

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 جزيئها ٦٠ جرام فكم بروتون من العنصر بعد ٩٠.٩ ساعة؟	١	٢.٥٠ جرام	٣	٨.٥٠ جرام	٤	٩.٥٠ جرام	٥	١٠.٥٠ جرام
١٦- أي المادح الأربعة الآتية، هو نتاج ذرات ألفا؟	١		٢		٣		٤	
١٧- جزيئ عنصري نحلي بيتا، يتحول اليوترون إلى بروتون، فما جسيم العا	١	جسيم بيتا	٢	نواة	٣	نظير	٤	
١٨- أي مما يلي يصعب التعامل معه؟	١	هويون المواد المتعادلة	٢	إشعاع ألفا الكهيميائي	٣	هويون المواد المشعة	٤	تفاعل استرخاف ذرات من الكتلات
١٩- ما الذي يحدث للإلكترونات عند تكون الرابطة التساهمية غير التساهية؟	١	تفقد	٢	تكتسب	٣	تشارك فيها الذرات بشكل متساو (غير متجانس)	٤	تشارك فيها الذرات بشكل غير متساو (غير متجانس)
٢٠- يوضع الرسم التوضيحي للإلكترونات المتوتتة، كيف يميل إلى حالة الاستقرار؟	١	تكتسب إلكترونات	٢	تفقد إلكترونات	٣	تكتسب إلكترونات	٤	تفقد إلكترونات

السؤال الثاني

QROO\_0

أ- ضع رقم العنصر من (العنصر الأول) أمام ما يناسبه من (العنصر الثاني):

العنصر الأول	العنصر الثاني
١ ذرات فلورين تسعة مختلف في عدد النيوترونات.	الذرة
٢ زمكيميائي يصنف العنصر، وتكون خواصه بعدة نطاق تمثل عدد الإلكترونات مجال الطاقة الخارجة.	الرابطة الفيزيائية
٣ عناصر لا توصل الكهرباء بشكل جيد كما في الفلزات، ولكنها توصلها أفضل من اللافلزات.	الغازات النبيلة
٤ عنققة محيط بتواء الذرة، وتضوي إلكترونات.	الأمريعات
٥ نوع من البروتينات التي تنظم التفاعلات الكيميائية في الخلية دون أن تتغير.	أشياء الفلزات
٦ عناصر المجموعة ١٨ في الجدول الدوري.	المخازن الإلكترونية
٧ رابطة تلتصق عن تجاذب إلكترونات المجال الخارجة للذرات الفيزيائية.	أشياء الموصلات
٨ صنف أفيني في الجدول الدوري، يحتوي على عناصر تتغير خصائصها بشكل تدريجي يمكن توقعه.	التمثيل الضوئي للإلكترونات
	القطار

ب- أكمل الفراغ بما يناسبه من الخيارات المتبعة 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- لغناصير                                                             |            |                 |        |          |                 |
| ٥- تظهر                                                                |            |                 |        |          |                 |



← يتبع