تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

نموذج إجابة اختبار نهائي لمنطقة الباحة

موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الثالث المتوسط ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ اختبارات ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-19 12:15:35

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 الثالث المتوسط

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

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني

1	نموذج أسئلة اختبار منطقة تبوك
2	نموذج إجابة اختبار منطقة تبوك
3	نموذج إجابة اختبار نهائي لمنطقة الباحة
4	الاختبار المركزي في تبوك
5	نموذج أسئلة اختبار نهائي لمنطقة مكة

بسم الله الرحمن الرحيم

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم ٢٨٠
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة الباحة
الشؤون التعليمية - أداء التعليم - الإشراف التربوي

وزارة التعليم
Ministry of Education

المادة : علوم
الصف: الثالث المتوسط
التاريخ: / / ١٤٤٦هـ
الزمن: ساعه ونصف
عدد الأوراق: ٤ورقات

نموذج إجابة لاختبار نهاية الفصل الدراسي الثاني - (الدور الأول) - للعام الدراسي ١٤٤٦ هـ

اسم الطالب/ة		المدرسة	
رقم الجلوس		الفصل	

رقم السؤال	الدرجة رقماً	الدرجة كتابة	المصحح	المراجع
السؤال الأول	١٣	ثلاثة عشر درجة فقط		
السؤال الثاني	١٤	أربعة عشر درجة فقط		
السؤال الثالث	١٣	ثلاثة عشر درجة فقط		
مجموع الدرجات	٤٠	أربعون درجة لا غير		

استعن بالله ثم أجب على جميع الأسئلة

١٣
١٣

٥
٥

السؤال الأول: أ) أكتب المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل عبارة مما يأتي:

م	العبارة	المصطلح العلمي
١	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات	العنصر (درجة واحدة)
٢	مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برو ابط كيميائية	المركب (درجة واحدة)
٣	العملية التي تنتج تغيراً كيميائياً	التفاعل الكيميائي (درجة واحدة)
٤	مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل دون أن تتغير	العامل المحفز (المساعد) (درجة واحدة)
٥	ذرة تفقد أو تكتسب إلكتروناً	أيون (درجة واحدة)

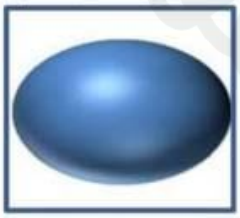
٣
٣

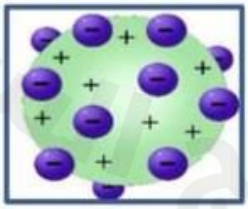
ب) أكمل الفراغات فيما يلي:

١- رتّب مندليف العناصر في الجدول الدوري تصاعديا حسب. كتلتها الذرية (نصف درجة)
٢- عدد الإلكترونات لذرة متعادلة لها ٤٣ بروتوناً ٤٣ الكتروناً (نصف درجة)
٣-الوحدة الأساسية لتكوين المركبات التساهمية هي الجزيئات (نصف درجة)
٤- تحول الشمع الصلب لسائل يعتبر تغيراً فيزيائياً (نصف درجة)
٥- لإبطا سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة عامل مثبط (مثبطات) (نصف درجة)
٦- من العناصر الانتقالية الداخلية الاكتنيدات وجميعها عناصر مشعة ، أنويتها غير مستقرة . (نصف درجة)

ج): أسهم العلماء (طومسون، دالتون، رذرفورد) في تطور النموذج الذري، دّون أسم العالم تحت النموذج الذري الذي ينسب اليه:
(درجة واحدة لكل إجابة صحيحه)

٣
٣


دالتون


طومسون

رذرفورد

٢
٢

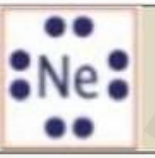
د) عدد اثنين لكلا من :. (نصف درجة لكل إجابة صحيحة)

خصائص الفلزات (درجة واحدة ،- نصف درجة لكل فقرة)	١-لها لمعان وبريق معدني (عاكسة للضوء) ٢- موصلة جيدة للحرارة والكهرباء ٣- صلبة قابلة للطرق (تحول لصفائح) والسحب (تحول لأسلاك)٤- كلها صلبة عدا الزئبق فلز سائل ٥-- كثافتها عالية ٦ - ذات درجات انصهار عالية

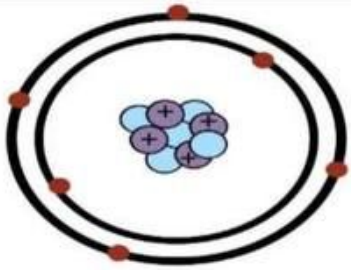
الاستعمالات الطبية للنظائر المشعة (درجة واحدة – نصف درجة لكل فقرة)	١-تشخيص مشاكل الغدة الدرقية ،٢-تستخدم للكشف عن السرطان ،٣-الكشف عن مشاكل الهضم ٤- الكشف عن مشاكل الدورة الدموية ٥- الكشف عن الأورام ٦-الكشف عن التمزقات والكسور.

