

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف ملخص الدرس الثامن الصيغة الكيميائية بخط اليد

موقع المناهج ← ملفات الكويت التعليمية ← الصف التاسع ← علوم ← الفصل الثاني

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة علوم في الفصل الثاني

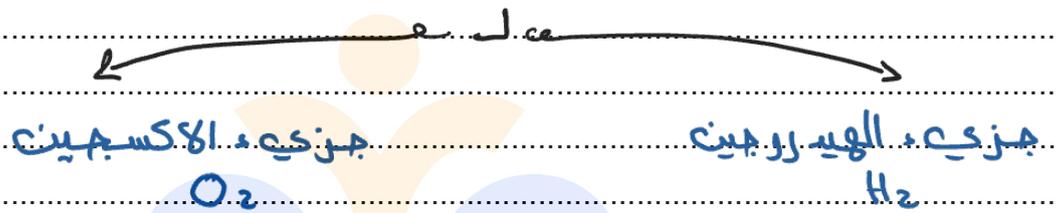
اسئلة مفيدة	1
تلخيص الدرس الثالث	2
تلخيص	3
تلخيص	4
توقعات ليلة الامتحان القصير الثاني (أسئلة)	5

* عندما تتحد الذرات والأيونات مع بعضها تتكون جزيئات ومركبات مختلفة.

الصيغة الكيميائية: طريق علمية للتعبير عن نوع وعدد الذرات في كل مركب.

* تكشف الصيغة الكيميائية عن نوع الذرات وعددها في كل مركب
توضح تركيب وطبيعة الروابط الكيميائية التي تربط مكوناته سواء
اكانت تساهمية أيونية.

الصيغة الكيميائية

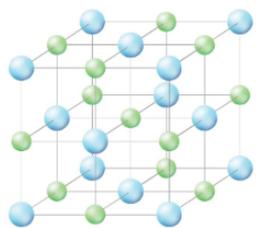


* يتكونه من ذرتين مترابطتين

* عندما يتفاعل غازي الأكسجين والهيدروجين مع بعضها
يتكون جزيء الماء " H_2O "

الصيغة الكيميائية للمركب الأيوني: أبسط نسبة عددية بين الأيونات
التي تحقق التعادل الكهربائي في الشبكة البلورية

على الصيغة الكيميائية للمركب الأيوني لا تعبر عن العدد الحقيقي
للذرات في كل جزيء



لأنه في المركبات الأيونية لا توجد جزيئات منفصلة
بل تتكون المادة من شبكة بلورية من الأيونات

الشبكة البلورية
لكلوريد الصوديوم

* من أنواع الروابط الكيميائية

التساهمية

الأيونية

* يوجد جزيئات

* لا يوجد جزيئات

* تجبر عن عدد الذرات الحقيقيه
في كل جزيء* تجبر عن البسط نسبياً بين
الأيونات في الشبكة البلورية

الصيغة الكيميائية	نوع المركب	المدلول
NH ₃	تساهمي	يتكوّن من ذرة نيتروجين واحدة وثلاث ذرات من الهيدروجين.
CO ₂	تساهمي	يتكوّن من ذرة كربون واحدة وذرتين من الأكسجين.
NaCl	أيوني	يتكوّن من شقّ Na ⁺ و شقّ Cl ⁻ بنسبة 1:1 في الشبكة البلورية.
MgO	أيوني	يتكوّن من شقّ Mg ²⁺ و شقّ O ²⁻ بنسبة 1:1 في الشبكة البلورية.

* تظهر بعض المركبات ميخاً أكثر تكفيداً 8

← كبريتات الألمنيوم "Al₂(SO₄)₃"● تدل على وجود أيونين من الألمنيوم Al⁺³و ثلاثة أيونات من الكبريتات SO₄²⁻

* يعد فهم مدلول الصيغة الكيميائية خطوة أساسية

في دراج التفاعلات الكيميائية والتركيب

الكيميائي للمركبات