تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

	almanahj.com/ae 2025 2024 موقع المناهج الإماراتية

نموذج إجابة أسئلة الاختبار التجريبي الموحد وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-11-23 17:50:13

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 الثامن

صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

1	أسئلة الاختبار التجريبي الموحد وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج
2	ملخص ومراجعة القسم الكتابي وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج
3	أسئلة اختبار تكويني وفق الهيكل الوزاري
4	حل نموذج امتحان وفق الهيكل الوزاري القسم الورقي
5	حل نموذج امتحان وفق الهيكل الوزاري القسم الالكتروني

الاختبار التجريبي الموحد للنطاق 2-2
الفصل الدراسي الأول 2024-2025
العلوم المتكاملة (بريدج)

Grade
8 GEN

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

الدرجة Mark		الدرجة بالحروف Mark in letters
	100	.....

اسم المعلم / Teacher's Name	
التوقيع /.Sign	

السؤال		الدرجة	حققت المعايير				مجموع الدرجات
			متميز	جيد	مقبول	ضعيف	
الجزء الموضوعي	السؤال الأول	60					
الجزء المقالي	السؤال الثاني	8					
	السؤال الثالث	8					
	السؤال الرابع	8					
	السؤال الخامس	8					
	السؤال السادس	8					
							100 درجة

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

60

1.أي مما يلي درجة الحرارة الأكثر انخفاضا ؟

✍ 0 ° C	✍ 0 K	✍ 273 K	✍ 32 ° F

2. بالاستناد الى المعلومات الواردة في الجدول ، أي العبارات التالية صحيحة ؟

المادة	النحاس	الألمونيوم
الحرارة النوعية	0.39 j/g°c	0.90 j/g°c

✍ الحرارة النوعية للنحاس أقل من الألمونيوم ويسخن كلاهما بنفس المعدل.
✍ الحرارة النوعية للنحاس أقل ويسخن بسرعة أكبر من الألمونيوم.
✍ الحرارة النوعية للنحاس أعلى ويسخن بسرعة أكبر من الألمونيوم.
✍ الحرارة النوعية للألمونيوم أقل ويسخن بسرعة أكبر من النحاس.

3 .يكون كلا من التمدد الحراري والانكماش الحراري ملحوظين بصورة كبيرة في .....

✍ الغازات.	✍ المواد الصلبة.	✍ السوائل.	✍ جميع المواد.

4 .ماذا يطلق على الأجهزة التي تتحكم في درجة حرارة نظام ما ؟

✍ أجهزة التسخين	✍ المحركات الحرارية	✍ منظمات الحرارة	✍ الحرارة النوعية

5. أي تسلسل يصف تحولات الطاقة في محرك السيارة ؟

✍ حرارية ← ميكانيكية ← وضع
✍ حرارية ← حركية ← وضع
✍ حرارية ← كيميائية ← ميكانيكية
✍ كيميائية ← حرارية ← ميكانيكية

6. لا ترتبط ذرات الغازات النبيلة بسهولة مع الذرات الأخرى لأنها.....

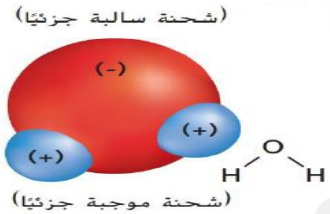
✍ نشطة كيميائيا.	✍ متعادلة.	✍ مستقرة كيميائيا.	✍ غير مستقرة كيميائيا.

7.أي النماذج للجزيئات التالية كما في الجدول يحتوي على الر ابطة التساهمية الأقوى ؟

أ	ب	ج
H—H	O=O	N≡N

✍ أ	✍ ب	✍ أ، ب	✍ ج

8.اي من الخيارات التالية تعبرعن معنى جزيء قطبي كما بالشكل ؟

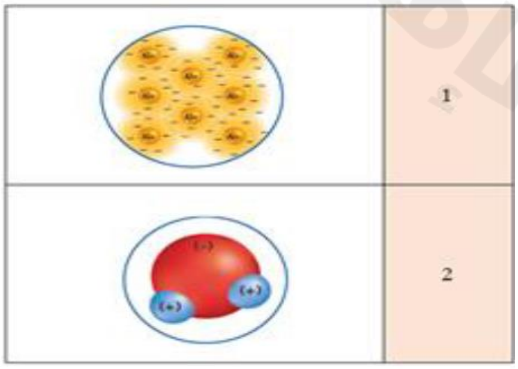


✍ جزيء يحتوي على رو ابط أيونية.
✍ جزيء يحتوي على طرف موجب جزئيا وطرف سالب جزئيا ولا يكون فيه جذب الإلكترونات المشتركة متساوي.
✍ جزيء يكون فيه جذب الإلكترونات المشتركة متساوي.
✍ جزيء يحتوي على رو ابط فلزية.