السؤال الثاني: أ) اختر الاجابة الصحيحة (درجة لكل اجابة صحيحة)

١٤
١٤

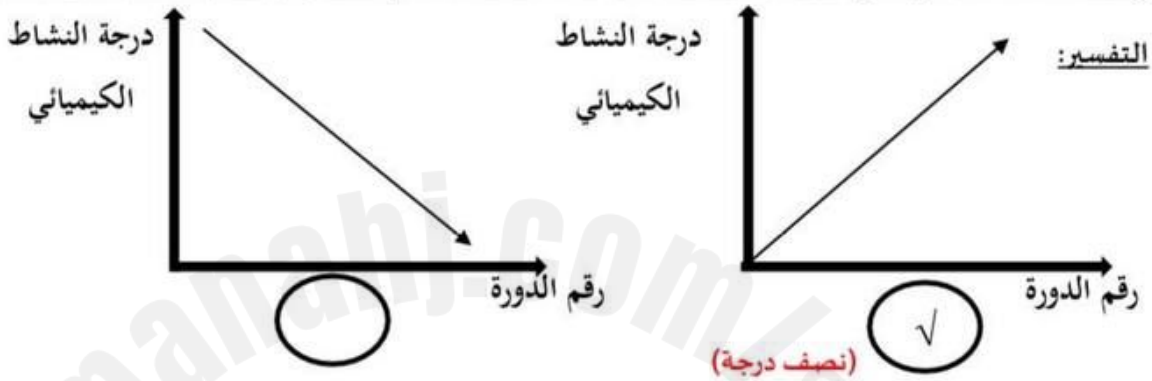
١	نواة تحوي ١٤٦ نيتروناً فقدت جسيم ألفا يبقى بها ..... نيتروناً							
أ	١٤٢	ب	١٤٤	ج	١٤٦	د	١٤٨	
٢	المجموعة التي تستخدم عناصرها في اللوحات الاعلانية ومصابيح الانارة العادية							
أ	الغازات النبيلة	ب	الهالوجينات	ج	عائلة الاكسجين	د	الفلزات القلوية	
٣	يمثل الرمز التالي F^-							
أ	جزئ قطبي	ب	مركب أيوني	ج	أيون موجب	د	أيون سالب	
٤	اذا كان العدد الذري لعنصر ٢٢ وعدد النيترونات ٢٦ فإن كتلته الذرية							
أ	٢٢	ب	٢٦	ج	٤٨	د	٧٤	
٥	عدد الكترونات مستوى الطاقة الأخير للمجموعة ١٧ (الهالوجينات)							
أ	٥	ب	٦	ج	٧	د	٨	
٦	أي العناصر التالية مستقرة							
أ		ب		ج		د		
٧	يدل الرقم 2 الموجود في الصيغة الكيميائية لفلوريد الفضة AgF_2							
أ	أيوني فلور $2F^{-2}$	ب	ذرتي فلور $2F$	ج	جزئي AgF_2	د	مركبي AgF_2	
٨	عدد النيترونات في ذرة النيتروجين -١٥ التي تحوي ٧ بروتونات هو:							
أ	٦ نيترونات	ب	٧ نيترونات	ج	٨ نيترونات	د	١٥ نيترون	
٩	طاقة + $CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$ ثاني اكسيد الكربون والماء في المعادلة يمثلان							
أ	مواد ناتجة	ب	مواد متفاعلة	ج	عامل مثبط	د	عامل يحفز	
١٠	حدد نوع الرابطة في التفاعل التالي							
أ	أيونية	ب	فلزية	ج	تساهمية قطبية	د	تساهمية غير قطبية	
١١	من دلائل حدوث التفاعل الكيميائي							
أ	تآكل معدن بالاحتكاك	ب	تبخر الماء وتكاثف البخار	ج	تغير درجة حرارة الجو	د	تغير لون الخيار بالتخليل	
١٢	يرمز لعنصر الصوديوم بـ:							
أ	NA	ب	Na	ج	na	د	nA	
١٣	نوع الرابطة في الشكل التالي							
أ	رابطة أيونية	ب	رابطة ثلاثية قطبية	ج	رابطة ثلاثية غير قطبية	د	رابطة ثنائية قطبية	
١٤	إذا افترضنا أن نظير الكربون -١٤ يحرر جسيمات بيتا فأن العدد الكتلي للنظير المتكون:							
أ	١١	ب	١٢	ج	١٣	د	١٤	

٥- من خلال الشكل التالي استنتج عدد الجسيمات المكونة لنواة الذرة ومسمياتها ::

٤بروتونات (نصف درجة على العدد ونصف درجة على اسم الجسيم) ٥ نيترونات (نصف درجة على العدد ونصف درجة على اسم الجسيم)	

٢
٢

ج) حدد الشكل البياني الذي يعبر عن العلاقة بين درجة النشاط الكيميائي لعنصر من الفلزات القلوية ورقم الدورة بوضع علامة √ مع التفسير:

