>	<p>2- الملاحظة والاستنتاج</p>
<p>يتساءل قاسم: هل ستكون قيادة دراجته اصعب بسبب امتلاء الإطارات بالهواء بصورة كافية</p>	<p>3- صياغة الفرضية</p>
<p>لاحظت سارة ان توقيت ساعته يتأخر</p>	<p>4- تحليل البيانات</p>
	<p>5- استخلاص النتائج</p>

### \*اكمل خريطة المفاهيم الاتية

□	←	□	←	□	←	الاحماض
□	←	□	←	□	←	القواعد

اختبار مادة العلوم للصف الثاني متوسط ( الاختبار النصفى )



اسم الطالبة : .....

السؤال الأول : ( أ ) اختاري المصطلح العلمي المناسب

( المحاليل المائية - الكواشف - الرقم الهيدروجيني - القواعد - الملاحظة - العلم )

- 1- قيمة الـ ..... للقاعدة أكثر من 7
- 2- المحاليل التي يكون المذيب فيها ماء ( ..... ) .
- 3- مركبات تتفاعل مع الأحماض و القواعد لتعطي الوانا مختلفة بحسب قيمة PH ( ..... ) .
- 4- مواد تكون أيونات الهيدروكسيد عند ذوبانها في الماء ( ..... ) .
- 5- أسلوب دقيق لفهم العالم من حولنا (.....)
- 6- الحصول على المعلومات باستخدام الحواس (.....)

ب / علي لما يأتي :

- 1- يوصف الماء بأنه مذيب عام ؟

السؤال الثاني : أ / ضعي علامة ✓ أو x أمام العبارات التالية مع تصحيح الخطأ

- 1- تختلف ذائبية المذاب في المذيب باختلاف درجة الحرارة ( ) .
- 2- الفرضية عبارة يمكن اختبارها ( ) .
- 3- التركيز يشير الى كمية المذاب بالنسبة الى كمية المذيب ( ) .
- 4- يعد شراب الفاكهه مثالا على المادة النقية ( ) .

ب / أكلمي جدول المقارنة التالي حسب المطلوب :

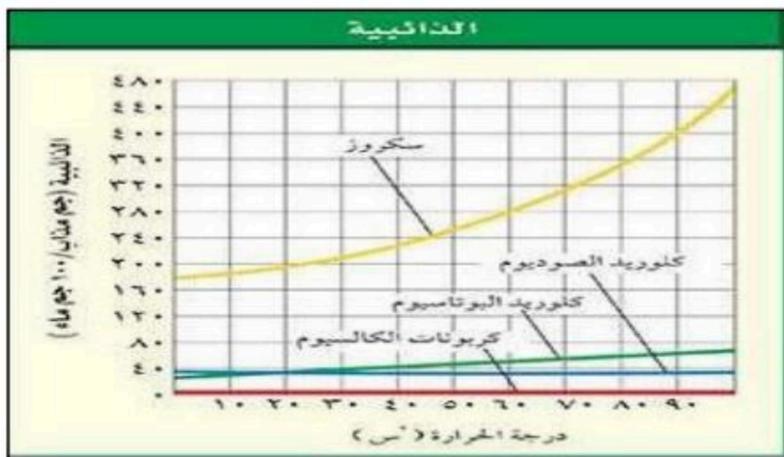
المتغيرات	الثوابت
المخلوط غير المتجانس ( مع ذكر مثال )	المخلوط المتجانس ( مع ذكر مثال )

ج / اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1- ينشر العالم نتائج تجاربه . ما اسم هذه المهارة ؟			
أ - الملاحظة	ب - الاستنتاج	ج - التواصل	د- تكوين الفرضية
2- ما لخطوة الأولى في الطريقة العلمية ؟			
أ - جمع العينات	ب - الوصول الى الاستنتاجات	ج - ضبط المتغيرات	د - تحديد المشكلة
3- أي مما يلي محلول ؟			

أ - الماء النقي	ب - كعكة الزبيب	ج - النحاس	د - الخل
4- ما لذي يحدث لحمض معدتك عندما تبتلع حبة مضاد للحموضة ؟			
أ - يصبح أكثر حمضية	ب- يصبح أكثر قاعدية	ج - يخفف	د - يتعادل
5- أي مما يأتي يصف الغلاف الجوي ؟			
أ - مشبع	ب - محلول	ج - راسب	د - كاشف
6- ما لغاز الذي يعد مذيبا للهواء الجوي ؟			
أ - النيتروجين	ب - الأكسجين	ج - بخار الماء	د - ثاني أكسيد الكربون
7 - أي مما يلي مادة صلبة متبلورة ؟			
أ - الزجاج	ب - السكر	ج - المطاط	د - البلاستيك

السؤال الثالث : أ / من خلال منحنى الذائبية أمامك أجيب عما يلي :

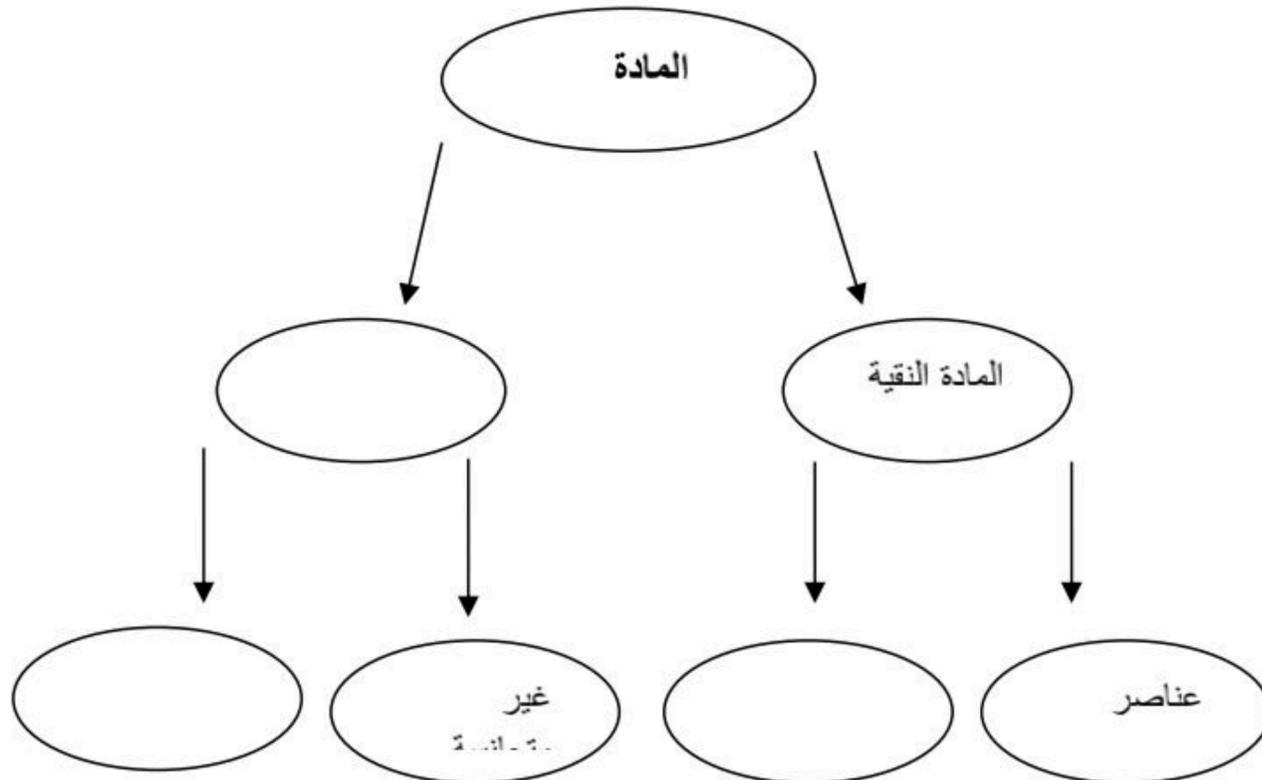


1- أي المركبات في الشكل أعلى ذائبية و أيها أقل ذائبية ؟

2- درجة الحرارة التي تكون عندها ذائبية كلوريد البوتاسيوم

( 40 جم / 100 جم ماء ) هي ( )

