ملخص درس الروابط الكيميائية وأهميتها بخط اليد

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف التاسع ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 31-10-2025 01:50:48

المزيد من مادة كيمياء: 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: زينب خليفة علي المعشرية

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

صفحة المناهج العمانية على فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	ملخص دروس الاختبار
2	أسئلة اختبارات على الوحدة الأولى (طبيعة المادة)
3	تلخيص وشرح دروس المادة
4	ملخص الوحدتين الأولى (طبيعة المادة) والثانية (التركيب الذري)
5	مراجعة الوحدة الخامسة معدل سرعة التفاعل وتغيرات الطاقة بطريقة سؤال وجواب

الروابط الكيميائية وأهميتها

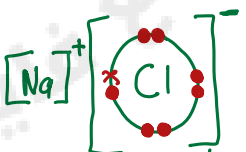
① كيف تتكون المركبات ؟ نتيجة للترابط الكيميائي بين ذراتها . ← يحدث عن طريق الالكترونات الخارجية .

② لماذا تترابط الذرات فيما بينها ؟ لتحقق التركيب الالكتروني الأكثر استقراراً .

مثال ① / أكمل الجدول التالي :

العنصر	Na	Cl	Ne
العدد الذري	11	17	10
التركيب الالكتروني	2,8,1	2,8,7	2,8
عدد الالكترونات الخارجية	1	7	8
فلز / لافلز	فلز	لافلز	لافلز
مستقر / غير مستقر	غير مستقر	غير مستقر	مستقر
كيف يستقر ؟	يفقد الكترون واحد ← الناتج Na^+ (كاتيون)	يكتسب الكترون واحد ← الناتج Cl^- (أنيون)	———

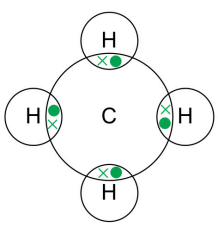
مثال ② / ارسمي مخطط الرابطة للمركب NaCl . مبينة فقط الإلكترونات الخارجية للذرات .



نوع الرابطة ← رابطة أيونية (فلز + لافلز) .

القوة المسؤولة عن ترابط الصوديوم والكلور في مركب كلوريد الصوديوم ← قوى الجذب الكهروستاتيكية .

مثال ③ / ارسمي مخطط الرابطة للمركب CH_4 . مبينة فقط الإلكترونات الخارجية للذرات .



وفي كل حالة يتماثل عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي للذرّات بين كل عُنصر والغاز النبيل الأقرب إليه في الجدول الدوري.

نوع الرابطة ← رابطة تساهمية (لافلز + لافلز) .

أ. زينب خليفة علي المعشرية

مثال ④/ يوضح الجدول التالي مقارنة بين الذرة والأيون . ادرس الجدول ثم اكمله .

	Ca	Ca^{2+}	F	F^-
عدد البروتونات	20	20	9	9
عدد النيوترونات	20	20	10	10
عدد الالكترونات	20	18	9	10

المفاهيم/

① الرابطة الأيونية .
② الرابطة التساهمية .
③ الكاتيون .
④ الأنيون .
⑤ قوى الجذب الكهروستاتيكية .

أ. زينب خليفة علي المعشرية

Fileae.com/om 2026 2026 فيلاتي العمانية