شرح الرابطة الأيونية





تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية	
موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ الصف التاسع ⇦ الكيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 13-11-2026 18:06:19	
المزيد من مادة الكيمياء:	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
	إعداد: مها شكري

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع					
صفحة المناهج القطرية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة الكيمياء في الفصل الأول	
1	شرح الرابطة الأيونية
2	شرح الدرس الثاني: الجدول الدوري والخواص الكيميائية
3	تسميع 2 في تركيب الذرة
4	تدريبات إثرائية: التركيب الذري والصيغ والروابط الكيميائية

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية	
تطبيق المناهج على App Store (آبل)	تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

الدرس الرابطة الأيونية الصف التاسع

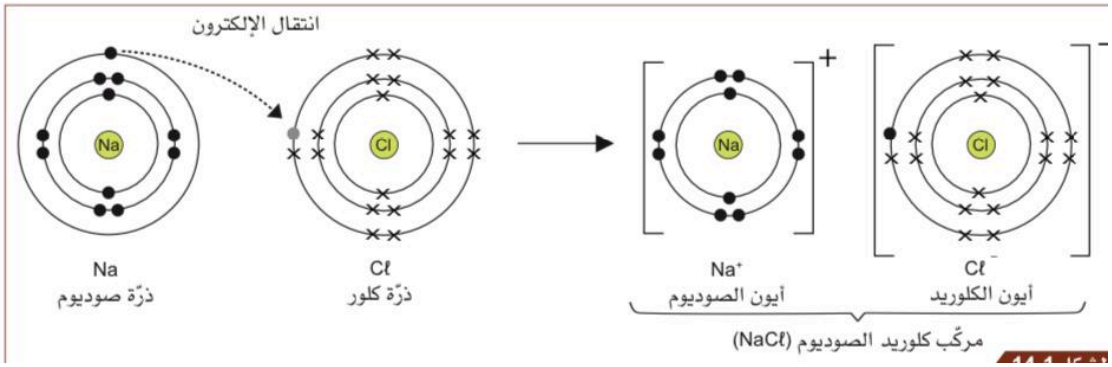
عندما تفقد ذرات الفلزات الالكترونات و تكسب ذرات اللافلزات الإلكترونات ينشأ بينهم قوي جذب وتتكون الرابطة الأيونية لتكوين مركب .

الرابطة الأيونية تنشأ بين أيونات الفلزات و أيونات اللافلزات.

الرابطة **الأيونية**:نوع من روابط الكيميائية يتم فيه انتقال إلكترون واحد أو أكثر من ذرة إلى ذرة أخرى للوصول إلى توزيع إلكتروني مشابه لأقرب غاز نبيل.

يتم استخدام مخططات توضيح ورسم لوصف ترتيب الإلكترونات في ذرة عنصر أو مركب و يسمى **التمثيل النقطي للإلكترونات** .

التمثيل النقطي للإلكترونات : رسم تخطيطي يستخدم لوصف ترتيب الإلكترونات في ذرة عنصر ما أو في مركب ما.



مركب كلوريد الصوديوم

ذرة الصوديوم (Na^{23}_{11}) فقدت إلكترون و تتحول إلى أيون الصوديوم الموجب ($(Na^{23}_{11})^{+}$)

ذرة الكلور (Cl^{35}_{17}) اكتسبت إلكترون و تتحول إلي أيون الكلور السالب ($Cl^{35}_{17})^{-}$

تنشأ قوى جذب بين أيون الصوديوم الموجب و أيون الكلور السالب (رابطة أيونية) لتكوين مركب كلوريد الصوديوم NaCl.

almanahj.com/qa 2026 2025 موقع المناهج القطرية

سؤال وضح التمثيل النقطي للإلكترونات لمركب كلوريد الماغنسيوم.

ملاحظات.

خد بالك من اللي جاي

1-ما شحنة المركب الأيوني؟

شحنة المركب الأيوني صفر

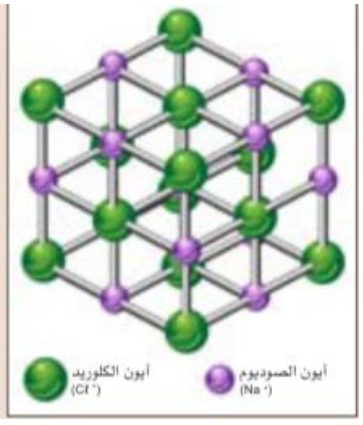
قوى جذب بين تعرف التجاذب الكهربي الساكن (الالكتروستاتيكي)

التجاذب الكهربي الساكن (الالكتروستاتيكي): قوي التجاذب بين الأيونات عكسيا.

تتجمع الأيونات الموجبة و السالبة في المركب علي هيئة شكل مميز يعرف بالبلورة .

الشبكة البلورية : تركيب يتكون من جُسيمات عديدة مترابطة في نمط منتظم.

الشبكة البلورية لمركب كلوريد الصوديوم NaCl.



تتجمع أيونات الصوديوم الموجبة و أيونات الكلور السالبة في نمط منتظم (على شكل مكعب).

almanahj.com/qa
2026 2025
موقع المناهج القطرية

- ستّة أيونات الكلور تحيط أيون الصوديوم
- ستّة أيونات الصوديوم تحيط أيون الكلور
- نسبة أيونات الصوديوم إلى أيونات الكلور **1:1**

سؤال وضح تمثيل النقطي للإلكترونات مركب أكسيد الكالسيوم و اذكر شحنة و الشبكة البلورية

الأستاذة مها شكري **201100145976**

مع تحياتي لكم بالتوفيق والنجاح

almanahj.com/qa 2026 2025 موقع المناهج القطرية