ب- اكمل خريطة المفاهيم التاليه :



مع خالص امنياتي لكن بالتوفيق

معلمة المادة : صافية العتيبي



## بنك أسئلة

المادة / العلوم

الصف الثاني المتوسط

الفصل الدراسي الأول

١٤٤٨ هـ

# طبيعة العلم

## الفصل الأول

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١. ما الذي يفعله الباحث بعد تكوين فرضية :					
أ	يجري التجربة	ب	يلاحظ ويستنتج	ج	يستخلص النتائج
د	يحدد المشكلة				
٢. ما التقنية التي تساعد عالم الآثار علي رؤية مكان مطمور قبل استكشافه ؟					
أ	الحاسوب	ب	الرادار	ج	رسم الخرائط
د	الكاميرا				
٣. ما الخطوة الأولى في الطريقة العلمية ؟					
أ	جمع العينات	ب	الوصول إلى استنتاجات	ج	ضبط المتغيرات
د	تحديد المشكلة				
٤. ما الخطوة التي تتبع في اختبار الفرضية ؟					
أ	الثابت	ب	التجربة	ج	الملاحظة
د	الاستنتاج				
٥. تعتبر أجهزة الحاسوب والمجاهر من الأمثلة علي :					
أ	الفرضيات	ب	التقنية	ج	المتغيرات
د	الثوابت				
٦. يضع العلماء خرائط للمواقع الأثرية من أجل :					
أ	تصوير قطع الآثار	ج	تسجيل مكان وجود الآثار		
ب	حساب عمر الآثار	د	اكتشاف القطع الأثرية		
٧. ينشر العالم نتائج تجاربه ما اسم هذه المهارة العلمية ؟					
أ	الملاحظة	ب	الاستنتاج	ج	التواصل
د	تكوين الفرضية				
٨. يجب إعادة التجربة من أجل :					
أ	تكوين فرضية	ج	تحديد المشكلة		
ب	تغيير الضوابط	د	تقليل احتمال حدوث الخطأ		
٩. الأشياء التي صنعها الإنسان قديماً ولها أهمية تاريخية تسمى :					
أ	التجربة	ب	القطع الأثرية	ج	رسم الخرائط
د	ديكور				
١٠. تجرى التحاليل الكيميائية والإشعاعية على الآثار بهدف					
أ	تحديد عمرها	ب	معرفة مادة صنعها	ج	تحديد قيمتها
د	غير ما سبق				

## السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة

١	المتغير التابع هو الناتج الذي نريد قياسه في التجربة
٢	يخضع كل اكتشاف للإختبار العلمي للتحقق من صدقه أو صحته
٣	تؤدي الملاحظات إلى استنتاجات
٤	علم الآثار يعتبر جزء غير مهم في الدراسات العلمية
٥	يهتم القسم الأول من علم الآثار بدراسة الإنسان ما قبل التاريخ
٦	الرادار يستخدم لتحديد عمر الآثار المستخرجة
٧	المتغيرات هي عوامل تظل ثابتة اثناء التجربة
٨	أول خطوات الطريقة العلمية تحليل البيانات
٩	عملية الرصد تتم باستخدام آلات الحفر
١٠	إجراء الحسابات وعمل المخططات البيانية يسمى تحليل البيانات
١١	لا يحتاج عالم الآثار للبحث للتنقيب على الآثار

## السؤال الثالث : أكتب المصطلح العلمي

١	أسلوب لفهم العالم من حولنا
٢	عبارة يمكن فحصها واختبارها
٣	متغير يقاس أثناء التجربة
٤	عامل لا يتغير أثناء التجربة
٥	عامل يقوم الباحث بتغييره أثناء التجربة
٦	أسلوب منظم يتكون من عدة خطوات لحل المشكلات
٧	الحصول على المعلومات وتدوينها باستخدام الحواس
٨	العلم الذي يهتم بدراسة أدوات وآثار الحضارات القديمة
٩	استخدام المعارف العلمية في إنتاج أدوات وأجهزة لاستعمالها في الحياة

س ٢ : في تجربة عملية لدراسة أثر درجة الحرارة على ضغط الغاز داخل إطار سيارة ذو حجم ثابت بإطار لم يتأثر بدرجة الحرارة . في ضوء العبارة السابقة أجب عما يلي:

١- ضع فرضية تناسب التجربة ؟ .....

٢- ما هو المتغير المستقل في التجربة ؟ .....

٣- ما هو المتغير التابع في التجربة ؟ .....

٤- عدد أربعة ثوابت في التجربة ؟

أ . . . . . ب . . . . . ج . . . . . د . . . . .



# المخاليط والمحاليل

## الفصل الثاني

### السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١. يستخدم لتحديد خطوط الملاعب الرياضية :

أ	كلوريد الصوديوم	ب	هيدروكسيد الكالسيوم	ج	حمض الكبريتيك	د	هيدروكسيد الصوديوم
---	-----------------	---	---------------------	---	---------------	---	--------------------

٢. مواد يتغير لونها بتغير نوع الوسط :

أ	أملاح	ب	أحماض	ج	قواعد	د	كواشف
---	-------	---	-------	---	-------	---	-------

٣. مواد تستقبل أيونات الهيدروجين وتكون أيونات الهيدروكسيد عند ذوبانها في الماء :

أ	أملاح	ب	أحماض	ج	قواعد	د	كواشف
---	-------	---	-------	---	-------	---	-------

٤. تكون المادة الصلبة من المحلول بواسطة التفاعل الكيميائي يسمى :

أ	التبلور	ب	الترسيب	ج	التقطير	د	الترشيح
---	---------	---	---------	---	---------	---	---------

٥. عندما يدور الزوج الإلكتروني المشترك حول إحدى الذرتين أكثر من الأخرى تكون الرابطة :

أ	أيونية	ب	تساهمية قطبية	ج	هيدروجينية	د	تساهمية غير قطبية
---	--------	---	---------------	---	------------	---	-------------------

٦. عندما تتشارك ذرتين بالإلكترونات تتكون رابطة :

أ	تساهمية	ب	أيونية	ج	تساهمية تناسقية	د	هيدروجينية
---	---------	---	--------	---	-----------------	---	------------

٧. الغاز الذي يعتبر مذيباً للهواء الجوي :

أ	بخار الماء	ب	الأكسجين	ج	الهيدروجين	د	النيتروجين
---	------------	---	----------	---	------------	---	------------

٨. تفاعل التعادل هو تفاعل :

أ	حمض وفلز	ب	قاعدة وفلز	ج	حمض وقاعدة	د	حمض وكربونات
---	----------	---	------------	---	------------	---	--------------

٩. يشترك المخلوط المتجانس وغير المتجانس في :

أ	توزع الجزيئات بشكل منتظم	ج	يفصلان بالطرق الفيزيائية
---	--------------------------	---	--------------------------

