ورقة عمل ارتباط العناصر من ص90 إلى 98 غير محلولة

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الأول المتوسط ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 27-02-2026 19:04:19

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 الأول المتوسط					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني	
1	ورقة عمل اتحاد الذرات من ص82 إلى 89 غير محلولة
2	مذكرة التفوق مراجعة شاملة 1447ه
3	إجابة ملف المراجعة الشامل للفصل السابع الغلاف الجوي المتحرك
4	ملف المراجعة الشامل للفصل السابع الغلاف الجوي المتحرك غير محلول
5	حلول ملف المراجعة الشامل للفصل الثامن استكشاف الفضاء

اسم الطالب:	ورقة عمل ارتباط العناصر	ثالث متوسط
السؤال الأول	**توقيع ولي الأمر:**	**الدرجة:**
		من صفحة ٩٠إلى٩٨

اختر الإجابة الصحيحة في العبارات التالية:

١ –من طرق تكون الروابط بين الذرات:

أ –فقد بروتونات ب –اكتساب إلكترونات ج –المشاركة بالنيوترونات د – جميع ما سبق

٢ –أي التالي يصف الرمز Cl:

أ –أيون سالب ب –أيون موجب ج –مركب أيوني د –ذرة مستقرة

٣ –أي مما يأتي يعد جزيئا تساهميا:

أ – Cl2 ب – Na ج - Ne د – Al

٤-الرابطة التي تربط بين عناصر مركب كلوريد الماغنسيوم:

أ –ببتيدية ب -تساهمية ج –أيونية د –هيدروجينية

٥ –جيدة التوصيل للكهرباء:

أ –الهالوجينات ب –الفلزات ج – الغازات النبيلة د –جميع ما سبق

٦-يكتب الجزيء الذي يتكون من ذرتي هيدروجين مرتبطتين معا برابطة تساهمية على صورة:

أ –HO2 ب –H2 ج - HI د –H2O

٧ –تتساوى أعداد كل من.....في الذرة المتعادلة دائما:

أ –الأيونات والإلكترونات ب –البروتونات والإلكترونات ج –النيوترونات والبروتونات د – الذرات والجزيئات

٨ الوحدة الأساسية لتكوين المركبات التساهمية:

أ –الأيونات ب –الأملاح ج –الجزيئات د – الذرات

٩ –الجزيئات.....عديمة الشحنة:

أ –الأيونات ب –الفلزات ج –القطبية د –غير القطبية

١٠ –ما الذي يدل عليه الرقم ٢ الموجود في الصيغة الكيميائية CO2:

أ –جزيء أكسجين 2O ب –جزيئي CO2 ج –ذرتين أكسجين 2O د – مركبي CO2

السؤال الثانى

ضع علامة (√) أو (×) أمام العبارات التالية:

١ –في الرابطة الفلزية، لا ترتبط الإلكترونات الخارجية مع أي ذرة للفلز. ( )

٢ –**الرابطة التساهمية الثنائية تنشأ بمشاركة كل ذرة بإلكترونين.** ( )

٣ –في جزيء الماء يتشارك الأكسجين والهيدروجين في الإلكترونات بشكل متساو. ( )

٤ –تنجذب الإلكترونات المشتركة في الرابطة التساهمية إلى نواتي الذرتين. ( )

٥ –**الذرات المرتبطة معا تصبح أقل استقرارا.** ( )

2026 2025