

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



حل أسئلة الدرس الثالث الروابط الأيونية والفيزية من الوحدة الثانية

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-24 22:05:41

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 الثاني المركبات والصيغ الكيميائية والروابط التساهمية من الوحدة الثانية

1

حل أسئلة الدرس الأول الالكترونات ومستويات الطاقة من الوحدة الثانية

2

أوراق عمل الدرس الثالث Selection Artificial من الوحدة الثانية منهج انسابير

3

مراجعة الوحدة الثالثة التفاعلات الكيميائية والمعادلات الكيميائية متبوعة بالحل

4

حل أسئلة مراجعة عامة للوحدة الثانية العناصر والروابط الكيميائية

5

الروابط الأيونية والفلزية

حل مراجعة الدرس

استخدام المفردات

1. عرّف الرابطة الأيونية بكلمات خاصة.

ان الرابطة الايونية عبارة عن انجذاب بين الايونات الموجبة والايونات السالبة

2. تُسمى الذرة التي تتغيّر ليصبح لديها شحنة

كهربائية الأيون

3. استخدم مصطلح الرابطة الفلزية في جملة.

تتكون الرابطة الفلزية عندما تكون الكترولونات التكافؤ حرة لتنتقل حول ايونات الفلزات الموجبة

استيعاب المفاهيم الرئيسية

4. اذكر ما الذي يربط المركبات الأيونية معًا؟

يشكل الانجذاب الموجود بين الايون الموجب والايون السالب رابطة ايونية

5. ما العنصر الذي سيُتحد على الأرجح مع الليثيوم

ويكوّن مركبًا أيونيًا؟

A. الأكسجين O

B. البوتاسيوم K

C. الصوديوم Na

D. الألمنيوم Al

6. قابل لماذا تُعدّ الفلزات موصلات جيدة للكهرباء بينما تكون المركّبات التساهمية موصلات رديئة؟

تحتل الشحنة الكهربائية بسهولة من ذرة إلى أخرى بفعل إلكترونات تكافؤ الفلزات التي تتحرك بحرية. لا تكون إلكترونات التكافؤ حرة الحركة في الروابط التساهمية.



تفسير المخططات

7. نَظِّم انسخ منظمّ البيانات أدناه واملأه. في كل شكل بيضاوي، اذكر خاصية شائعة للمركب الأيوني.



التفكير الناقد

8. صمّم ملصقًا لتوضّح طريقة تكوّن المركّبات الأيونية.

واجب

9. قيّم ما نوع الرابطة المرجح في مادة إذا كانت درجة انصهارها مرتفعة، وصلبة في درجة حرارة الغرفة، وتذوب في الماء بسهولة؟

الرابطة الأيونية

س 10

$$143 - 54 = 89$$

$$89 / 143 = 0.62$$

$$0.62 \times 100\% = 62\%$$

2025

2024

موقع المناهج الإلكترونية