ب	يفصلان بالطرق الكيميائية	د	يمكن تمييز مكوناتهما
---	--------------------------	---	----------------------

١٠. كمية المذاب في محلول تسمى :

أ	التركيز	ب	التعادل	خ	الذائبية	د	الترشيح
---	---------	---	---------	---	----------	---	---------

١١- أي الأحماض التالية يُستخدم في العمليات الصناعية لتنظيف الفلزات

أ	الهيدروكلوريك	ب	الكربونيك	ج	الكبريتيك	د	النيتريك
---	---------------	---	-----------	---	-----------	---	----------

١٢- تم تحضير محلول بإضافة ١٠٠ جم من هيدروكسيد الصوديوم الصلب NaOH إلى ١٠٠٠ مل ماء ، فماذا تمثل

المادة NaOH ؟

أ	محلول	ب	مخلوط	ج	مذيب	د	مذاب
---	-------	---	-------	---	------	---	------

١٣- أي التراكيز المتساوية الآتية يُنتج أيونات هيدرونيوم أكثر في محلول مائي ؟

أ	القاعدة القوية	ب	القاعدة الضعيفة	ج	الحمض القوي	د	الحمض الضعيف
---	----------------	---	-----------------	---	-------------	---	--------------

١٤- ما الذي يحدث لحمض معدتك عندما تتبلع حبة مضاد للحموضة ؟

أ	يصبح أكثر حمضية	ب	يزداد تركيزه	ج	يُخَفَّف	د	يتعادل
---	-----------------	---	--------------	---	----------	---	--------

١٥- أي مما يلي محلول ؟

أ	الماء النقي	ب	كعكة الزبيب	ج	النحاس	د	الخل
---	-------------	---	-------------	---	--------	---	------

السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة	
١	يعتبر الماء المالح مادة نقية .
٢	يسمى المخلوط غير المتجانس بالمحلول.
٣	المذيب هي المادة التي تذوب وكأنها اختفت.
٤	الحليب من الأمثلة على المخاليط المتجانسة.
٥	المخاليط المتجانسة يسهل فصل مكوناتها.
٦	تنتج المواد الصلبة من المحاليل كيميائيا بواسطة الترسيب.
٧	ترتبط المواد المكونة للمخلوط بروابط كيميائية.
٨	المحلول المتعادل هو المحلول الذي له الرقم الهيدروجيني ٦
٩	ينتج عن تفاعل الحمض والفلز ملح وهيدروجين
١٠	محاليل الأحماض غير موصلة للتيار الكهربائي
١١	يستخدم هيدروكسيد الكالسيوم لتخفيف حموضة المعدة
١٢	المحلول القلوي هو المحلول الذي له الرقم الهيدروجيني أكبر من ٧
١٣	ترجع قوة الحمض إلى سهولة انفصاله إلى أيونات
١٤	كرومات البوتاسيوم من المواد منخفضة الذائبية
١٥	يزداد معدل ذوبان المواد الصلبة بانخفاض درجة غليان المذيب
١٦	ملح الطعام من أمثلة المركبات التساهمية ( الجزيئية )
١٧	يقيس الرقم الهيدروجيني pH حمضية المحلول أو قاعدية
١٨	طعم الأحماض لاذع
١٩	يستخدم حمض الكبريت ( الكبريتيك ) يستخدم في صناعة الأسمدة والبلاستيك

س: صنف المواد التالية إلى ( مواد نقية — مخاليط ) :

الأكسجين - عصير البرتقال ذو اللب - الكربون - الماء المالح - الماء المقطر - محلول السكر- الرمل وبرادة الحديد - الذهب الخالص

المخاليط	المواد النقية

س ١ حدد أي من المواد التالية حمضيا وأيها قاعدي وأيها متعادل



.....

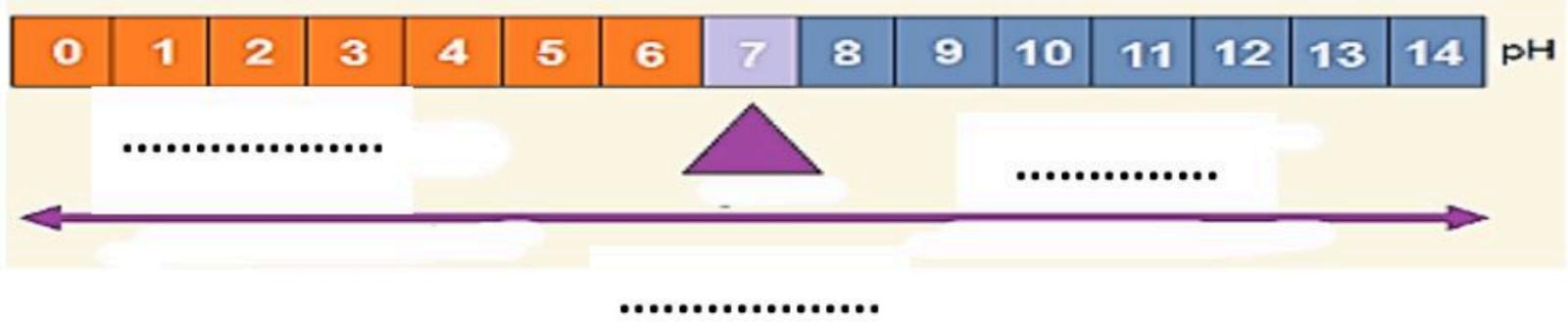


.....



.....

س ٣: سم المخطط التالي ، وحدد منطقة المحاليل الحمضية والقاعدية والمتعادلة ، وارسم أسهم على المخطط تحدد فيه اتجاه قوة الحمض والقاعدة ( زيادة الحموضة أو القاعدية )



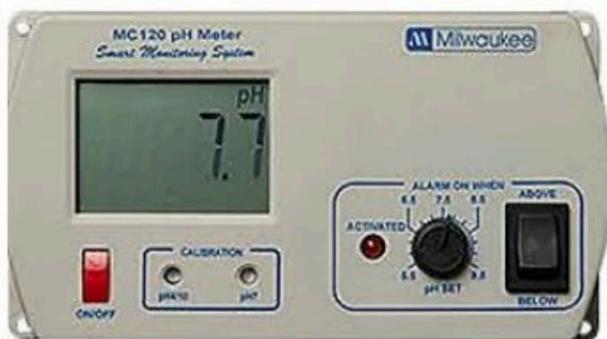
اسم المخطط / .....

س ٢ ضع اسم المصطلح العلمي المناسب فيما يلي (درجة لكل فقرة )

الرقم الهيدروجيني pH	المركب الأيوني	المخلوط المتجانس	المخلوط غير المتجانس	المركب الجزيئي
	الأحماض	العنصر	القواعد	الذائبة

- ١- مواد تطلق أيونات الهيدروجين الموجبة  $H^+$  في الماء
- ٢- مادة لا يمكن تجزئتها بالطرق الفيزيائية والكيميائية البسيطة
- ٣- كمية المادة التي تذوب في ١٠٠ جم من الماء عند درجة حرارة معينة
- ٤- تتشارك فيه الذرات الإلكترونية وينتج عن التشارك الروابط التساهمية
- ٥- مواد تطلق أيونات الهيدروكسيد السالبة  $OH^-$  في الماء
- ٦- مركب تفقد فيه ذرات الكترولونات وتكتسبها أخرى
- ٧- مخلوط تتوزع فيه مكوناته بشكل غير منتظم ويسهل فصلها .
- ٨- مقياس لحمضية أو قاعدية المحلول وتدرج قيمته من ٠ إلى ١٤ .
- ٩- مخلوط تتوزع فيه مكوناته بشكل منتظم ويصعب فصلها

س ٣ أمامك مقياسي PH ، ما نوع المحلول الذي قاسه كل واحد منهما (نصف درجة لكل فقرة )



.....



