تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

almanahj.com/sa
2025 2024
موقع المناهج السعودية

نموذج إجابة اختبار منطقة تبوك

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-19 11:36:02

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: الإدارة العامة للتعليم بمنطقة تبوك

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 إجابة اختبار منطقة تبوك
2	نموذج الإجابة على الاختبار المركزي في تبوك
3	الاختبار المركزي في تبوك
4	نموذج أسئلة اختبار نهائي لمنطقة مكة
5	نموذج أسئلة اختبار نهائي لمنطقة حايل

١٠

السؤال الرابع:

أ/ أقرن العمود الثاني مع ما يناسبه من العمود الأول وذلك بوضع الرقم المناسب أمام العمود الثاني:

م	العمود ١
١	المغنيسيوم
٢	الجاليوم
٣	البورون
٤	الرصاص

الإجابة	م	العمود ٢
	أ	يستخدم في صناعة الطلاء والمنظفات
٤	ب	يستخدم في وقاية الجسم من أشعة X
٣	ج	يستخدم في صناعة أواني الطهي ضد الكسر
١	د	يدخل في تكوين الكلوروفيل في النباتات الخضراء
٢	هـ	يستخدم في صناعة رقاقات الحاسوب

ب/ فسر علمياً العبارات التالية:

١/ تُحفظ علب صلصة المعكرونة في الثلاجة مباشرة بعد فتحها.

لأنه درجة الحرارة تعمل على حدوث التفاعل الكيميائي

٢/ الذرة متعادلة كهربائيا.

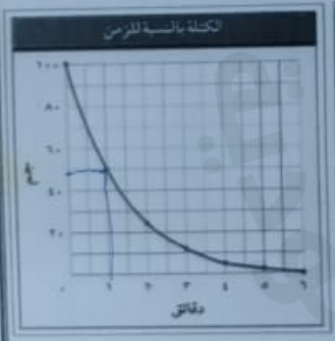
لتساوي عدد البروتونات مع عدد الإلكترونات

٣/ معظم جسيمات ألفا تخترق صفيحة الذهب دون أن تنحرف في تجربة رذرفورد.

لأنه معظم الذرة فراغ

٤/ يستخدم رجال الإطفاء الرغوة لإطفاء الحرائق.

ج/ بالاعتماد على الرسم البياني المقابل. أجب عن التالي:



١- ما فترة عمر النصف لهذا النظير؟

١ دقيقة

٢- ما كمية النظير المتبقية بالجرامات بعد مرور ثلاث فترات من عمر النصف؟

١٥ جم

د / عنصر الفسفور من العناصر الضرورية للمخلوقات الحية. إذا علمت أن العدد الذري لعنصر الفسفور ١٥.

أجب حسب ما هو مطلوب في الجدول التالي:

٢ ٨ ٥

العنصر	التوزيع الإلكتروني	التمثيل النقطي
الفسفور		

انتهت الأسئلة

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة تبوك
الاختبارات المركزية

أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثاني (الدور الأول)
التعليم (عام – تحفيظ القرآن الكريم – تعليم الكبيرات)
للعام الدراسي ١٤٤٦هـ

المادة: العلوم
الصف: الثالث المتوسط
الزمن: ساعة ونصف
اليوم: الأربعاء
التاريخ: ٢٠/ ٨ / ١٤٤٦هـ

اسم الطالب/ـة	
المدرسة	
رقم الجلوس	

٤٠

السؤال	الدرجة		اسم المصححة
	رقماً	كتابة	
الأول			
الثاني			
الثالث			
الرابع			
المجموع			

ستعن بالله ثم أجب عن الأسئلة التالية:

١٠

سؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في العبارات التالية:

١	**الاسم الكيميائي للخل هو:**			
أ	حمض الهيدروكلوريك	ج	حمض الكربونيك	
ب	حمض الأستيك	د	حمض الكبريتيك	
٢	**يدل الرقم ٣ في الصيغة الكيميائية NH_3 على:**			
أ	ثلاث أيونات H^+	ج	ثلاث جزيئات H_2	
ب	ثلاث ذرات H	د	ثلاث مركبات NH_3	
٣	**يفقد عنصر الأميريسيوم -٢٤١ جسيم ألفا فيتحول إلى عنصر النبتونيوم -٢٣٧. أي مما يأتي مكونات جسيم ألفا؟**			
أ	بروتونين ونيوترونين	ج	بروتونين فقط	
ب	بروتون ونيوترونين	د	نيوترونين فقط	

