دولة الإمارات العربية المتحدة المادة: العلـــوم
الصف: الثامن
عدد الصفحات: 2
مدرسة ينابيع المعرفة الخاصة

وزارة التربية والتعليم
Ministry of Education

وزارة التربية والتعليم
المعلمة: مها .

مراجعة درس المركبات والصيغ الكيميائية والروابط التساهمية

الاسم: ..... الشعبة [1]

السؤال الأول:-

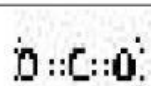
اولا: أكمل العبارات التالية بالمصطلح المناسب:

1 - العناصر التي تميل الى تكوين روابط تساهمية هي .....

2- الذرات التي لها الكترونات تكافؤ هي الذرات .....

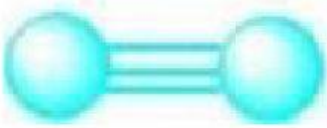
3- رقم في الصيغة الكيميائية يدل على عدد ذرات كل عنصر .....

ثانيا:- أكمل الجدول التالي بالمعلومات المناسبة:

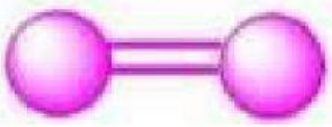
	O=C=O			
نوع الرابطة	.....	.....	.....	.....
طريقة تمثيل الصيغة الكيميائية	.....	.....	.....	.....
ماذا يوضح ولماذا يستخدم	....	....	....	....

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

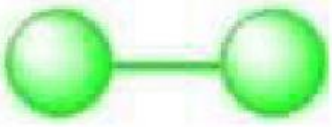
– اكتب اسفل كل شكل نوع الرابطة التساهمية (أحادية - ثنائية - ثلاثية)



.....



.....



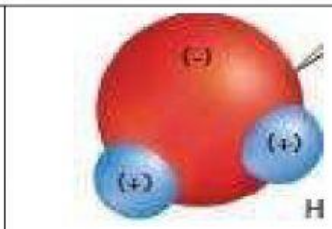
.....

LIVEWORKSHEETS

2 – رتب الروابط السابقة من الرابطة الأقوى الى الأضعف

1- ..... 2 – ..... 3- .....

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:

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

ثانيا: - اجب عن الأسئلة التالية:

1 – اذكر أربعة من خصائص المركبات التساهمية؟

1 – ..... 2 – .....

3 – ..... 4– .....

LIVEWORKSHEETS

2 – لماذا يكون الماء مركبا قطبيا؟

.....

عمل الطالب : عبد الرحمن مهند

صف : ثامن /واحد

LIVEWORKSHEETS