.....

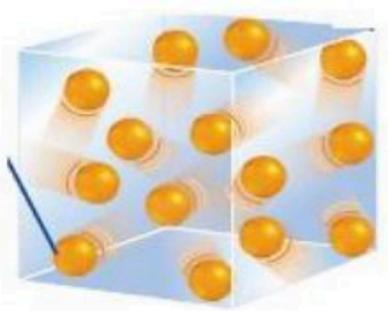
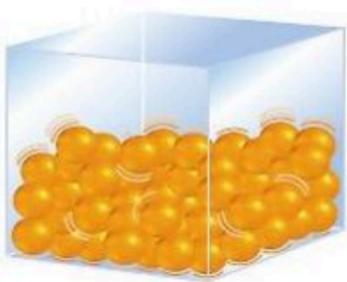
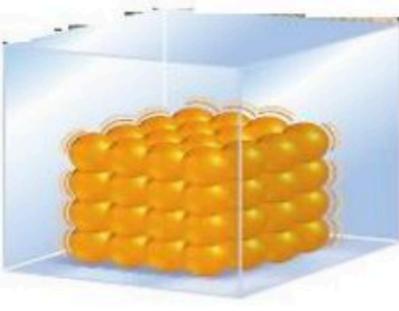
### السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١. قوة الدفع المؤثرة في الكرة تساوي :				
أ	كثافة الماء المزاح	ب	وزن الكرة	ج
د	وزن الماء المزاح	ج	حجم الماء المزاح	د
٢. أي مما يأتي مادة صلبة متبلرة ؟				
أ	الرمل	ب	السكر	ج
د	البلاستيك	ج	المطاط	د
٣. ما الخاصية التي تفسر طفو إبرة فوق سطح الماء ؟				
أ	اللزوجة	ب	درجة الحرارة	ج
د	التركيب البلوري	ج	التوتر السطحي	د
٤. أي الحالات الآتية يكون فيها الجسم معلقاً ؟				
أ	قوة الطفو < حجم الجسم	ب	قوة الطفو > الوزن	ج
د	قوة الطفو = صفر	ج	قوة الطفو = الوزن	د
٥. بماذا تشعر عندما تصعد جبلاً عالياً ؟				
أ	طنين بالأذن	ب	خداع بالبصر	ج
د	حكة بالقدم	ج	ألم بالبطن	د
٦. في أي مما يلي توجد حالة البلازما ؟				
أ	النجوم	ب	الكهوف	ج
د	الماء	ج	البلورات	د
٧. يمثل القلب :				
أ	مكبس هيدروليكي	ب	مضخات قوة	ج
د	الكثافة	ج	مبدأ أرخميدس	د
٨. الجليد الجاف من المواد التي لها خاصية :				
أ	التسامي	ب	الانصهار	ج
د	الغليان	ج	التجمد	د
٩. يشكل بخار الماء الغيوم في الهواء بواسطة ؟				
أ	التكثف	ب	الانصهار	ج
د	التبخير	ج	التجمد	د
١٠. أي العمليات التالية تمتص خلالها جسيمات المادة طاقة ؟				
أ	التجمد والغليان	ب	التكاثف والانصهار	ج
د	التسامي والتجمد	ج	الانصهار والتبخير	د
١١. أي مما يأتي يعد وحدة للضغط ؟				
أ	نيوتن	ب	كيلوجرام	ج
د	نيوتن / م <sup>٢</sup>	ج	جرام / سم <sup>٣</sup>	د
١٢. ما حالة المادة التي تهتز فيها الجسيمات في أماكنها دون أن تنتقل ؟				
أ	الصلبة	ب	السائلة	ج
د	البلازما	ج	الغازية	د
١٣. تنشأ لزوجة السائل بسبب :				
أ	قوي التماسك	ب	الضغط	ج
د	الكثافة	ج	الطاقة الكامنة	د
١٤. ما العملية التي يتم من خلالها تحرير الطاقة ؟				
أ	التسامي	ب	الانصهار	ج
د	الغليان	ج	التجمد	د
١٥. ما الذي ينتج عنه زيادة ضغط الغاز في بالون ؟				
أ	نقصان درجة الحرارة	ب	نقصان الحجم	ج
د	زيادة الارتفاع	ج	زيادة الحجم	د
١٦. أي مما يأتي يصف المادة الصلبة أفضل وصف ؟				
أ	لها شكل وحجم ثابتان	ب	شكل ثابت وحجم متغير	ج
د	تمتلك خاصية الجريان	ج	تأخذ شكل الوعاء	د

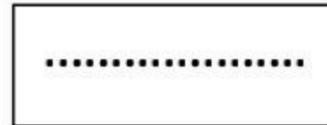
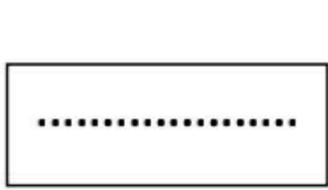
السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة	
١	البلازما تحدث عند درجات الحرارة المنخفضة جدا
٢	تثبت درجة الحرارة عند أثنأ حدوث التحول في حالة المادة
٣	الطاقة الحرارية هي مجموع طاقات جسيمات الجسم
٤	قوة الطفو ناتجة عن اختلاف كثافة المائع
٥	وحدة قياس الكثافة هي ( باسكال )
٦	الجليد الجاف هو غاز النيتروجين المتجمد

السؤال الثالث : أكتب المصطلح العلمي	
١	الخاصية التي تعبر عن مقاومة السائل للجريان أو لانسياب
٢	خاصية تجعل سطح السائل مشدودا مثل الغشاء
٣	كل ما يشغل حيزا وله كتله
٤	حالة المادة التي تحدث عند درجات الحرارة العالية جداً
٥	مادة محددة الشكل والحجم
٦	مادة صلبة تترتب بلوراتها بصورة متكررة ثلاثية الأبعاد
٧	مادة لها شكل متغير وحجم ثابت .
٨	متوسط الطاقة الحركية لجزيئات المادة
٩	مادة ليس لها شكل ثابت ولا حجم ثابت
١٠	انتقال الطاقة الحرارية من مادة درجة حرارتها أعلى إلى مادة درجة حرارتها أقل
١١	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة
١٢	تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة
١٣	درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة
١٤	تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية
١٥	درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة
١٦	تحول المادة من الحالة الغازية إلى الحالة السائلة .
١٧	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية مباشرة دون المرور بالحالة السائلة
	القوة المؤثرة في وحدة المساحات ويساوي القوة مقسومة علي المساحة
	وزن عمود الهواء الذي مساحة قاعدته وحدة واحدة ) - ١ م ٢ ( أو ) ١ سم ٢
	عند التأثير بقوة علي سائل محصور تنتقل الزيادة في الضغط إلى جميع أجزاء السائل
	مقدار ما يتجمع في وحدة الحجم ( ١ م ٣ ) أو ( سم ٣ من مادة )
	قوة الدفع المؤثرة في جسم داخل مائع تساوي وزن المائع الذي يزيحه هذا الجسم

## س أكمل الجدول التالي

المادة الغازية	المادة السائلة	المادة الصلبة	
متغير حسب الوعاء المحبوسة فيه			الشكل
		ثابت	الحجم
تتحرك بحرية كبيرة	حرة الحركة		حركة الجسيمات
	ضعيفة		قوة التماسك
		الثبات	تتميز بخاصية
			شكل الجزيئات

س الخاصية العلمية التي تنطبق على هذه الصور



س رتب المواد التالية تصاعديا وفقا لخاصية اللزوجة ثم رتبها تنازليا وفقا لخاصية سرعه الجريان؟



اللزوجة : الترتيب التصاعدي

..... - ..... - .....