9.ما نوع الر ابطة التي تتكون عن طريق التجاذب بين الأيونات موجبة الشحنة والأيونات سالبة الشحنة كما بالشكل؟

✍ أيونية.	✍ فلزية.	✍ تساهمية.	✍ تناسقية.

10.فيما يتعلق بالشكلين في الجدول أدناه أي مما يأتي صحيح ؟



✍ الر ابطة في رقم (1) أيونية.
✍ الر ابطة في رقم (1) فلزية.
✍ الرو ابط في رقم (1) ، (2) أيونية .
✍ الرو ابط في رقم (1) ، (2) فلزية .

Almanahj.com

11.ما نوع التفاعل في الصيغة العامة الأتية؟

✍ الاستبدال الأحادي.	✍ التفكك.	✍ التكوين.	✍ الاستبدال المزدوج.

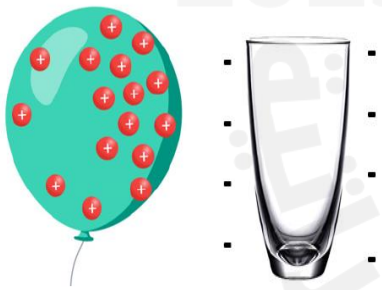
12.ما مجموعة العوامل التي ستعمل على زيادة سرعة التفاعل الكيميائي ؟

✍ درجة حرارة مرتفعة ،جسيمات صغيرة ، محلول مركز.
✍ درجة حرارة منخفضة،جسيمات كبيرة ، محلول مركز.
✍ درجة حرارة مرتفعة ،جسيمات صغيرة ، محلول مخفف .
✍ درجة حرارة منخفضة،جسيمات صغيرة ، محلول مخفف .

13.ماذا يحدث اذا حدث تماس بين دمية (لعبة) من الصوف وبالون مطاطي كما بالشكل ؟

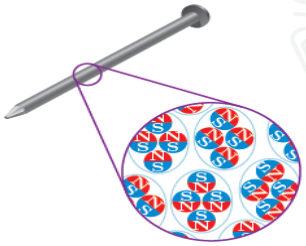
✍ يتخلى البالون عن الإلكترونات بسهولة .
✍ تتخلى دمية الصوف عن الالكترونات بسهولة .
✍ يصبح البالون موجب الشحنة .
✍ تصبح دمية الصوف سالبة الشحنة .

14.لدي عائشة بالون مطاطي موجب الشحنة ،تحمل زميلة عائشة كوبا زجاجيا سالب الشحنة ماذا سيحدث عندما تضع صديقة عائشة الكوب بالقرب من البالون ؟



✍ سوف ينجذب البالون والكوب لبعضهما .
✍ سوف يبقى البالون في مكانه .
✍ سوف يتنافر البالون والكوب عن بعضها .
✍ سوف يدور البالون حول الكوب .

15.توضح الصورة أدناه النطاقات في مادة ..... ؟



✍ مغناطيسية.	✍ غير مغناطيسية.	✍ عازلة.	✍ مغناطيس.

السؤال الثاني: اجب عما يأتي: (8 درجات)

8

أولا: حول 86 ° F إلى درجات سيليزية. (درجتان)

$$C = \frac{(°F - 32)}{1.8}$$

$$C = \frac{(86 - 32)}{1.8}$$

$$= \frac{54}{1.8}$$

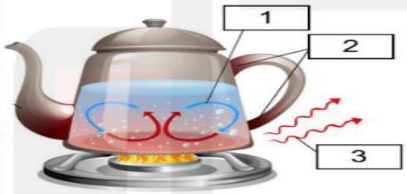
$$= 30° C$$

ثانيا: أكمل جدول المقارنة الاتي:(ثلاث درجات)

(قماش - ملعقة من الحديد - ملعقة خشبية - إبريق فلزي - إبزيم حزام الأمان)

الموصل الحراري	العازل الحراري
ملعقة من الحديد – إبريق فلزي – إبزيم حزام الأمان	ملعقة خشبية – قماش

