

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف تقرير عن الروابط الكيميائية

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الكويتية](#) ← [الصف الثامن](#) ← [علوم](#) ← [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



روابط مواد الصف الثامن على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

مسودة كتاب الطالب لعام 2018	1
النسخة المعتمدة لكتاب العلوم لعام 2018	2
تلخيص الوحدة الأولى في مادة العلوم منهج جديد	3
بنك أسئلة الوحدة الأولى في مادة العلوم	4
نموذج احابة بنك أسئلة الوحدة الأولى في مادة العلوم	5

تقرير عن:

اسم الطالب:

الصف:

- إما أن تكون المادة عنصرا إما مركبا يوجد العنصر:
 - في حالة منفردة، في الغازات النبيلة كالهيليوم He
 - النيون Ne أرجون Ar.
 - في حالة صلبة، في الفلزات كالألومنيوم Al والنحاس Cu والحديد
 - صورة جزيئية كمعظم جزيئات العناصر الغازية التي تتكون من ذرتين مرتبطتين مثل: O_2, H_2, Cl_2, N_2
 - في صورة جزيئية كبعض العناصر اللافلزية، التي تحوي جزيئاتها أكثر من ذرتين، مثل الكبريت S الكربون C الفسفور P. أما في المركبات، فيتكون الجزيء من نوعين أو أكثر من ذرات العناصر المكونة له

الروابط الكيميائية

- الأيون هو الذرة التي فقدت أو اكتسبت إلكترونات أو أكثر من مستواها الخارجي للوصول إلى حالة الاستقرار.
- الأيون السالب: معظم العناصر اللافلزية لديها القابلية لاكتساب الإلكترونات، لتصبح مشحونة بشحنة سالبة، وإذا اكتسبت إلكترونين تصبح مشحونة بشحنتين سالبتين ويكون حجم الأيون السالب أكبر من حجم الذرة المتعادلة. (باستثناء العناصر النبيلة)
- الأيون الموجب: تميل العناصر الفلزية لفقد إلكترونات أو أكثر، لتصبح مشحونة بشحنة موجبة، وإذا فقدت إلكترونين تصبح مشحونة بشحنتين موجبتين، ويكون حجم الأيون الموجب أصغر من حجم الذرة المتعادلة.
- الرابطة الكيميائية هي قوة التماسك التي تربط الذرات أو الأيونات مع بعضها البعض.
- الرابطة الأيونية هي قوة التجاذب الكهربائي الساكن بين الأيونات المختلفة في نوع الشحنات