الجريان : الترتيب التصاعدي

..... - ..... - .....

س ٣ - في الصورة المقابلة أي السائلين أعلى لزوجة ؟

الإجابة

.....



س من الصورة التالي أي الكويين يمتلك طاقة حركية أكبر؟



٢ ١

.....

س : احسب .. قطعة ذهبية مُصممة حجمها ١١٠ سم<sup>٣</sup> , وكتلتها ١٨٠٠ جم ,

علماً بأن كثافة الذهب ١٩,٣ جم/سم<sup>٣</sup>

هل القطعة من الذهب الخالص ؟

المعطيات : .....

المطلوب : .....

القانون المستخدم / .....

.....

الاستنتاج : .....

س استخدم الشكل المجاور للإجابة عن الأسئلة التالية . -

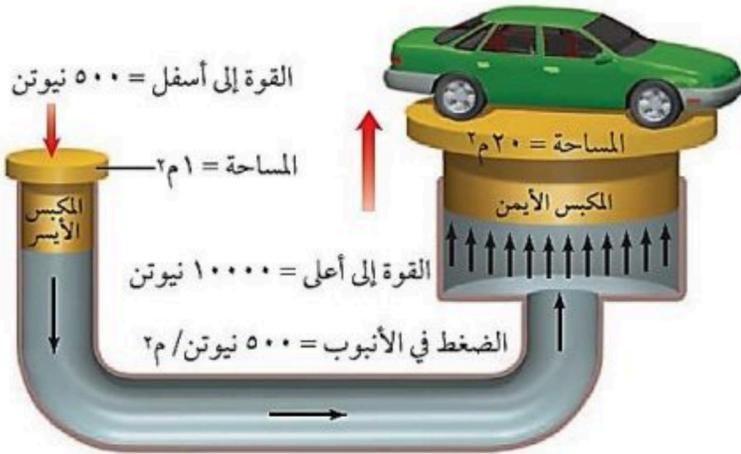
أ - ما المبدأ العلمي الذي يقوم عليه عمل هذا الجهاز ؟

.....

ب - وضح ما يحدث إذا زادت مساحة النظام الهيدروليكي للمكبس

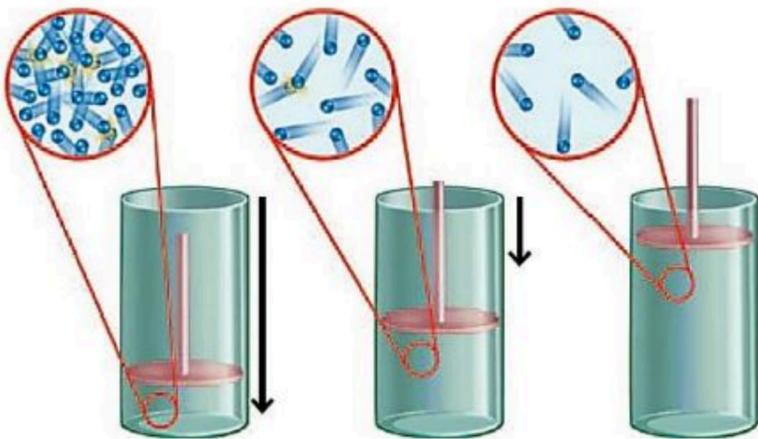
الأيمن إلى ٤٠ م<sup>٢</sup>

.....



موقع منهجي mnhaji.com

س في الشكل المجاور إذا تحرك المكبس إلى أسفل



أ) يقل حجم الغاز ويزداد ضغطه

ب) يقل كل من حجم الغاز وضغطه

ج) تقل التصادمات بين جزيئات الغاز

د) تنخفض درجة حرارة الغاز

الامتصاص في الأمعاء الدقيقة

.....

بنك أسئلة

المادة / العلوم

لصف الثاني المتوسط

لفصل الدراسي الأول

١٤٤٨ هـ

# نموذج الإجابة

طبيعة العلم

الفصل الأول

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١. ما الذي يفعله الباحث بعد تكوين فرضية :							
أ	يجري التجربة	ب	يلاحظ ويستنتج	ج	يستخلص النتائج	د	يحدد المشكلة
٢. ما التقنية التي تساعد عالم الآثار علي رؤية مكان مطمور قبل استكشافه ؟							
أ	الحاسوب	ب	الرادار	ج	رسم الخرائط	د	الكاميرا
٣. ما الخطوة الأولى في الطريقة العلمية ؟							
أ	جمع العينات	ب	الوصول إلى استنتاجات	ج	ضبط المتغيرات	د	تحديد المشكلة
٤. ما الخطوة التي تتبع في اختبار الفرضية ؟							
أ	الثابت	ب	التجربة	ج	الملاحظة	د	الاستنتاج
٥. تعتبر أجهزة الحاسوب والمجاهر من الأمثلة علي :							
أ	الفرضيات	ب	التقنية	ج	المتغيرات	د	الثوابت
٦. يضع العلماء خرائط للمواقع الأثرية من أجل :							
أ	تصوير قطع الآثار	ب	حساب عمر الآثار	ج	تسجيل مكان وجود الآثار	د	اكتشاف القطع الأثرية
٧. ينشر العالم نتائج تجاربه ما اسم هذه المهارة العلمية ؟							
أ	الملاحظة	ب	الاستنتاج	ج	التواصل	د	تكوين الفرضية
٨. يجب إعادة التجربة من أجل :							
أ	تكوين فرضية	ب	تغيير الضوابط	ج	تحديد المشكلة	د	تقليل احتمال حدوث الخطأ
٩. الأشياء التي صنعها الإنسان قديماً ولها أهمية تاريخية تسمى :							
أ	التجربة	ب	القطع الأثرية	ج	رسم الخرائط	د	ديكور
١٠. تجرى التحاليل الكيميائية والإشعاعية على الآثار بهدف							
أ	تحديد عمرها	ب	معرفة مادة صناعتها	ج	تحديد قيمتها	د	غير ما سبق

السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة	
✓	المتغير التابع هو الناتج الذي نريد قياسه في التجربة
✓	يخضع كل اكتشاف للإختبار العلمي للتحقق من صدقه أو صحته
✗	تؤدي الملاحظات إلى استنتاجات
✗	علم الآثار يعتبر جزء غير مهم في الدراسات العلمية
✓	يهتم القسم الأول من علم الآثار بدراسة الإنسان ما قبل التاريخ
✗	الرادار يستخدم لتحديد عمر الآثار المستخرجة
✗	المتغيرات هي عوامل تظل ثابتة أثناء التجربة
✗	أول خطوات الطريقة العلمية تحليل البيانات
✗	عملية الرصد تتم باستخدام آلات الحفر
✓	إجراء الحسابات وعمل المخططات البيانية يسمى تحليل البيانات
✗	لا يحتاج عالم الآثار للبحث للتنقيب على الآثار

