

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



الاختبار الفتري للفصل الثاني

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 11:35:53 2024-12-04

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

اختبار تجريبي لدرس نماذج الذرة

1

رابط تحميل كتاب العلوم للفصل الثاني طبعة العام 1446هـ

2

مذكرة الأنشطة الصفية أوراق عمل محلولة

3

الخطة الأسبوعية لمقرر العلوم لكامل الفصل الثاني

4

أوراق عمل شاملة للفصل الثاني

5



45 min

1 ضع المصطلح المناسب أمام كل عبارة مما يلي :

- هو جسيم غير قابل للتقسيم ، وهو أصغر جزء من المادة
- العدد الذري =
- عملية تحدث في بعض الأنوية الغير مستقرة يحدث بها فقدان لبعض جسيماتها وجزء من طاقتها
- ذرات لنفس العنصر ولكنها تختلف في عدد النيوترونات
- كل عامود في الجدول الدوري للعناصر يمثل..... وكل صف يمثل

2 أجب بعلامة (✓) أو (✗) أمام كل عبارة مما يلي :

- العدد الكتلي للنواة هو مجموع عدد البروتونات و النيوترونات
- رتب العالم ديمتري العناصر في الجدول الدوري حسب تسلسل (العدد الذري)
- الكاثود (المهبط) هو القطب السالب الشحنة والآنود (المصعد) هو القطب الموجب
- العناصر الممثلة تشمل عناصر المجموعات من 3 إلى 12

3 اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

- جسيم متعادل الشحنة (شحنته الكهربائية صفر) يوجد في نواة الذرة :
أ- الإلكترون ب- البروتون ج- النيوترون د- جسيم ألفا
- من خصائص الفلزات
أ- هشّة. ب- لامعة ج- رديئة التوصيل د- غازية
- تعتبر الذرة متعادلة إذا تساوت و في العدد :
أ- النيوترونات والبروتونات ب- البروتونات والإلكترونات ج- النيوترونات والإلكترونات
- ذرة حديد Fe عددها الذري 26 وعدد نيوترونها 30 .. فإن عددها الكتلي = ؟
أ- 4 ب- 30 ج- 56 د- 26
- الفلزات التي تتكون (ثلاثية الحديد) هي :
أ- الحديد والكوبالت والنحاس ب- الكوبالت والنيكل والكربون ج- النيكل والكوبالت والحديد
- العالم الذي قال أن معظم كتلة الذرة تتركز في نواتها بينما بقية الذرة فراغ والكترونات صغيرة
أ- دالتون ب- طومسون ج- رذرفورد د- نيلز بور

4 ضع العنصر المناسب اسفل كل مربع مما يلي:

يستخدم في صناعة أواني الطهي التي يمكن نقلها من الفرن للتلاجة دون أن تنكسر	يستخدم في ملء البالونات والمناطيد لأنه آمن ويعتبر أخف من الهواء	موصل للكهرباء إذا تعرض للضوء لذلك يستخدم في صناعة الخلايا الشمسية	يستخدم في صناعة فتيل المصابيح لأنه لا ينصهر الا عند درجة تصل إلى 3410 درجات مئوية
عنصر	عنصر	عنصر	عنصر

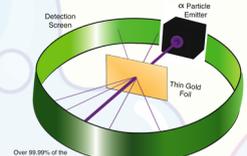
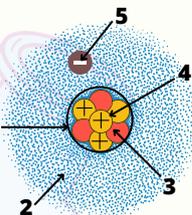
5 أكمل البيانات على الأشكال التالية :

يسمى الشكل :

Carbon	←	1
□	←	2
6	←	3
C	←	4
12.011	←	5

مكونات الذرة :

- النواة
-
-
-
-



تجربة العالم :