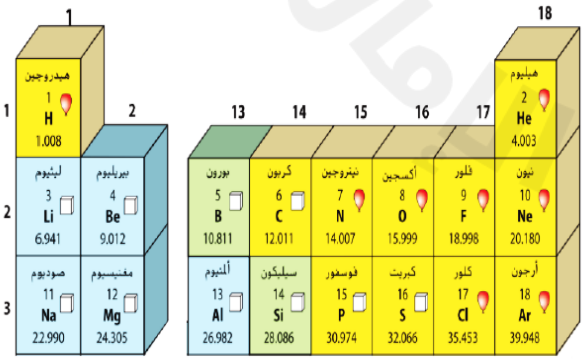
ثالثا: ضع الرقم المناسب لطرق انتقال الحرارة في الجدول أدناه مستعينا: (ثلاث درجات)



الإشعاع	3
الحمل الحراري	1
التوصيل	2

السؤال الثالث: استخدم الجدول الدوري للإجابة عن الأسئلة الأتية: (8 درجات)

8



1. ما عدد إلكترونات التكافؤ للعناصر التالية:(درجة)

الصوديوم Na :..... 1

الكلـور Cl : 7

2. ارسم التمثيل النقطي للعناصر السابقة: (درجتان)

3. كيف تصل ذرة الصوديوم Na لحالة الاستقرار؟ يفقد إلكترون واحد فقط (درجة)

4. كيف تصل ذرة الكلور Cl لحالة الاستقرار؟ بإكتساب إلكترون واحد فقط (درجة)

5. ما نوع الرابطة الكيميائية التي تتكون من تجاذب أيون الصوديوم مع أيون الكلوريد ؟ أيونية (درجة)

6. استخرج من الجدول الدوري: (درجتان)

عنصر مستقر كيميائيا Ne-He-Ar ، فلز ... Na-Li ، لا فلز .. F-Cl-S ..... شبه فلز ..... Si-B .....

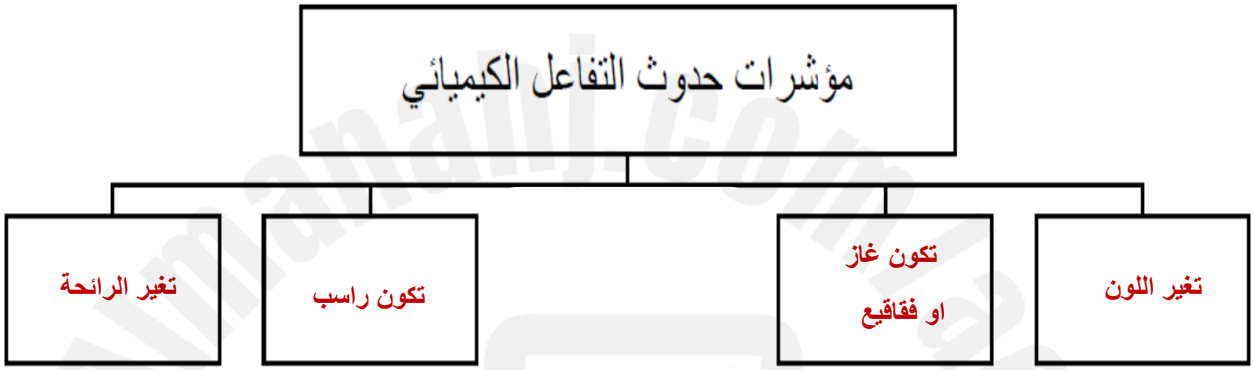
O-N-P

أي رمز لعنصر صحيح من الجدول الدوري يؤخذ به

8

السؤال الرابع: اجب عما يأتي: (8 درجات)

أولا: أكمل المخطط الأتي بكتابة أربعة من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي :(4 درجات)



ثانيا: زن المعادلة التالية لتحقق قانون حفظ الكتلة:(4 درجات) كل معامل بدرجة

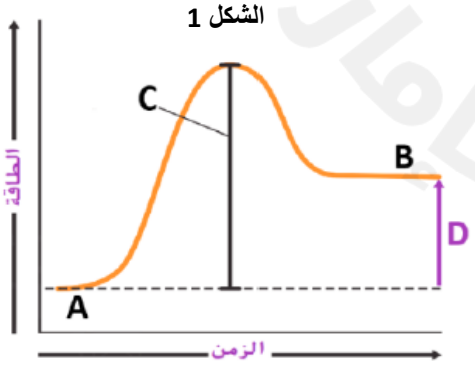
$$2\,Al + 6\,HCl \longrightarrow 2\,AlCl_3 + 3\,H_2$$