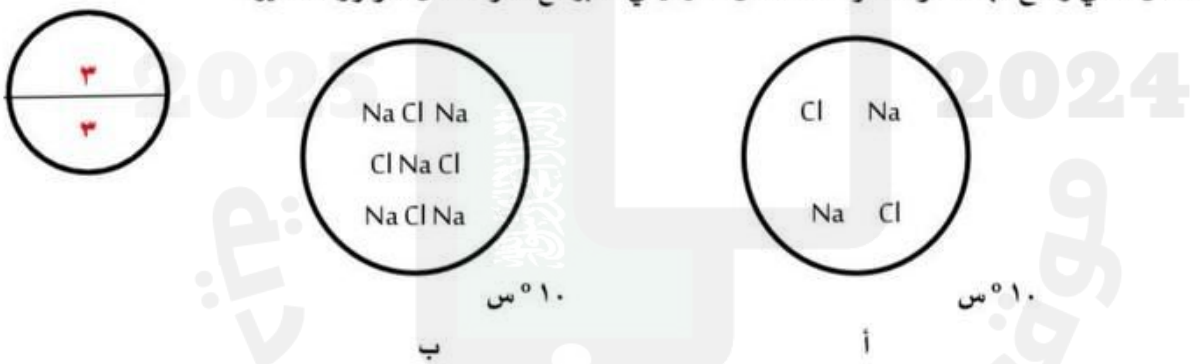


١
١

(نصف درجة)

التفسير/ يزداد نشاط العناصر في الجدول الدوري كلما انتقلنا من أعلى إلى أسفل (كلما انتقلنا من أعلى الجدول الدوري إلى الأسفل يزيد عدد الدورة ويزيد النشاط الكيميائي) (نصف درجة)

د) من خلال الشكل التالي وضح أيهما تكون سرعة التفاعل الكيميائي أكبر مع ذكر العامل المؤثر والتفسير :



٣
٣

* سرعة التفاعل أكبر في الشكل/ ب (درجة واحدة)
* العامل المؤثر/ التركيز (درجة واحدة)
* التفسير/ كلما كانت ذرات عناصر المواد المتفاعلة وجزيئاتها قريبة من بعضها البعض كانت فرصة التصادم بينها أكبر فتصبح سرعة التفاعل أكبر

(ربع درجة) (نصف درجة) (ربع درجة)

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا لكم بدوام التوفيق

١٣
١٣

السؤال الثالث:

أ) إذا علمت ان فترة عمر النصف ل١٠٠ جم من عنصرمشع ٥ سنوات فكم يتبقى منه بعد مرور فترتي عمر النصف؟

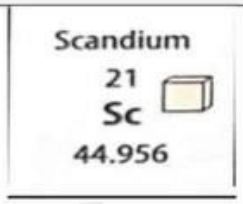
١ / ١

البداية ١٠٠ جم ← بعد عمر نصف واحد ٥٠ جم ← بعد عمر نصف ثاني ٢٥ جم (درجة واحدة يكتفى بما تحته خط)

ب) أجب وفق المطلوب لكل فقرة في الجدول التالي :

١-باستخدام مفتاح العنصر اوجد:

رمز العنصر/ Sc_{21}^{45} (ربع درجة على الاحرف ، ربع درجة للعدد الذري ، وربع درجة للكتلة الذرية)



٢ / ٢

العدد الذري / ٢١ (نصف درجة)

حالته / صلب (ربع درجة)

الكتلة الذرية /٤٥ يقبل ٤٤,٩٥ (نصف درجة)

٢-حدد شكل الطاقة ماص / طارد لكل معادلة ثم زن المعادلة الغير موزونة :

٢ / ٢

شكل الطاقة / ماص(نصف درجة) $C_6H_{12}O_6 + \text{طاقة} \longrightarrow 2H_2 + O_2$

شكل الطاقة / طارد(نصف درجة) $C_6H_{12}O_6 + 6O_2 \longrightarrow 6CO_2 + 6H_2O + \text{طاقة}$ (نصف درجة) (نصف درجة)

٣- حدد عدد الالكترونات لكل مستوى من مستويات الطاقة للعنصر التالي :

١ / ١

Ne_{10}^{20}

المستوى الأول / ٢ (نصف درجة)

المستوى الثاني /٨ (نصف درجة)

٤- صنف العنصر إلى فلز / لافلز وحدد ما إذا كان يفقد أم يكتسب الالكترونات مع التفسير:

١ / ١

Mg_{12}^{24}

قلز/ لافلز ..... فلز (ربع درجة)

يفقد / يكتسب ... يفقد (ربع درجة)

التفسير/ * لكون مجال الطاقة الأخير يوجد به الكترونين ويتم فقدها ليصل العنصر لأيون المغنسيوم الموجب الأكثر استقراراً

*لتحقيق الاستقرار

*لتشكيل الروابط الكيميائية مع عناصر اخرى

*الدخول في تفاعل كيميائي

*عند تعرضها للإشعاع

(نصف درجة) يقبل إحدى التفسيرات ويكتفى بما تحته خط للتفسير الأول