

# ورقة عمل تفاعلية عن ارتباط العناصر والروابط الكيميائية تركز على مفاهيم ارتباط العناصر وتكوين الروابط الكيميائية بين الذرات 1447هـ



## 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 11:17:23

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

1 ملف مواءمة نواتج التعلم حزمة متكاملة تشمل مصفوفة توافق نواتج التعلم مع المحتوى وأمثلة تدريبية واختبارات الكترونية 1447هـ

2 ملخص التوزيع الإلكتروني والتمثيل النقطي لعناصر الجدول الدوري العناصر ورموزها

3 الصيغ والمعادلات الكيميائية باستخدام استراتيجية شريط الذكريات

4 نص الفهم القرائي الغدد الصماء 1447هـ

5 نص الفهم القرائي الطاقة في التفاعلات الكيميائية 1447هـ

اسم الطالب:

ورقة عمل ارتباط العناصر

ثالث متوسط

السؤال الأول

توقيع ولي الأمر:

الدرجة:

من صفحة ٩٠ إلى ٩٨

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 جزئنا تساهميا:  
أ - Cl<sub>2</sub>  
ب - Na  
ج - Ne  
د - Al
- ٤ - الرابطة التي تربط بين عناصر مركب كلوريد المغنسيوم:  
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 مرتبطين معا برابطة تساهمية على صورة:  
أ - HO<sub>2</sub>  
ب - H<sub>2</sub>  
ج - HI  
د - H<sub>2</sub>O
- 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 CO<sub>2</sub>:  
أ - جزيء أكسجين 20  
ب - جزيئي CO<sub>2</sub>  
ج - ذرتين أكسجين 20  
د - مركبي CO<sub>2</sub>

السؤال الثاني

ضع علامة (✓) أو (x) 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. ( )