اختبار الوحدة الرابعة الروابط والتفاعلات الكيميائية 1447ه غير محلول

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الثالث المتوسط ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-03-01 14:24:18
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

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	حلول مذكرة الأنشطة الصفية أوراق عمل الطاقة والعناصر وصيغ المركبات والتفاعلات الكيميائية والزخم والتصادم 1447ه
2	مذكرة الأنشطة الصفية أوراق عمل الطاقة والعناصر وصيغ المركبات والتفاعلات الكيميائية والزخم والتصادم غير محلولة1447ه
3	الدليل الإرشادي أدوات دعم نواتج التعلم منطقة جازان 1447ه
4	إجابة ورقة عمل تفاعلية عن الصيغ والمعادلات الكيميائية تركز على مفاهيم الصيغ والمعادلات الكيميائية والتفاعلات الطاردة والماصة للحرارة 1447ه
5	إجابة ورقة عمل تفاعلية عن ارتباط العناصر والروابط الكيميائية تركز على مفاهيم ارتباط العناصر وتكوين الروابط الكيميائية بين الذرات 1447ه

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم المدينة المنورة مدرسة: م 67	بسم الله الرحمن الرحيم	المادة:	العلوم
		اختبار الوحدة الرابعة (الروابط والتفاعلات الكيميا	
		الصف:	3م
		الزمن:	ساعتان
		الفترة:	الثاني ١٤٤٧

اسم الطالب		درجة الطالب	
			٢٠

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة: (١٠ درجات)

١- أي العناصر التالية يُعد أكثر الهالوجينات نشاطًا كيميائيًا لقرب مستوى طاقته الخارجي من النواة؟

(أ) الفلور (F) (ب) الكلور (Cl) (ج) البروم (Br) (د) اليود (I)

٢- ماذا تمثل النقاط حول رمز العنصر في التمثيل النقطي للإلكترونات؟

(أ) عدد البروتونات في النواة (ب) عدد النيوترونات (ج) إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي (د) العدد الذري للعنصر

٣- ما العلاقة الرياضية المستخدمة لحساب العدد الأقصى من الإلكترونات التي يستوعبها مستوى الطاقة (ن)؟

(أ) n^2 (ب) $2n$ (ج) $2n^2$ (د) $n^2 + 2$

٤- عندما تفقد ذرة الصوديوم Na إلكتروناً واحداً، فإنها تصبح:

(أ) أيوناً موجباً Na^+ (ب) أيوناً سالباً Na^- (ج) جزيئاً متعادلاً (د) نظيراً مشعاً

٥- أي المجموعات التالية في الجدول الدوري تُعرف باسم الغازات النبيلة وتتميز باستقرارها الكيميائي؟

(أ) المجموعة 1 (ب) المجموعة 2 (ج) المجموعة 17 (د) المجموعة 18

٦- ما الذي يربط الذرات معاً في الرابطة الفلزية ويسمح للفلزات بتوصيل التيار الكهربائي؟

(أ) مشاركة زوج واحد من الإلكترونات (ب) انتقال البروتونات بين الأنوية (ج) بحر من الإلكترونات الحرة الحركة (د) تجاذب الأيونات السالبة فقط

٧- ما نوع الرابطة الكيميائية التي تنشأ نتيجة التجاذب الكهربائي بين الأيونات الموجبة والأيونات السالبة؟

(أ) الرابطة التساهمية (ب) الرابطة الأيونية (ج) الرابطة الفلزية (د) الرابطة القطبية

٨- أي من الجزيئات التالية يحتوي على رابطة تساهمية قطبية حيث لا تتشارك الذرات بالإلكترونات بشكل متساوٍ؟

(أ) جزيء الهيدروجين H_2 (ب) جزيء الكلور Cl_2 (ج) جزيء كلوريد الهيدروجين HCl (د) جزيء النيتروجين N_2

٩- في الصيغة الكيميائية للأمونيا NH_3، كم عدد ذرات الهيدروجين المرتبطة بذرة النيتروجين؟

(أ) ذرة واحدة (ب) ذرتان (ج) ثلاث ذرات (د) أربع ذرات

١٠- كم عدد الإلكترونات التي يتسع لها مستوى الطاقة الثالث في الذرة؟

(أ) 2 إلكترون (ب) 8 إلكترونات (ج) 18 إلكترونًا (د) 32 إلكترونًا

السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ): (١٠ درجات)

#	العبارة	الإجابة
١	المركب هو مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية.	( )
٢	عندما تكتسب الذرة إلكتروناً أو أكثر فإنها تصبح أيوناً موجباً.	( )
٣	تحتوي نواة الذرة على البروتونات والنيوترونات وتمثل معظم كتلة الذرة.	( )

#	العبارة	الإجابة
٤	تمتلك الإلكترونات الموجودة في المستويات القريبة من النواة طاقة أكبر من تلك الموجودة في المستويات البعيدة.	( )
٥	عنصر الهيليوم (He) غير مستقر كيميائيًا لأنه يحتوي على إلكترونين فقط في مستوى طاقته الخارجي.	( )
٦	يُعتبر جزيء الماء H_2O مثالاً على الجزيئات غير القطبية.	( )
٧	الرابطة التساهمية هي الرابطة التي تنشأ عن مشاركة الإلكترونات بين ذرات العناصر.	( )
٨	يزداد نشاط الفلزات القلوية (المجموعة 1) كلما اتجهنا إلى أسفل المجموعة في الجدول الدوري.	( )
٩	تتكون الرابطة الثلاثية في جزيء النيتروجين N_2 نتيجة تشارك كل ذرة بثلاثة إلكترونات.	( )
١٠	يتسع مستوى الطاقة الرابع لـ 32 إلكترونًا.	( )

almanahj.com/sa
2026 2025
موقع المناهج السعودية