حل اختبار تجريبي نهاية الفصل وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية	
موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف السادس ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 19-11-2025 19:37:10	
المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس					
صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الأول	
1	حل المراجعة النهائية الأسئلة الموضوعية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج
2	المراجعة النهائية الأسئلة الموضوعية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج
3	تجميعة أسئلة وصفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج انسباير
4	حل تدريبات استعداد للاختبار وفق الهيكل الوزاري القسم الكتابي منهج بريدج
5	نموذج اختبار تجريبي وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج

اختبار نهاية الفصل الأول التجريبي
الفصل الدراسي الأول 2024-2025
العلوم العامة (بريدج)

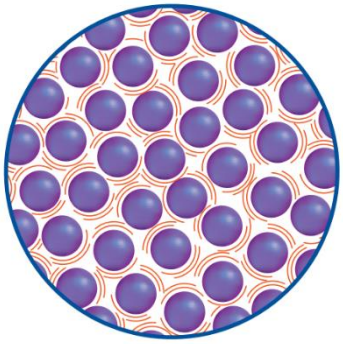
الاجابة النموذجية

المدرسة / School			
اسم الطالب / Student Name			
الصف Grade	السادس	الشعبة / Section	
المادة Subject / المسار Stream	Science – General العلوم – العام		

الدرجة Mark	
	القسم الأول (الموضوعي)
	القسم الثاني (المقالي)
	المجموع

القسم الأول : الأسئلة الموضوعية

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي: **الدرجة ( ) / 60 درجة**



1. تهتز جسيمات المادة في كل الاتجاهات دون أن تنتقل من مكان الى آخر في الحالة.....

أ. السائلة ب. الصلبة ج. الغازية د. السائلة والغازية معاً

2. صدأ الحديد مثال على:

أ. تغير كيميائي ب. أنصهار ج. تغير فيزيائي د. أحتراق

3. مثال على تغير فيزيائي قابل للانعكاس.

أ. تقطيع البطاطس ب. تغير شكل الصلصال ج. احتراق الشمعة د. تمزيق الورق

4. غالباً ما تبدأ التحقيقات العلمية ب.....

أ. سؤال ب. فرضية ج. تجربة د. استنتاج

5. يطلق على العامل الذي نريد اختباره ونلاحظ اثر تغيره .....

أ. المتغيرالتابع ج. المجموعة الضابطة

ب. المتغيرالمستقل د. المجموعة التجريبية

---

6. العامل الذي تلاحظه في التجربة او تقيسه هو .....

أ. المتغيرالتابع ج. المجموعة الضابطة

ب. المتغيرالمستقل د. المجموعة التجريبية

---

7. منطقة ساروق الحديد تعود الى العصر .....

أ. الحديدي ب. البرونزي ج. الحجري د. العباسي

---

8. ما هي خطوات الاستفسار العلمي التي يتم استخدامها في أحد مراحل دراسة الحالة؟

أ. الملاحظة – التوقع – الاختبار - الاستنتاج ج. الملاحظة – الاختبار – التوقع - الاستنتاج

ب.الملاحظة – الاستنتاج – الاختبار - التوقع د. التوقع – الملاحظة - الاختبار - الاستنتاج

---

9. أي مما يلي هي تطبيق المعرفة العلمية لمنفعة البشر؟

أ. المهارة ب. الموارد ج. التكنولوجيا د. الطاقة

10. أي مما يلي يمثل قدرة المادة على الإتحاد مع مادة جديدة أو التحول لها؟

أ. الخواص الميكانيكية ج. الليونة

ب. الخواص الفيزيائية د. الخواص الكيميائية

11. أي الخواص الميكانيكية تحدد قدرة المادة على مقاومة الانثناء .

أ. القوة ب. الليونة ج. الصلابة د. المرونة

12. يسمى مزيج من فلزين أو اكثر لتحسين صلابة أو قوة أو كثافة ب .

