ورقة عمل تفاعلية عن الصيغ والمعادلات الكيميائية تركز على مفاهيم الصيغ والمعادلات الكيميائية والتفاعلات الطاردة والماصة للحرارة 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: 2026-04-01 20:23:32	
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	ملزمة مراجعة شاملة نواتج التعلم لاختبار نافس
2	نافس إجابة الاختبار المحاكي الأول يتضمن أسئلة متنوعة تقيس المفاهيم العلمية الأساسية في مجالات الأحياء والكيمياء والفيزياء
3	نافس الاختبار المحاكي الأول يتضمن أسئلة متنوعة تقيس المفاهيم العلمية الأساسية في مجالات الأحياء والكيمياء والفيزياء غير محلول
4	تجميع نماذج تدريب محاكي لاختبار نافس تغطية شاملة للمعايير محلولة
5	تجميع نماذج تدريب محاكي لاختبار نافس تغطية شاملة للمعايير غير محلول

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