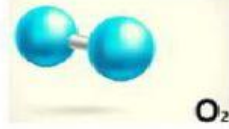


ورقة عمل (1)



1- تتجمع ذرات عنصر الهليوم He على شكل ذرات (منفردة - ثنائية) ؟

2- تتجمع ذرات عنصر الأوكسجين O₂ على شكل ذرات (ثنائية - ثلاثية) ؟

3- يمكننا أن نسمي العناصر التي توجد على شكل ذرات منفردة أو مجموعة من الذرات المتماثلة و المرتبطة معا ب (جزيء العنصر - جزيء المركب) ؟

4- يعبر عن جزيء عنصر الهليوم He أحادي الذرة بكتابة

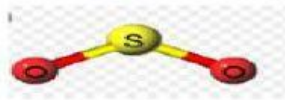
5- يعبر عن جزيء عنصر الأوكسجين O₂ ثنائي الذرة بكتابة رمز العنصر والى

6- حاول أن تستنتج مفهوم الجزيء ؟ عناصر توجد على شكل ذرات.

.....المرتبطة معا و تسمى الجزيء

و الان بعد أن تعلمت مفهوم جزيء العنصر و كيفية التعبير عنه لاحظ الصور التالية و حاول أن تعبر عن المركب من خلال السحب و الإفلات على الجدول





ثنائي أكسيد الكبريت



تشادر



S

SO₂

H₃

اسم المركب	رمز و عدد ذرات العنصر الاول	رمز و عدد ذرات العنصر الثاني	اقتراح صيغة للمركب
غاز النشادر	N		NH ₃
ثنائي أكسيد الكبريت		O ₂	

إذا يمكن التعبير عن المركب بكتابة رموز (الذرات - الالكترونات) التي يتألف

منها و الى (يمين - يسار) كل رمز من الأسفل عدد ذراته

