

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



حل أسئلة الدرس الثاني المركبات والصيغ الكيميائية والروابط التساهمية من الوحدة الثانية

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الثامن ← علوم ← الفصل الأول ← حلول ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-24 22:03:16

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 الثامن



صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

حل أسئلة الدرس الأول الالكترونيات ومستويات الطاقة من الوحدة الثانية

1

أوراق عمل الدرس الثالث Selection Artificial من الوحدة الثانية منهج انسابير

2

مراجعة الوحدة الثالثة التفاعلات الكيميائية والمعادلات الكيميائية متبوعة بالحل

3

حل أسئلة مراجعة عامة للوحدة الثانية العناصر والروابط الكيميائية

4

أسئلة مراجعة عامة للوحدة الثانية العناصر والروابط الكيميائية

5

المركبات والصيغ الكيميائية
والروابط التساهمية

2.2

الدرس

حل مراجعة الدرس

2025

2024

المناهج
الأماراتية

www.alukah.net

1. عرّف الرابطة التساهمية بكلماتك الخاصة.

تتكون الرابطة التساهمية عندما تساهم ذرتان أو أكثر بالالكترونات

2. تُسمى مجموعة الرموز والأرقام التي توضح أنواع

الذرات التي تكوّن المركب وأعدادها الصيغة الكيميائية

3. استخدم مصطلح جزئي في جملة تامة.

يتكون جزئيء الماء من ذرتي هيدورجين وذرة أكسجين

4. قابل اذكر على الأقل اختلافًا واحدًا بين الماء (H_2O) والعناصر التي يتكوّن منها.

يكون الماء سائلًا في درجة حرارة الغرفة بينما يكون كل من الهيدروجين والأكسجين غازين

5. اشرح سبب اعتبار الماء جزيئًا قطبيًا.

. تتواجد ذرة الأكسجين عند أحد طرفي جزيء الماء وتجذب إلكترونات التكافؤ بقوة أكبر من ذرتي الهيدروجين عند الطرف الآخر للجزيء. لذا، تكون شحنة طرف الأكسجين سالبة جزئيًا، بينما تكون شحنة الهيدروجين موجبة جزئيًا.

استيعاب المفاهيم الرئيسة

المركبات والصيغ الكيميائية
والروابط التساهمية

6. يحتوي جزيء ثاني أكسيد الكبريت على ذرة كبريت وذرتي أكسجين. ما صيغته الكيميائية الصحيحة؟

A. SO_2

B. $(SO)_2$

C. S_2O_2

D. S_2O

2025

2024

موقع المناهج الإلكترونية

تفسير المخططات

المركبات والصيغ الكيميائية
والروابط التساهمية

7. افحص التمثيل النقطي لإلكترونات الكلور أدناه.

في غاز الكلور، تتحد ذرتا كلور معًا لتكوّنا جزيء Cl_2 . كم زوجًا من إلكترونات التكافؤ تساهم بها الذرات؟



زوج واحد من الإلكترونات

2025

2024

موقع المناهج الإلكترونية

تفسير المخططات

المركبات والصيغ الكيميائية
والروابط التساهمية

8. قارن وقابل انسخ منظم البيانات أدناه واملاه
لتحدّد على الأقل وجه شبه واحدًا ووجه اختلاف
واحدًا بين الجزيئات القطبية وغير القطبية.

الجزيئات القطبية وغير القطبية

أوجه الشبه	يحتوي كلاهما على روابط تساهمية.
أوجه الاختلاف	تحتوي الجزيئات القطبية على شحنة بسيطة عند كل طرف بخلاف الجزيئات غير القطبية