السؤال الثالث : أكتب المصطلح العلمي	
العلم	أسلوب لفهم العالم من حولنا
الفرضية	عبارة يمكن فحصها واختبارها
التابع	متغير يقاس أثناء التجربة
الثابت	عامل لا يتغير أثناء التجربة
المستقل	عامل يقوم الباحث بتغييره أثناء التجربة
الطريقة العلمية	أسلوب منظم يتكون من عدة خطوات لحل المشكلات
الملاحظة	الحصول على المعلومات وتدوينها باستخدام الحواس
علم الآثار	العلم الذي يهتم بدراسة أدوات وآثار الحضارات القديمة
التقنية	استخدام المعارف العلمية في إنتاج أدوات وأجهزة لاستعمالها في الحياة

س ٢ : في تجربة عملية لدراسة أثر درجة الحرارة على ضغط الغاز داخل إطار سيارة ذو حجم ثابت بإطار لم يتأثر بدرجة الحرارة . في ضوء العبارة السابقة أجب عما يلي:

١- ضع فرضية تناسب التجربة ؟ في حالة ارتفاع درجة الحرارة سيزداد الضغط

٢- ما هو المتغير المستقل في التجربة ؟ درجة الحرارة

٣- ما هو المتغير التابع في التجربة ؟ الضغط

٤- عدد أربعة ثوابت في التجربة ؟

أ . حجم الإطار      ب . كمية الغاز      ج . نوع الغاز      د . نوع مادة الإطار



### السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١. يستخدم لتحديد خطوط الملاعب الرياضية :

أ	كلوريد الصوديوم	ب	هيدروكسيد الكالسيوم	ج	حمض الكبريتيك	د	هيدروكسيد الصوديوم
---	-----------------	---	---------------------	---	---------------	---	--------------------

٢. مواد يتغير لونها بتغير نوع الوسط :

أ	أملاح	ب	أحماض	ج	قواعد	د	كواشف
---	-------	---	-------	---	-------	---	-------

٣. مواد تستقبل أيونات الهيدروجين وتكون أيونات الهيدروكسيد عند ذوبانها في الماء :

أ	أملاح	ب	أحماض	ج	قواعد	د	كواشف
---	-------	---	-------	---	-------	---	-------

٤. تكون المادة الصلبة من المحلول بواسطة التفاعل الكيميائي يسمى :

أ	التبلور	ب	الترسيب	ج	التقطير	د	الترشيح
---	---------	---	---------	---	---------	---	---------

٥. عندما يدور الزوج الإلكتروني المشترك حول إحدى الذرتين أكثر من الأخرى تكون الرابطة :

أ	أيونية	ب	تساهمية قطبية	ج	هيدروجينية	د	تساهمية غير قطبية
---	--------	---	---------------	---	------------	---	-------------------

٦. عندما تتشارك ذرتين بالإلكترونات تتكون رابطة :

أ	تساهمية	ب	أيونية	ج	تساهمية تناسقية	د	هيدروجينية
---	---------	---	--------	---	-----------------	---	------------

٧. الغاز الذي يعتبر مذيباً للهواء الجوي :

أ	بخار الماء	ب	الأكسجين	ج	الهيدروجين	د	النيتروجين
---	------------	---	----------	---	------------	---	------------

٨. تفاعل التعادل هو تفاعل :

أ	حمض وفلز	ب	قاعدة وفلز	ج	حمض وقاعدة	د	حمض وكربونات
---	----------	---	------------	---	------------	---	--------------

٩. يشترك المخلوط المتجانس وغير المتجانس في :

أ	توزع الجزيئات بشكل منتظم	ب	يفصلان بالطرق الكيميائية
---	--------------------------	---	--------------------------

ب	يفصلان بالطرق الكيميائية	د	يمكن تمييز مكوناتهما
---	--------------------------	---	----------------------

١٠. كمية المذاب في محلول تسمى :

أ	التركيز	ب	التعادل	ج	الذائبية	د	الترشيح
---	---------	---	---------	---	----------	---	---------

١١- أي الأحماض التالية يُستخدم في العمليات الصناعية لتنظيف الفلزات

أ	الهيدروكلوريك	ب	الكربونيك	ج	الكبريتيك	د	النيتريك
---	---------------	---	-----------	---	-----------	---	----------

١٢- تم تحضير محلول بإضافة ١٠٠ جم من هيدروكسيد الصوديوم الصلب NaOH إلى ١٠٠٠ مل ماء ، فماذا تمثل

المادة NaOH ؟

أ	محلول	ب	مخلوط	ج	مذيب	د	مذاب
---	-------	---	-------	---	------	---	------

١٣- أي التراكيز المتساوية الآتية يُنتج أيونات هيدرونيوم أكثر في محلول مائي ؟

أ	القاعدة القوية	ب	القاعدة الضعيفة	ج	الحمض القوي	د	الحمض الضعيف
---	----------------	---	-----------------	---	-------------	---	--------------

١٤- ما الذي يحدث لحمض معدتك عندما تتبلع حبة مضاد للحموضة ؟

أ	يصبح أكثر حمضية	ب	يزداد تركيزه	ج	يُخَفَّف	د	يتعادل
---	-----------------	---	--------------	---	----------	---	--------

١٥- أي مما يلي محلول ؟

أ	الماء النقي	ب	كعكة الزبيب	ج	النحاس	د	الخل
---	-------------	---	-------------	---	--------	---	------

السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة	
✗	١ يعتبر الماء المالح مادة نقية .
✗	٢ يسمى المخلوط غير المتجانس بالمحلول.
✗	٣ المذيب هي المادة التي تذوب وكأنها اختفت.
✓	٤ الحليب من الأمثلة على المخاليط المتجانسة.
✗	٥ المخاليط المتجانسة يسهل فصل مكوناتها.
✓	٦ تنتج المواد الصلبة من المحاليل كيميائيا بواسطة الترسيب.
✗	٧ ترتبط المواد المكونة للمخلوط بروابط كيميائية.
✗	٨ المحلول المتعادل هو المحلول الذي له الرقم الهيدروجيني ٦
✓	٩ ينتج عن تفاعل الحمض والفلز ملح وهيدروجين
✗	١٠ محاليل الأحماض غير موصلة للتيار الكهربائي
✗	١١ يستخدم هيدروكسيد الكالسيوم لتخفيف حموضة المعدة
✓	١٢ المحلول القلوي هو المحلول الذي له الرقم الهيدروجيني أكبر من ٧
✓	١٣ ترجع قوة الحمض إلى سهولة انفصاله إلى أيونات
✗	١٤ كرومات البوتاسيوم من المواد منخفضة الذائبية
✗	١٥ يزداد معدل ذوبان المواد الصلبة بانخفاض درجة غليان المذيب
✗	١٦ ملح الطعام من أمثلة المركبات التساهمية ( الجزيئية )
✓	١٧ يقيس الرقم الهيدروجيني pH حمضية المحلول أو قاعدية
✓	١٨ طعم الأحماض لاذع
✓	١٩ يستخدم حمض الكبريت ( الكبريتيك ) يستخدم في صناعة الأسمدة والبلاستيك

س: صنف المواد التالية إلى ( مواد نقية — مخاليط ) :

الأكسجين - عصير البرتقال ذو اللب - الكربون - الماء المالح - الماء المقطر - محلول السكر - الرمل وبردادة الحديد - الذهب الخالص

المخاليط	المواد النقية
عصير البرتقال ذو اللب الماء المالح محلول السكر الرمل وبردادة الحديد	الأكسجين الكربون الماء المقطر الذهب الخالص

س ١ حدد أي من المواد التالية حمضيا وأيها قاعدي وأيها متعادل



قاعدة



متعادل



حمض

س ٣: سم المخطط التالي ، وحدد منطقة المحاليل الحمضية والقاعدية والمتعادلة ، وارسم أسهم على المخطط تحدد فيه اتجاه قوة الحمض والقاعدة ( زيادة الحموضة أو القاعدية )



