

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



## نموذج أسئلة اختبار نهائي لمنطقة مكة

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 11:55:32 2025-02-18

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 أسئلة اختبار نهائي لمنطقة حائل

1

حل أسئلة الاختبار النهائي في جدة

2

اختبار وزاري محلول عسير

3

اختبار وزاري محلول جدة

4

تدريبات محاكية للاختبار المركزي للفصل الثامن التفاعلات الكيميائية

5

السؤال الثالث

١- ضع علامة (صح) أمام العبارات الصحيحة، وعلامة (خطأ) أمام العبارات الخاطئة لكل فقرة مما يلي:

العبارة	(صح) أو (خطأ)
١- شحني أنبوب كروكس بأنيوب الأشعة المبهطية وقد أستخدم عدة سنوات في شاشات التلفاز والحاسوب.	
٢- أستخدم نظائر العناصر المشعة في تشخيص الأمراض ودراسة الظروف البيئية.	
٣- جميع العناصر لها عمر نصف.	
٤- التفاعلات الكيميائية لا تحدث جميعها بالسرعة نفسها.	
٥- اللانثانيدات: السلسلة الثانية من العناصر الانتقالية الداخلية، التي تبدأ بفتنصر الثوريوم وتنتهي باللورنسيوم.	
٦- طاقة الإلكترون في المستويات القريبة من النواة أقل من طاقته في المستويات البعيدة عنها.	
٧- تقل سرعة معدل التفاعلات الكيميائية بزيادة درجة الحرارة.	
٨- مندليوف مفتاح العنصر يُعرف باسم العنصر وعدده الذري ورمزه وكتلته الذرية وحالته عند درجة حرارة الغرفة.	

ب- أجب عن المطلوب في الفقرات التالية:

صنف التفاعلات في الأمثلة التالية إلى: تفاعل طارد للطاقة أو ماص لها: (طهي الطعام - مشعل الخيام - البناء الضوئي - الكمادات الحارة)	التفاعلات الماصة للطاقة	التفاعلات الطاردة للطاقة

عند مزج مخلول من كلوريد الكالسيوم ونترات الفضة معاً تنتج نترات الكالسيوم وراسب أبيض، حدد ما يلي:

- الصيغة الكيميائية لهذا الراسب.
- وزن المعادلة الموضحة.



فيمر ما يلي: كيف يُمكن لسطح المادة المعرض للتفاعل أن يُؤثّر في سرعة التفاعل بين مادّة وأخرى؟ أعط أمثلة.

مع تمنياتنا لكم بالتوفيق والسداد

\*\* أنتهت الأسئلة \*\*



١٥- إذا كان عدد النصب لعنصر البزونيوم ١٣٧، فما عدد بروتونات جزيئته؟	١- ١٣٧	٢- ١٣٨	٣- ١٣٩	٤- ١٤٠
١٦- أي المواد الأربعة، هو تفلوح ذالكون للذرة؟	١-	٢-	٣-	٤-
١٧- جلال عنديبة تحللي بيتا، يتحول اليوترون إلى نوترون و:	١- جسيم ألفا	٢- جسيم بيتا	٣- نواة	٤- نظير
١٨- أي مما يلي يصعب التعامل معه؟	١- جسيم ألفا	٢- جسيم بيتا	٣- نواة	٤- نظير
١٩- ما الذي يحدث للإلكترونات عند تكون الرابطة التساهمية غير التسليطة؟	١- تفقد	٢- تكتسب	٣- تشارك فيها الذرات بشكل متساو (غير متجانس)	٤- تشارك فيها الذرات بشكل غير متساو (غير متجانس)
٢٠- يوضع الرشم التوزيع الإلكتروني للموتاشيوم، كيف يميل إلى حالة الاستقرار؟	١- يكتسب إلكترونات	٢- يفقد إلكترونات	٣- يكتسب إلكترونين	٤- يفقد إلكترونين

QROO\_0

العنود الأزل	العنود الثاني
١- ذرات بلخسز نلسمه لثغلف في عدد اليوترونات.	الذرة
٢- زمكيميائي تصيف العنصر، وتكون سخاطا بعدة نطاق تميل عدد الإلكترونات مجال الطاقة الخارجة.	الرابطة الفيلزية
٣- عناصرا لا توصل الكهرباء بشكل جيد كما في الفلزات، ولكنها توصلها أفضل من اللافلزات.	الغازات النبيلة
٤- عنيفة لحيط بتواء الذرة، وتضوي إلكترونات.	الأزوتات
٥- نوع من البروتونات التي تنظم التفاعلات الكيميائية في الخليئة دون أن تتغير.	أشياء الفلزات
٦- عناصر المجموعة ١٨ في الجدول الدوري.	السحابة الإلكترونية
٧- رابطة كلاً عن تجاذب إلكترونات المجال الخارجة للذرات الفيلزية.	أشياء الموصلات
٨- صنف ألفيني في الجدول الدوري، يحتوي على عناصر تتغير خصائصها بشكل تدريجي يمكن توقعه.	التمثيل النقطي للإلكترونات
	القطار

ب- أكمل الفراغ بما يناسبه من المصطلحات المبينة أدناه:

- | عدد البروتونات   | حفظ الكتلة                               | الخاصية الدورية                              | التحول   | المجموعة | التحلل الإشعاعي |
|--|--|--|----------|----------|-----------------|
| ١- كتلة المواد الناتجة عن التفاعل تساوي كتلة المواد المتفاعلة هو قانون | ٢- عدد الإلكترونات في الذرة المتعادلة هو | ٣- العملية التي يتحول فيها عنصر إلى آخر تسمى | ٤- عناصر | ٥- تظهر  |                 |