يتبع

١٠

السؤال الثاني:

أ/ أكمل الفراغ في العبارات التالية:

م	العبارات
١	الرابطة التي تنشأ بين أيونين شحنتهما مختلفة هي .....
٢	الاسم الشائع لكلوريد الصوديوم هو .....
٣	كمية المادة الموجودة في حجم معين هو .....
٤	رتب موزلي العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب تزايد .....
٥	المجموعة التي نادراً ما تتحد عناصرها مع عناصر أخرى وتوجد منفردة في الطبيعة هي .....
٦	الاسم الذي يطلق على العناصر (حديد – نيكل – كوبالت) هو .....
٧	المادة التي لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر منها تعرف بـ .....
٨	الاسم الآخر لعناصر سلسلة اللانثانيدات هو .....

ب/ يظهر الجدول الذي أمامك خصائص بعض نظائر الكربون، أجب حسب ما هو مطلوب:

نظائر الكربون		
النظير	العدد الكتلي	العدد الذري
كربون-١٢	١٢	٦
كربون-١٣	١٣	٦
كربون-١٤	١٤	٦

١- ما عدد النيوترونات في نظير الكربون -١٣؟

.....

٢- أي نظير من النظائر أكثر استقراراً؟ برر إجابتك.

.....

.....

٣- فيما يستخدم نظير الكربون -١٤؟

.....

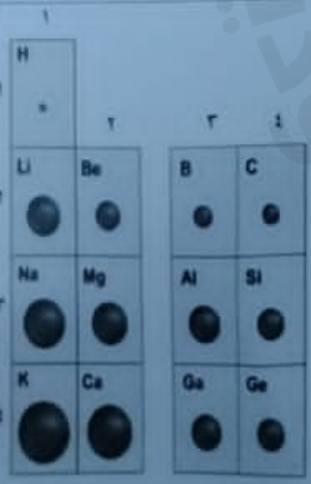
ج/ يوضح الشكل الذي أمامك تطور النماذج الذرية، سم كل نموذج.

١- .....

٢- .....

د/ يظهر الجدول الدوري أنماطا عند الانتقال من عنصر إلى آخر في المجموعات والدورات، ويمثل الحجم الذري في هذا الجزء من الجدول الدوري في صورة كرات.

من خلال الشكل المقابل ما الأنماط التي يمكن أن تلاحظها في الدورات والمجموعات بالنسبة للحجم الذري في الحالات التالية:



١- عند الانتقال من يسار الدورة الواحدة إلى يمينها؟

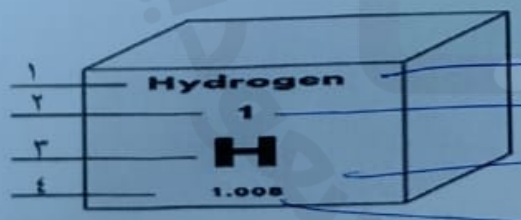
.....

٢- عند الانتقال من أعلى المجموعة الواحدة إلى أسفلها؟

.....

يتبع

تابع السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في العبارات التالية:

٤	أي مما يأتي يصف ما يمثله الرمز Na^+ ؟			
أ	مركب أيوني	ج	أيون موجب	
ب	جزيء قطبي	د	أيون سالب	
٥	أي مما يلي يمثل الترتيب الصحيح للروابط الكيميائية الموضحة في الشكل الذي أمامك؟			
	١ H_2O	٢ H_2	٣ Ag	
أ	١فلزية - ٢ قطبية – ٣غير قطبية	ج	١غير قطبية – ٢ فلزية – ٣ قطبية	
ب	١ غير قطبية – ٢قطبية – ٣ فلزية	د	١ قطبية – ٢غير قطبية – ٣ فلزية	
٦	المصطلح الذي يصف الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل هو:			
أ	طاقة التنشيط	ج	سرعة التفاعل	
ب	عامل محفز	د	الإنزيم	
٧	أي مما يلي لا يعد دليلا على حدوث تفاعل كيميائي؟			
أ	تحول طعم الحليب للطعم المر	ج	تكاثف بخار الماء على زجاج النافذة	
ب	تصاعد رائحة قوية من البيض المكسور	د	تحول لون شريحة البطاطس للون الغامق	
٨	عنصر مشع من عناصر مجموعة الهالوجينات:			
أ	الكلور	ج	اليود	
ب	الأستاتين	د	البروم	
٩	عندما نقوم بإشعال النار نبدأ بحرق الأغصان الرفيعة، أي مما يلي هو العامل المؤثر في سرعة التفاعل؟			
أ	مساحة السطح	ج	العامل المثبط	
ب	درجة الحرارة	د	العامل المحفز	
١٠	تشير الأرقام (١-٢-٣-٤) في الشكل التالي إلى: 			
أ	١(اسم العنصر) / ٢(الكتلة الذرية) ٣(رمز العنصر) / ٤(عدد النيوترونات)	ج	١(اسم العنصر) / ٢(العدد الذري) ٣(رمز العنصر) / ٤(عدد البروتونات)	
ب	١(اسم العنصر) / ٢(الكتلة الذرية) ٣(رمز العنصر) / ٤(العدد الذري)	د	١(اسم العنصر) / ٢(العدد الذري) ٣(رمز العنصر) / ٤(الكتلة الذرية)	

يتبع

١٠

السؤال الثالث:

أ/ اكتب كلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام العبارة الخاطئة:

م	العبارة	الإجابة
١	توجد البروتونات في منطقة تسمى السحابة الإلكترونية.	✗
٢	تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في الخصائص الكيميائية والفيزيائية.	✓
٣	تقاس سرعة التفاعل الكيميائي من خلال إيجاد سرعة استهلاك أحد المتفاعلات أو تكون أحد النواتج.	✓
٤	يسمي أنبوب كروكس بأنبوب الأشعة المهبطية (أشعة الكاثود).	✓
٥	عناصر الفلزات القلوية الأرضية أكثر نشاطاً من عناصر الفلزات القلوية.	✗
٦	جسيم بيتا عبارة عن إلكترون له طاقة عالية تأتي من النواة.	✓
٧	مجموعة البلاتين تستخدم في التفاعلات الكيميائية بوصفها عوامل مساعدة.	✓
٨	تتكون العناصر الانتقالية من فلزات ولافلزات وأشباه فلزات.	✗

ب/ قارن حسب ما هو مطلوب في كلاً من:

١- التفاعل الطارد للحرارة والتفاعل الماص للحرارة.

وجه المقارنة	التفاعل الطارد للحرارة	التفاعل الماص للحرارة
التعريف	تفاعل كيميائي ينتج طاقة حرارية	تفاعل كيميائي يمتص طاقة حرارية
مثال	احتراق الخشب	تحلل كربونات الصوديوم

٢- خصائص الفلزات واللافلزات.

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
التوصيل للحرارة والكهرباء	توصل	لا توصل
القابلية للطرق والسحب	قابلة للطرق والسحب	غير قابلة للطرق والسحب

ج/ يمثل الرسم الذي أمامك تغير تركيز المركب (أ) والمركب (ب) على الترتيب خلال التفاعل الكيميائي.

١- أي المركبين يعد مادة متفاعلة؟

(أ)

٢- وضح أثر زيادة التركيز على سرعة التفاعل الكيميائي؟

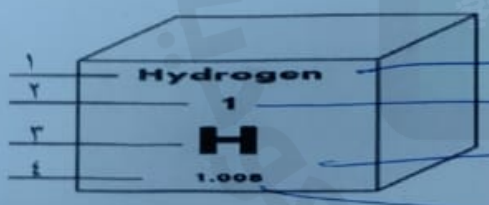
بزيادة سرعة التفاعل بزيادة التركيز

د/ زن المعادلة الكيميائية التالية:

$$2\,Ag_2O \rightarrow 4\,Ag + 2\,O_2$$

يتبع

تابع السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في العبارات التالية:

٤	أي مما يأتي يصف ما يمثله الرمز Na^+ ؟			
أ	مركب أيوني	ج	أيون موجب	
ب	جزيء قطبي	د	أيون سالب	
٥	أي مما يلي يمثل الترتيب الصحيح للروابط الكيميائية الموضحة في الشكل الذي أمامك؟			
	H_2O ١	H_2 ٢	Ag ٣	
أ	١فلزية - ٢ قطبية – ٣غير قطبية	ج	١غير قطبية – ٢ فلزية – ٣ قطبية	
ب	١ غير قطبية – ٢قطبية – ٣ فلزية	د	١ قطبية – ٢غير قطبية – ٣ فلزية	
٦	المصطلح الذي يصف الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل هو:			
أ	طاقة التنشيط	ج	سرعة التفاعل	
ب	عامل محفز	د	الإنزيم	
٧	أي مما يلي **لا يعد** دليلا على حدوث تفاعل كيميائي؟			
أ	تحول طعم الحليب للطعم المر	ج	تكاثف بخار الماء على زجاج النافذة	
ب	تصاعد رائحة قوية من البيض المكسور	د	تحول لون شريحة البطاطس للون الغامق	
٨	عنصر مشع من عناصر مجموعة الهالوجينات:			
أ	الكلور	ج	اليود	
ب	الأستاتين	د	البروم	
٩	عندما نقوم بإشعال النار نبدأ بحرق الأغصان الرفيعة، أي مما يلي هو العامل المؤثر في سرعة التفاعل؟			
أ	مساحة السطح	ج	العامل المثبط	
ب	درجة الحرارة	د	العامل المحفز	
١٠	تشير الأرقام (١-٢-٣-٤) في الشكل التالي إلى:  ١اسم العنصر ٢العدد الذري ٣رمز العنصر ٤العدد الكتلي			
أ	١(اسم العنصر) / ٢(الكتلة الذرية) ٣(رمز العنصر) / ٤(عدد النيوترونات)	ج	١(اسم العنصر) / ٢(العدد الذري) ٣(رمز العنصر) / ٤(عدد البروتونات)	
ب	١(اسم العنصر) / ٢(الكتلة الذرية) ٣(رمز العنصر) / ٤(العدد الذري)	د	١(اسم العنصر) /٢(العدد الذري) ٣(رمز العنصر) /٤(الكتلة الذرية)	

يتبع

ـــــ
١٠

السؤال الثاني:

أ/ أكمل الفراغ في العبارات التالية:

م	العبارات
١	الرابطة التي تنشأ بين أيونين شحنتهما مختلفة هي .....
٢	الاسم الشائع لكلوريد الصوديوم هو .....
٣	كمية المادة الموجودة في حجم معين هو .....
٤	رتب موزلي العناصر في الجدول الدوري الحديث حسب تزايد .....
٥	المجموعة التي نادراً ما تتحد عناصرها مع عناصر أخرى وتوجد منفردة في الطبيعة هي .....
٦	الاسم الذي يطلق على العناصر (حديد – نيكل – كوبالت) هو .....
٧	المادة التي لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر منها تعرف بـ .....
٨	الاسم الآخر لعناصر سلسلة اللانثانيدات هو .....

ب/ يظهر الجدول الذي أمامك خصائص بعض نظائر الكربون، أجب حسب ما هو مطلوب:

نظائر الكربون		
النظير	العدد الكتلي	العدد الذري
كربون-١٢	١٢	٦
كربون-١٣	١٣	٦
كربون-١٤	١٤	٦

١- ما عدد النيوترونات في نظير الكربون -١٣؟

.....

٢- أي نظير من النظائر أكثر استقراراً؟ برر إجابتك.

.....

.....

٣- فيما يستخدم نظير الكربون -١٤؟

.....

ج/ يوضح الشكل الذي أمامك تطور النماذج الذرية، سم كل نموذج.

١- .....

٢- .....

د/ يظهر الجدول الدوري أنماطا عند الانتقال من عنصر إلى آخر في المجموعات والدورات، ويمثل الحجم الذري في هذا الجزء من الجدول الدوري في صورة كرات.

من خلال الشكل المقابل ما الأنماط التي يمكن أن تلاحظها في الدورات والمجموعات بالنسبة للحجم الذري في الحالات التالية:

١- عند الانتقال من يسار الدورة الواحدة إلى يمينها؟

.....

٢- عند الانتقال من أعلى المجموعة الواحدة إلى أسفلها؟

.....

يتبع