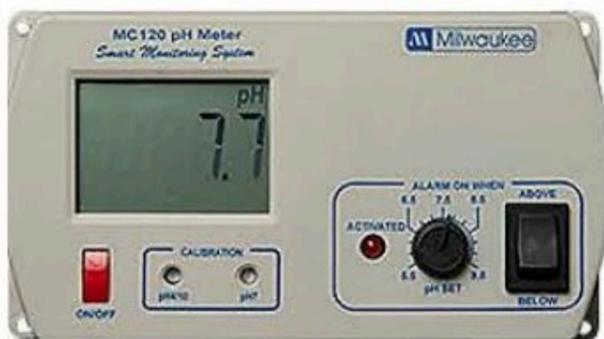
اسم المخطط / مقياس الحموضة Ph

س ٢ ضع اسم المصطلح العلمي المناسب فيما يلي (درجة لكل فقرة )

المركب الجزيئي	المخلوط المتجانس غير المتجانس	المخلوط المتجانس	المركب الأيوني	الرقم الهيدروجيني pH
الذائبية	القواعد	العنصر	الأحماض	

- ١- مواد تطلق أيونات الهيدروجين الموجبة  $H^+$  في الماء
- ٢- مادة لا يمكن تجزئتها بالطرق الفيزيائية والكيميائية البسيطة
- ٣- كمية المادة التي تذوب في ١٠٠ جم من الماء عند درجة حرارة معينة
- ٤- تتشارك فيه الذرات الإلكترونات وينتج عن التشارك الروابط التساهمية
- ٥- مواد تطلق أيونات الهيدروكسيد السالبة  $OH^-$  في الماء
- ٦- مركب تفقد فيه ذرات الكترولونات وتكتسبها أخرى
- ٧- مخلوط تتوزع فيه مكوناته بشكل غير منتظم ويسهل فصلها .
- ٨- مقياس لحمضية أو قاعدية المحلول وتدرج قيمته من ٠ إلى ١٤ .
- ٩- مخلوط تتوزع فيه مكوناته بشكل منتظم ويصعب فصلها

س ٣ أمامك مقياسي PH ، ما نوع المحلول الذي قاسه كل واحد منهما (نصف درجة لكل فقرة )



قاعدي (قلوي )



متعادل

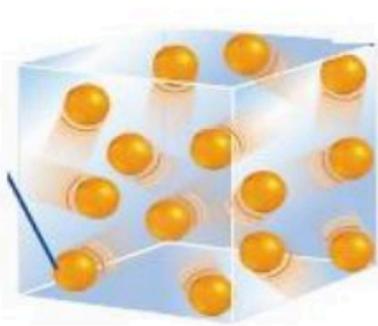
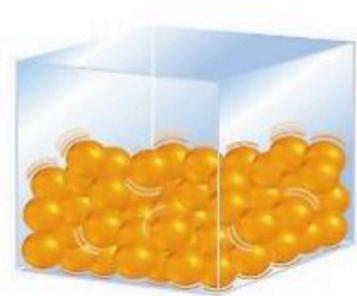
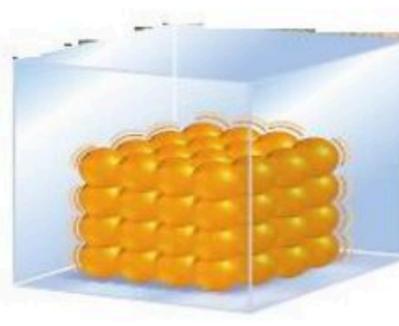
السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١. قوة الدفع المؤثرة في الكرة تساوي :				
أ	كثافة الماء المزاح	ب	وزن الكرة	ج
د	وزن الماء المزاح	ج	حجم الماء المزاح	د
٢. أي مما يأتي مادة صلبة متبلرة ؟				
أ	الرمل	ب	السكر	ج
د	المطاط	ج	البلاستيك	د
٣. ما الخاصية التي تفسر طفو إبرة فوق سطح الماء ؟				
أ	اللزوجة	ب	درجة الحرارة	ج
د	التوتر السطحي	ج	التركيب البلوري	د
٤. أي الحالات الآتية يكون فيها الجسم معلقاً ؟				
أ	قوة الطفو < حجم الجسم	ب	قوة الطفو > الوزن	ج
د	قوة الطفو = صفر	ج	قوة الطفو = الوزن	د
٥. بماذا تشعر عندما تصعد جبلاً عالياً ؟				
أ	طنين بالأذن	ب	خداع بالبصر	ج
د	ألم بالبطن	ج	حكة بالقدم	د
٦. في أي مما يلي توجد حالة البلازما ؟				
أ	النجوم	ب	الكهوف	ج
د	البلورات	ج	الماء	د
٧. يمثل القلب :				
أ	مكبس هيدروليكي	ب	مضخات قوة	ج
د	مبدأ أرخميدس	ج	الكثافة	د
٨. الجليد الجاف من المواد التي لها خاصية :				
أ	التسامي	ب	الانصهار	ج
د	التجمد	ج	الغليان	د
٩. يشكل بخار الماء الغيوم في الهواء بواسطة ؟				
أ	التكثف	ب	الانصهار	ج
د	التجمد	ج	التبخير	د
١٠. أي العمليات التالية تمتص خلالها جسيمات المادة طاقة ؟				
أ	التجمد والغليان	ب	التكاثف والانصهار	ج
د	التسامي والتجمد	ج	الانصهار والتبخير	د
١١. أي مما يأتي يعد وحدة للضغط ؟				
أ	نيوتن	ب	كيلوجرام	ج
د	نيوتن / م <sup>٢</sup>	ج	جرام / سم <sup>٣</sup>	د
١٢. ما حالة المادة التي تهتز فيها الجسيمات في أماكنها دون أن تنتقل ؟				
أ	الصلبة	ب	السائلة	ج
د	الغازية	ج	البلازما	د
١٣. تنشأ لزوجة السائل بسبب :				
أ	قوي التماسك	ب	الضغط	ج
د	الطاقة الكامنة	ج	الكثافة	د
١٤. ما العملية التي يتم من خلالها تحرير الطاقة ؟				
أ	التسامي	ب	الانصهار	ج
د	التجمد	ج	الغليان	د
١٥. ما الذي ينتج عنه زيادة ضغط الغاز في بالون ؟				
أ	نقصان درجة الحرارة	ب	نقصان الحجم	ج
د	زيادة الارتفاع	ج	زيادة الحجم	د
١٦. أي مما يأتي يصف المادة الصلبة أفضل وصف ؟				
أ	لها شكل وحجم ثابتان	ب	شكل ثابت وحجم متغير	ج
د	تمتلك خاصية الجريان	ج	تأخذ شكل الوعاء	د

السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة	
✗	البلازما تحدث عند درجات الحرارة المنخفضة جدا
✓	تثبت درجة الحرارة عند أثنأ حدوث التحول في حالة المادة
✓	الطاقة الحرارية هي مجموع طاقات جسيمات الجسم
✗	قوة الطفو ناتجة عن اختلاف كثافة المائع
✗	وحدة قياس الكثافة هي ( باسكال )
✗	الجليد الجاف هو غاز النيتروجين المتجمد

