



مراجعة درس المركبات والصيغ الكيميائية والروابط التساهمية

الشعبة [1]

الاسم:

السؤال الأول:-

اولا: أكمل العبارات التالية بالمصطلح المناسب:

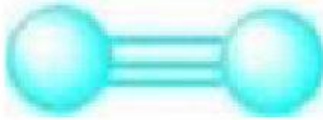
- 1 - العناصر التي تميل الى تكوين روابط تساهمية هي
- 2 - الذرات التي لها الكترونات تكافؤ هي الذرات
- 3 - رقم في الصيغة الكيميائية يدل على عدد ذرات كل عنصر

ثانيا:- أكمل الجدول التالي بالمعلومات المناسبة:

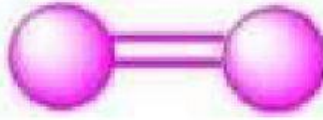
		$O=C=O$	$O=C=O$	
.....				نوع الرابطة
.....				طريقة تمثيل الصيغة الكيميائية
.....				ماذا يوضح ولماذا يستخدم

1 ثالثا: اطلع على الشكل أسفل ثم اجب عن الأسئلة التالية:

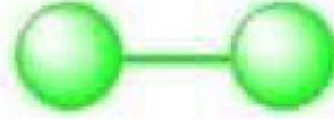
- اكتب اسفل كل شكل نوع الرابطة التساهمية (أحادية - ثنائية - ثلاثية)



.....



.....



.....

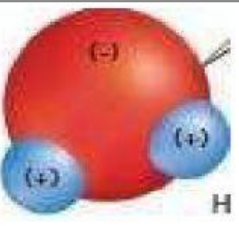
2 - رتب الروابط السابقة من الرابطة الأقوى الى الأضعف

..... -3

..... - 2

..... -1

ثالثا: أكمل الجدول التالي بالمعلومات المناسبة:

		
.....		نوع الرابطة
.....		نوع الرابطة الجزيئية
.....		مثال
.....		نوع الشحنة

السؤال الثاني:-

أولا: اكتب الرقم المناسب من العمود الثاني امام ما يناسبه من العمود الأول:

العمود الثاني	العمود الاول	الرقم
(1) الصيغة الكيميائية	رابطة كيميائية تتكون عندما تساهم ذرتان بزواج او اكثر من الكترونات التكافؤ	
(2) غير قطبي	مجموعة من الذرات المرتبطة ببعضها بواسطة روابط تساهمية تعمل كوحدة مستقلة	
(3) الجزيء	جزيء يحمل طرفا موجبا وطرفا سالبا بفعل المساهمة غير المتساوية بالإلكترونات	
(4) الرابطة التساهمية	مجموعة من الرموز والأرقام تمثل العناصر المكونة للمركب وعدد ذرات كل منهما	
(5) جزيئا قطبيا	قوى تربط الذرات بعضها ببعض في المركب	
(6) قطبي	جزيء تساهم ذراته بالإلكترونات التكافؤ الخاصة به بشكل متساوي	
(7) الرابطة الكيميائية	جزيء تساهم ذراته بالإلكترونات التكافؤ الخاصة به بشكل غير متساوي	

ثانيا: - اجب عن الأسئلة التالية:

1 - اذكر أربعة من خصائص المركبات التساهمية؟

..... - 2

..... - 1

..... -4

..... - 3

عمل الطالب : عبد الرحمن مهند
صف : ثامن / واحد