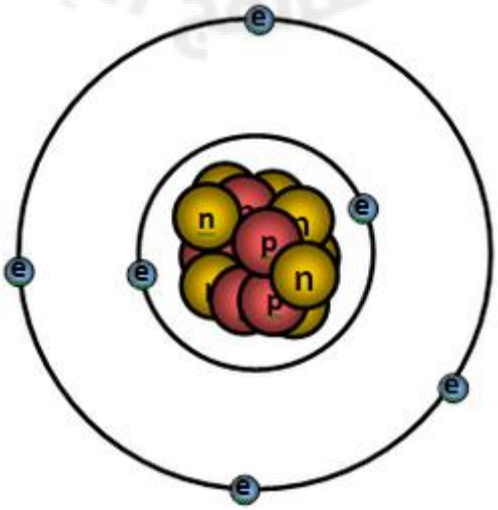
أ. البوليمرات ب. السبيكة ج. الخزفيات د. البلاستيك

13. كل من الآتي مادة عدا :

أ. الماء ب. الصوت ج. الذهب د. النحاس

14. ماهي شحنة الذرة التي لها 5 الكترونات و 4 بروتونات و 5 نيترونات ؟

أ. موجبة ب. سالبة ج. متعادلة د. ليس مما ذكر صحيح



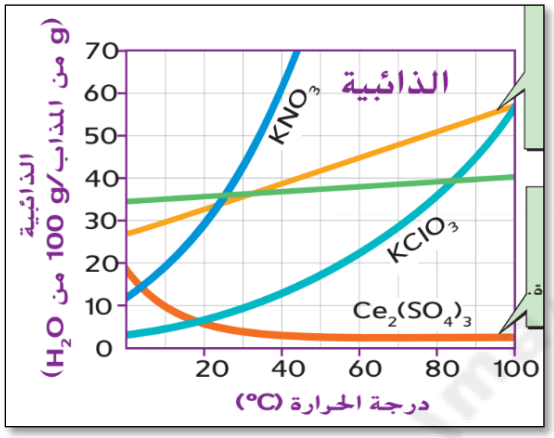
15. ما العدد الذري لذرة عددها الكتلي 14 وعدد نيروناتها 8 ؟

أ. 9 ب. 14 ج. 6 د. 8

القسم الثاني : الأسئلة المقالية

أجب عن الأسئلة التالية جميعها وعددها 5 أسئلة: الدرجة ( ) / 40 درجة

السؤال الثاني: استخدم الشكل المجاور للإجابة عن الأسئلة التالية: 8 درجات



ما التغير الذي يحدث للذائبية عند رفع درجة الحرارة؟
تزداد الذائبية بارتفاع درجة الحرارة

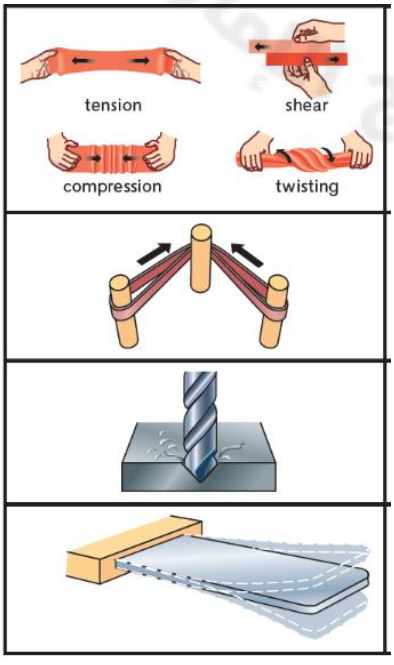
كم جرام من KNO_3 سيذوب في 100 g من الماء عند درجة 10 C ؟
20 g