السؤال الثالث : أكتب المصطلح العلمي	
اللزوجة	الخاصية التي تعبر عن مقاومة السائل للجريان أو لانسياب
التوتر السطحي	خاصية تجعل سطح السائل مشدودا مثل الغشاء
المادة	كل ما يشغل حيزا وله كتله
البلازما	حالة المادة التي تحدث عند درجات الحرارة العالية جداً
الصلبة	مادة محددة الشكل والحجم
بلورية	مادة صلبة تترتب بلوراتها بصورة متكررة ثلاثية الأبعاد
سائلة	مادة لها شكل متغير وحجم ثابت .
درجة حرارة	متوسط الطاقة الحركية لجزيئات المادة
غازية	مادة ليس لها شكل ثابت ولا حجم ثابت
الحرارة	انتقال الطاقة الحرارية من مادة درجة حرارتها أعلى إلى مادة درجة حرارتها أقل
الانصهار	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة
التجمد	تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة
درجة الانصهار	درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة
تبخر	تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية
درجة التجمد	درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة
لتكثف	تحول المادة من الحالة الغازية إلى الحالة السائلة .
التسامي	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية مباشرة دون المرور بالحالة السائلة
الضغط	القوة المؤثرة في وحدة المساحات ويساوي القوة مقسومة علي المساحة
الضغط الجوي	وزن عمود الهواء الذي مساحة قاعدته وحدة واحدة ) - ١ م ٢ ( أو ) ١ سم ٢
مبدأ باسكال	عند التأثير بقوة علي سائل محصور تنتقل الزيادة في الضغط إلى جميع أجزاء السائل
الكثافة	مقدار ما يتجمع في وحدة الحجم ( ١ م ٣ ) أو ( سم ٣ من مادة )
مبدأ أرخميدس	قوة الدفع المؤثرة في جسم داخل مائع تساوي وزن المائع الذي يزيحه هذا الجسم

## س أكمل الجدول التالي

المادة الغازية	المادة السائلة	المادة الصلبة	
متغير حسب الوعاء المحبوسة فيه	متغير حسب الإناء	ثابت	الشكل
متغير حسب حجم الإناء	حجم ثابت	ثابت	الحجم
تتحرك بحرية كبيرة	حرة الحركة	حركة اهتزازية	حركة الجسيمات
ضعيفة جدا	ضعيفة	قوية	قوة التماسك
الانتشار	الجريان	الثبات	تتميز بخاصية
			شكل الجزيئات

س الخاصية العلمية التي تنطبق على هذه الصور

اللزوجة



التوتر السطحي



س رتب المواد التالية تصاعديا وفقا لخاصية اللزوجة ثم رتبها تنازليا وفقا لخاصية سرعه الجريان؟



اللزوجة : الترتيب التصاعدي  
الماء - الدم - العسل  
الجريان : الترتيب التصاعدي  
العسل - الدم - الماء

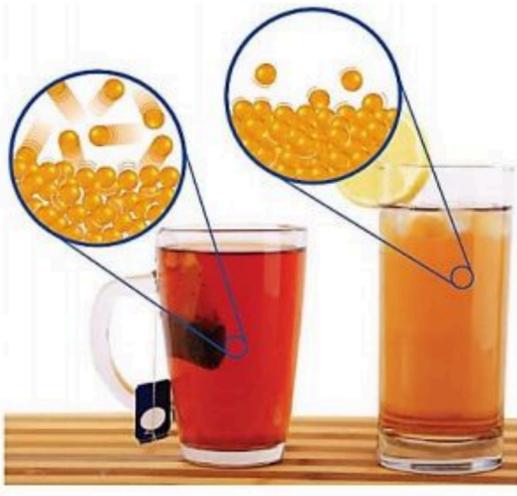
س ٣ - في الصورة المقابلة أي السائلين أعلى لزوجة ؟

الإجابة

السائل في الصورة رقم ٢ أعلى لزوجة من الصورة رقم ١



س من الصورة التالي أي الكويين يمتلك طاقة حركية أكبر؟



الكوب رقم ٢ بسبب حرارته

٢ ١

س : احسب .. قطعة ذهبية مُصمّنة حجمها ١١٠ سم<sup>٣</sup> , وكتلتها ١٨٠٠ جم ,

علماً بأن كثافة الذهب ١٩,٣ جم/سم<sup>٣</sup>

هل القطعة من الذهب الخالص ؟

المعطيات : الكتلة ١٨٠٠ جم , الحجم ١١٠ سم<sup>٣</sup> , كثافة الذهب ١٩,٣ جم / سم<sup>٣</sup>

المطلوب : حساب الكثافة

القانون المستخدم / الكتلة ÷ الحجم = الكثافة

$$= 1800 \div 110 = 16,36 \text{ جم / سم}^3$$

الاستنتاج : كثافة القطعة أقل من كثافة الذهب الخالص فإذا القطعة ليست من الذهب الخالص

س استخدم الشكل المجاور للإجابة عن الأسئلة التالية . -

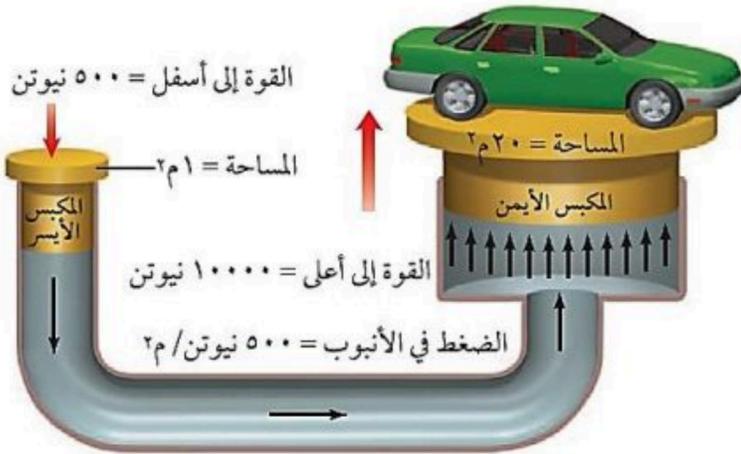
أ - ما المبدأ العلمي الذي يقوم عليه عمل هذا الجهاز ؟

مبدأ باسكال ,

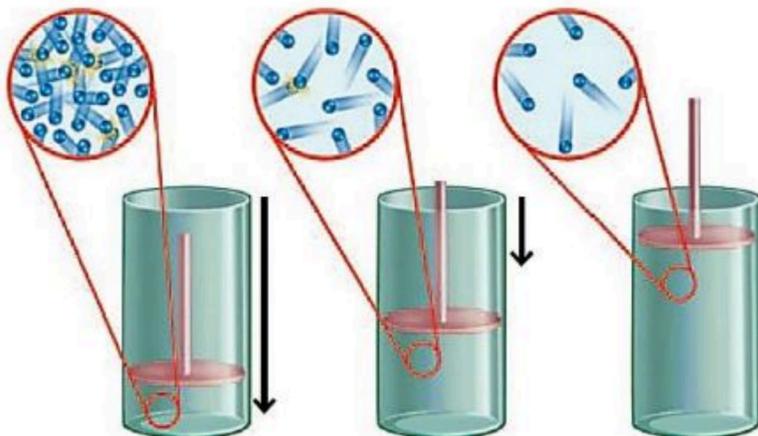
ب - وضح ما يحدث إذا زادت مساحة النظام الهيدروليكي للمكبس

الأيمن إلى ٤٠ م<sup>٢</sup>

ستضاعف القوة



س في الشكل المجاور إذا تحرك المكبس إلى أسفل



أ) يقل حجم الغاز ويزداد ضغطه

ب) يقل كل من حجم الغاز وضغطه

ج) تقل التصادمات بين جزيئات الغاز

د) تنخفض درجة حرارة الغاز