

## تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



## نموذج أسئلة اختبار منطقة تبوك

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 11:52:21 2025-02-19

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل  
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة  
علوم:

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط



صفحة المناهج  
السعودية على  
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

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

نموذج إجابة اختبار منطقة تبوك

1

نموذج الإجابة على الاختبار المركزي في تبوك

2

الاختبار المركزي في تبوك

3

نموذج أسئلة اختبار نهائي لمنطقة مكة

4

نموذج أسئلة اختبار نهائي لمنطقة حائل

5

تابع أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثاني (الدور الأول) للعام الدراسي ١٤٤٦ هـ

١٠

السؤال الثالث:

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

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

ب/ قارن حسب ما هو مطلوب في كل من:

١- التفاعل الطارد للحرارة والتفاعل الماص للحرارة.

وجه المقارنة	التفاعل الطارد للحرارة	التفاعل الماص للحرارة
التعريف	.....	.....
مثال	.....	.....

٢- خصائص الفلزات واللافلزات.

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
التوصيل للحرارة والكهرباء	.....	.....
القدرة على الطرق والسحب	.....	.....

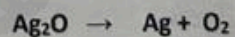
ج/ يمثل الرسم الذي أمامك تغير تركيز المركب (أ) والمركب (ب) على الترتيب خلال التفاعل الكيميائي.

١- أي المركبين يعد مادة متفاعلة؟

٢- وضح أثر زيادة التركيز على سرعة التفاعل الكيميائي؟



د/ زن المعادلة الكيميائية التالية:



يتبع

الصفحة ٤ من ٥

أما ٩٠٧ ص

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

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 الكيبرات)  
للعام الدراسي ١٤٤٦ هـ

٤٠

اسم الطالب/ة
المدرسة
رقم الجلوس

السؤال	الدرجة		اسم المصححة
	رقماً	كتابة	
الأول			
الثاني			
الثالث			
الرابع			
المجموع			

١٠

استعن بالله ثم أجب عن الأسئلة التالية:  
السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في العبارات التالية:

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

يتبع

الصفحة ١ من ٥



قلم ٥ دقائق

تابع أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثاني (الدور الأول) للعام الدراسي ١٤٤٦ هـ

١٠

السؤال الرابع:

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

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

ب/ فسر علمياً العبارات التالية:

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

٢/ الذرة متعادلة كهربائياً.

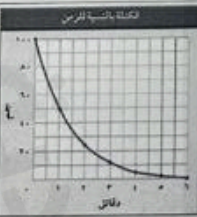
٣/ معظم جسيمات ألفا تتخترق صفيحة الذهب دون أن تنحرف في تجربة رذرفورد.

٤/ يستخدم رجال الإطفاء الرغوة لإطفاء الحرائق.

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

١- ما فترة عمر النصف لهذا النظير؟

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



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

أجب حسب ما هو مطلوب في الجدول التالي:

العنصر	التوزيع الإلكتروني	التمثيل النقطي
الفسفور		

انتهت الأسئلة

الصفحة ٥ من ٥

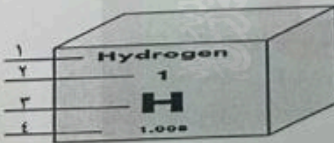
ود



تابع أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثاني (الدور الأول) للعام الدراسي ١٤٤٦ هـ.

تابع السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في العبارات التالية:

٤	أي مما يأتي يصف ما يمثله الرمز $Na^+$ ؟	ج	أيون موجب
ب	جزء قطبي	د	أيون سالب
٥	أي مما يلي يمثل الترتيب الصحيح للروابط الكيميائية الموضحة في الشكل الذي أمامك؟		
١	١ فلزية - ٢ قطبية - ٣ غير قطبية	ج	١ غير قطبية - ٢ فلزية - ٣ قطبية
ب	١ غير قطبية - ٢ قطبية - ٣ فلزية	د	١ قطبية - ٢ غير 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 دليلاً 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	الكور	ج	اليود
ب	الاستاتين	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
	تشير الأرقام (١-٢-٣-٤) في الشكل التالي إلى:		
١٠			
١	١) (اسم العنصر) / ٢) (الكتلة الذرية)	ج	١) (اسم العنصر) / ٢) (العدد الذري)
ب	٣) (رمز العنصر) / ٤) (عدد النيوترونات)	د	٣) (رمز العنصر) / ٤) (عدد البروتونات)
	١) (اسم العنصر) / ٢) (الكتلة الذرية)		١) (اسم العنصر) / ٢) (العدد الذري)
	٣) (رمز العنصر) / ٤) (العدد الذري)		٣) (رمز العنصر) / ٤) (الكتلة الذرية)



يتبع

الصفحة ٢ من ٥



**السؤال الرابع:**

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

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

العمود ١	م
المغنيسيوم	١
الجاليوم	٢
البورون	٣
الرصاص	٤

ب/ فسر علمياً العبارات التالية:

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

٢/ الذرة متعادلة كهربائياً.

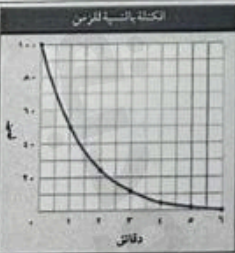
٣/ معظم جسيمات ألفا تخترق صفيحة الذهب دون أن تنحرف في تجربة رذرفورد.

٤/ يستخدم رجال الإطفاء الرغوة لإطفاء الحرائق.

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

١- ما فترة عمر النصف لهذا النظير؟

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



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

أجب حسب ما هو مطلوب في الجدول التالي:

التمثيل النقطي	التوزيع الإلكتروني	العنصر
		الفسفور



سأه دقائة

تابع اسئلة اختبار الفصل الدراسي الثاني (الدور الأول) للعام الدراسي ١٤٤٦ هـ

١٠

السؤال الثاني:

أ/ أكمل الفراغ في العبارات التالية:

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

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

١- ما عدد النيوترونات في نظير الكربون -١٣؟

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

٣- فيما يستخدم نظير الكربون -١٤؟

نظير الكربون

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

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



٢- .....



١- .....

د/ يظهر الجدول الدوري أنماطاً 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؟

١	٢	٣	٤
H	He	B	C
Li	Be	Al	Si
Na	Mg	Ga	Ge
K	Ca		

يتبع