نموذج اختبار تجريبي 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: 2025-11-19 08:23:34	
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
	إعداد: سهيلة خلفان محمد الدهماني

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	تدريبات استعداد للاختبار وفق الهيكل الوزاري القسم الكتابي منهج بريدج
2	حل كراسة تدريبية مراجعة وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج
3	حل المراجعة النهائية الأسئلة الكتابية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج
4	المراجعة النهائية الأسئلة الكتابية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج
5	كراسة تدريبية مراجعة وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج

نموذج امتـــــــــحان نهاية
الفصل الدراسي الأول

اسم المعلمة	سهيلة خلفان محمد الدهماني
المدرسة	الشهداء 1حلقة ثانية بنات
الصف	السادس عام
المادة	العلوم

تعليمات الاختبار:

الخميس 2025\11\20م	العلوم Science	09:00-11:00 صباحا

UNITED ARAB EMIRATES
Ministry of Education
SCHOOLE OPERATIONS SECTOR
Alshohda 1 basic Education school /c2

الامارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم
قطاع العمليات المدرسية الأول
مدرسة الشهداء 1 حلقة ثانية بنات

United Arab Emirates

نموذج امتحان الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي 2025-2026م

المادة : العلوم

السؤال الأول: ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي

الدرجة :60

1- يتكون الأيون الموجب عندما يكون عدد الالكترونات .....عدد البروتونات؟

○ أقل من ○ أكبر من ○ يساوي ○ ضعف

2-أي مما يلي هو خاصية لكل الأجسام الصلبة..... ؟

○ يمكن أن يتغير الحجم بسهولة ○ جسيمات تهتز في جميع الاتجاهات

○ يمكن أن يتغير الحجم والشكل بسهولة ○ ثمة قوى ضعيفة بين الجسيمات

3- أي مما يلي هو خاصية كيميائية .....؟

○ شديد الاشتعال ○ كتلة تبلغ kg15 ○ نسيج من الصوف ○ اللون الذهبي

4-ما الذي يقع خارج النواة.....؟

○ الالكترون ○ الأيون ○ النيترون ○ البروتون

5-أي موارد المواد توجد في لعبة بلاستيكية .....؟

○ المواد المصنعة ○ المواد المعالجة ○ المواد الخام ○ المواد الاصطناعية

6-أي مما يلي مثالا للأنظمة المغلقة .....؟

○ أحواض الاستحمام ○ المواقد ○ نظام التدفئة في حوض الأسماك ○ إشارات المرور

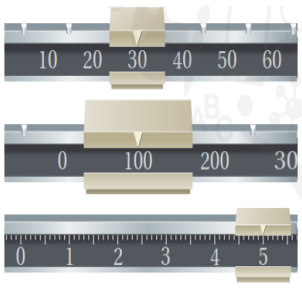
7- أي مما يلي هو تغير كيميائي.....؟

- غليان الماء
- تحول لون النحاس الى الأخضر في الهواء
- تجمد عصير الفاكهة
- تقطيع البطاطس الى الشرائح

8- ما هي العوامل الثلاثة التي تسرع من ذوبان مذاب في سائل ما.....؟

- زيادة درجة الحرارة – تقليب المحلول – سحق المذاب
- تقليل درجة الحرارة – تقليب المحلول –زيادة الضغط
- زيادة درجة الحرارة – زيادة كمية المذاب– سحق المذاب
- تقليل درجة الحرارة – تقليب المحلول – سحق المذاب

9-ما مقدار الكتلة الذي يشير اليها هذا الميزان .....؟



35g ○ 45g ○ 135g ○ 145g ○

10- أي مما يلي سيكون أكثر فائدة في تحديد هوية سائل.....؟

الكثافة ○ الكتلة ○ الحجم ○ الوزن ○

11- أي مما يلي يصف تكون راسب .....؟

- تتكون مادة غازية عند وضع مادة صلبة في سائل
- تتكون مادة صلبة عندما يتم سكب مادة سائلة في اخرى
- تتكون مادة سائلة عندما يتم تسخين قطعة معدنية
- تتكون الفقاعات عندما يتم سكب حمض على صخرة

12- ما عدد الالكترونات الموجودة في ذرة غير مشحونة من البوتاسيوم؟

19 ○ 39 ○ 40 ○ 20 ○

السؤال الثاني :
أولا:حلي المسألة التالية

5 درجات

ما المادة المكوّنة للجسم الصلب غير المنتظم في الشكل أدناه، إذا علمت أن كتلته تساوي 44.8 g؟

المادة	الكثافة (g/cm^3)
ذهب	19.3
بيريت	5.02
اسفاليريت	4.15
نحاس	8.96

.....

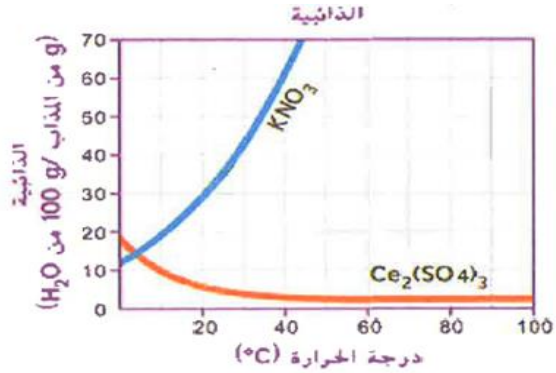
.....

.....

6 درجات

ثانيا :خواص المحاليل الذائبية

ادرس منحنى الذائبية التالي ثن أجب عن الأسئلة أدناه



1- ما ذائبية نترات البوتاسيوم (KNO_3) عند درجة حرارة 30°C ؟

.....

2- كم جراماً من كبريتات السيريوم ($Ce_2(SO_4)_3$) سيذوب في 100 g من الماء عند درجة 30°C؟

.....

3- من خلال دراستك للمنحنى، ما العامل المؤثر على ذائبية المادتين؟ فسر اجابتك.

.....

.....

6 درجات

ثالثا: حلي مسألة التركيز

في الشكل أدناه كوبان يحتوي كل منهما على 0.6L من الماء إذا تمت إذابة 12g من الملح في الكوب رقم 1 و 3.6g من نوع الملح نفسه في الكوب رقم 2.

أ/ ما تركيز الملح في الكوب رقم 1 بوحدة g/L ؟ ÷×

.....

.....

ب/ ما تركيز الملح في الكوب رقم 2 بوحدة g/L ؟

.....

.....

ج/ أي المحلولين (1 أو 2) يعد محلولاً مخففاً؟

.....

رابعا: في المختبر حاول الطلاب العمل على فصل المخاليط التالية عن بعضهما أملأ الجدول التالي ؟

6 درجات

اسم الطالب	خليط المواد	طريقة الفصل	الخاصية فيزيائية أو كيميائية
خالد	محلول الماء والملح والرمل	.....	.....
راشد	برادة الحديد والرمل	.....	.....
عادل	الحجارة والتراب	.....	.....

خامسا: خواص المحاليل (التركيز)

4 درجات

أ- كم عدد جرامات الملح في 5L من محلول بتركيز 3g/L؟

.....

.....

ب- في المحلول السابق اذا أضفت المزيد من المذيب فما الذي يحدث للتركيز؟

.....

.....

سادسا : أملأ الفراغ بالجدول أدناه يبين النماذج بالعمود الأول لحالات المادة حسب شكلها وحجمها (محددة أو غير محددة) في الجدول التالي

3 درجات

النموذج	حالة المادة بالنموذج	الشكل	الحجم
	.....	.....	محدد
	سائلة	.....	.....
	غازية	.....	.....

انتهت الأسئلة والله ولي التوفيق