عند أية درجة حرارة سوف يذوب 60 g من KNO_3 ؟
40 C

ما هي المادة التي كان لها أكبر تغير في الذائبية عند رفع درجة الحرارة؟
KNO_3

السؤال الثالث: أكمل الفراغ بالكلمة المناسبة من الخواص الميكانيكية حسب الصورة. 8 درجات

الصلابة ، القوة ، الليونة ، المرونة



خاصية القوة

خاصية الليونة

خاصية الصلابة

خاصية المرونة

السؤال الرابع: استخدم الشكل المجاور للإجابة عن الأسئلة التالية 8 درجات

1- ما اسم المخطط التالي ؟

مخطط بيو

2- ما الهدف من استخدام هذا المخطط؟

المقارنة بين الخيارات والحلول

3- ما هو المعطف الأفضل حسب المخطط؟

معطف 1

4- ما هو المعطف الأسوأ حسب المخطط؟

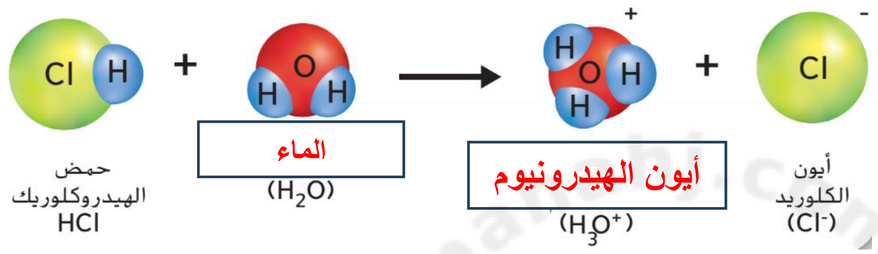
معطف 3

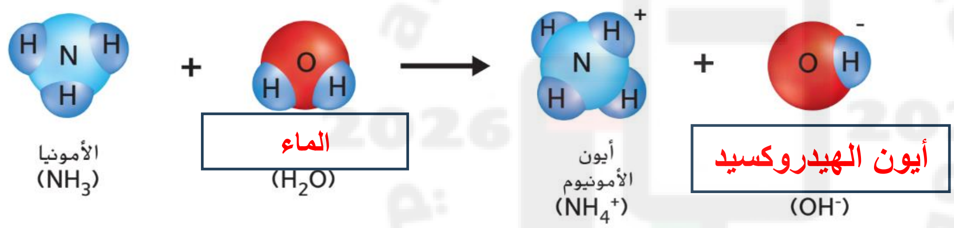
الجدول 3

مخطط بيو: معايير المعطف

	التكلفة	اللون	التدفئة	طول المعطف	الإجمالي
معطف 1	+1	+1	+1	−1	+2
معطف 2	0	0	0	0	0
معطف 3	−1	+1	0	−1	−1

السؤال الخامس: أكمل الفراغ على الرسم بما يناسب من القائمة المجاورة: 8 درجات





الماء

أيون الهيدروكسيد

الماء

أيون الهيدرونيوم

السؤال السادس: استخدم الشكل المجاور للإجابة عن الأسئلة التالية 8 درجات

إيجاد قيمة التركيز

افترض أنّك تريد حساب تركيز الملح في علبة حساء حجمها 0.4 L. تظهر الكتابة على ظهر العلبة أنّها تحتوي على 1.6 g من الملح. فكم يكون تركيزه بوحدة g/L؟ بعبارة أخرى، كم تكون كمية الملح الموجودة في 1 L من الحساء؟

1. **هذه هي القيَم المُعطاة لك:** الكتلة: 1.6 g

   الحجم: 0.4 L

2. **هذا ما تحتاج إلى إيجاده:** التركيز: C

3. **استخدِم هذا القانون:** $C = \frac{m}{V}$

4. **عوّض:** عن قيمتَي m وV في القانون، ثم قم بالقسمة.

$$C = \frac{1.6\ g}{0.4\ L} = 4g/L$$

,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,, تمت الأسئلة,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,