8

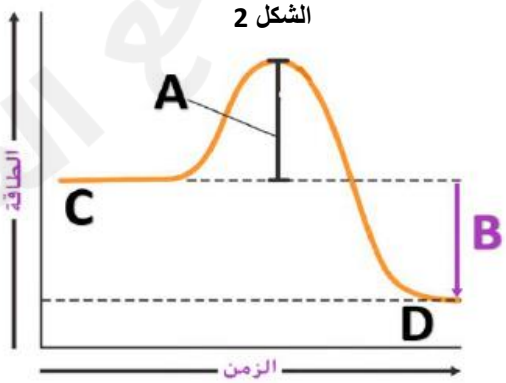
السؤال الخامس: اجب عما يأتي: (8 درجات)

أولا: استخدم الرسم أدناه للإجابة عن الأسئلة الأتية :(5 درجات)

الشكل 1



الشكل 2



ماذا يمثل الحرف D في الشكل 1؟ الطاقة الممتصة (درجة)

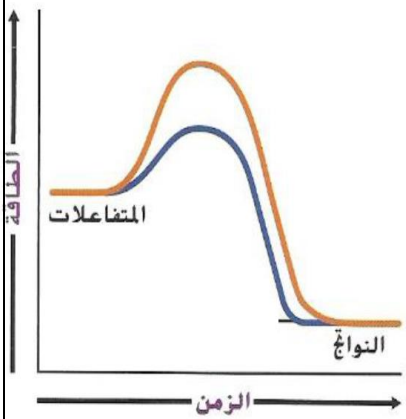
✍ ماذا يمثل الحرف B في الشكل 2؟ الطاقة المنطلقة (درجة)

✍ الشكل الذي يعبر عن التفاعل الماص للحرارة هو الشكل1 درجة

✍ الشكل الذي يعبر عن التفاعل الطارد للحرارة هو الشكل 2 درجة

✍ الشكل الذي يعبر عن احتراق الفحم هو الشكل 2، بينما الشكل الذي يعبر عن البناء الضوئي هو الشكل 1 درجة

ثانيا: استخدم الرسم أدناه للإجابة عن الأسئلة الأتية:(ثلاث درجات)



(يبين الرسم التخطيطي تفاعلين أحداهما يستخدم حفاز والأخر بدون حفاز)

✍ الخط الذي يعبر عن استخدام الحفاز هو ذو اللون الأزرق

✍ الخط الذي يعبر عن عدم استخدام الحفاز هو ذو اللون البرتقالي

✍ كيف من الممكن أن يصبح الخط الأزرق إذا استخدم المثبط بدلا من الحفاز؟

المثبط يعمل على زيادة طاقة التنشيط وبالتالي سيرتفع الخط الأزرق لأعلى

السؤال السادس: اجب عما يأتي: (8 درجات)

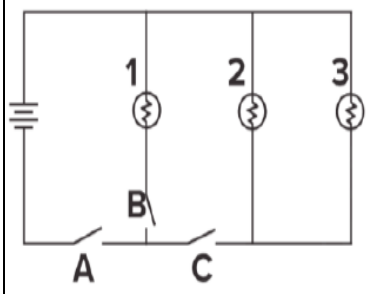
8

أولا: قارن وقابل بين التيار المستمر والتيار المتردد باستخدام ما بين الأقواس:(4 درجات)

(تتدفق الإلكترونات في اتجاه واحد – ينعكس اتجاهه باستمرار - ينشأ بواسطة البطاريات – يستخدم لتشغيل الأجهزة التي تتصل بالمقبس)

التيار المستمر DC	التشابه	التيار المتناوب AC
تتدفق الإلكترونات في اتجاه واحد	كلاهما يتطلب دائرة كهربائية مغلقة لتدفق الشحنات الكهربائية	ينعكس اتجاهه باستمرار
ينشأ بواسطة البطاريات		ينشأ بواسطة محطات توليد الطاقة
يستخدم لتشغيل الأجهزة المحمولة		يستخدم لتشغيل الأجهزة التي تتصل بالمقبس

ثانيا: من خلال دراستك لطرق التوصيل على التوالي والتوازي اجب عن الأسئلة الأتية :(4 درجات)



✍ ما المفتاح الذي يطفئ فقط المصابيح 2،3 في الدائرة الكهربائية؟ المفتاح C

✍ ما المفتاح الذي يطفئ جميع المصابيح في الدائرة الكهربائية؟ المفتاح A

✍ ما المفتاح الذي يطفئ فقط المصباح 1 في الدائرة الكهربائية؟ المفتاح B

✍ ما نوع طريقة التوصيل في الدائرة الكهربائية؟ طريقة التوازي

انتهت الأسئلة مع خالص امنياتي بالتوفيق والنجاح