الهيئة العامة للغذاء والدواء	ورقة تدريب	المقرر: كيمياء (2)	الرواد الثانوية smart school
التعليم العام بالهيئة الملكية	3	عنوان الدرس:	
مدرسة الرواد الثانوية (مقررات)		اسم الطالبة:	
الفصل الدراسي الأول للعام 1442هـ-1443 هـ		الشعبة:	

اهداف الدرس	المفردات	ملاحظات
1- ان يتعرف على أنواع الروابط الكيميائية 2- ان يتعرف على أنواع الروابط التساهمية 3- ان يتعرف على تسمية المركبات	الرابطة الايونية- الرابطة التساهمية- الرابطة الفلزية	راجع كتاب كيم(2) بداء ص [84-134]

أنواع الروابط الكيميائية :

الايونية	التساهمية	الفلزية
مثل: (كلوريد الصوديوم NaCl)	مثل: (أكسيد ثنائي الهيدروجين H_2O)	مثل: (الصوديوم Na)
تجاذب كهروستاتيكي بين(فلز+لافلز)	تجاذب بين(لافلز + لافلزاو شبه فلز)	بين ايونات الفلز والكتروناتها الحرة

أنواع الروابط التساهمية :

أحادية (سجما)	ثنائية (سجما و باي)	الثلاثية (سجما و2 باي)
مثل: (H-H) H_2 – (F-F) F_2	مثل: (O=O) O_2	مثل: (N≡N) N_2
الأقل طاقة لكسر الرابطة		الأعلى طاقة لكسر الرابطة

عدد الروابط حول كل ذرة : مجموعة في كلمة هـوك

نوع الذرة	هيدروجين(H) هالوجين(X)	أوكسجين (O)	نيتروجين (N)	كربون (C)
عدد الروابط	1	2	3	4

1	الرابطة الكيميائية التي تنتج عن مشاركة الالكترونات :(رابطة تتكون بين عنصر لا فلز وعنصر اخر لا فلز او شبه فلز)			
	أ- الايونية	ب-التساهمية	ج-التناسقية	د-الفلزية
2	المركب التساهمي مما يلي هو :			
	أ- MgO	ب- NaCl	ج- H_2O	د- KCl
3	عدد الروابط التي يكونها عنصر الكربون :			
	أ- 1	ب- 2	ج- 3	د- 4
4	عندما تشترك ذرتان بزوجين من الالكترونات تتكون الروابط :			
	أ-الاحادية	ب-الثنائية	ج-الثلاثية	د-الهيدروجينية
5	أي الجزيئات التالية تحتاج الى طاقة أكبر لتفكيكها : (أي الروابط التالية هي الأقوى) (أي الروابط التالية هي الأقصر)			
	أ- F_2	ب- H_2	ج- O_2	د- N_2
6	ماعدد روابط سجما و باي في المركب التالي H–C ≡ –H على التوالي :			
	أ- 3 سجما و 1 باي	ب- 1 سجما و 3 باي	ج- 3 سجما و 2 باي	د- 2 سجما و 2 باي
7	يسمى المركب P_2O_5 :			
	أ-أكسيد الفوسفور	ب-خامس أكسيد الفوسفور	ج-ثاني أكسيد الفوسفور	د-خماسي أكسيد ثنائي الفوسفور
8	حمض الكلوروز هو :			
	أ- $HClO_3$ (كلوريك)	ب- $HClO_4$ (بيركلوريك)	ج- $HClO_2$ (الكلوروز)	د- HClO (الهيبو كلوروز)
9	حمض الهيدرويوديك هو :			
	أ- HCl	ب- HI	ج- HIO_3	د- IO_4^-
10	الصيغة الكيميائية لأكسيد الألومنيوم :			
	أ- Al_3O_2	ب- Al_2O_3	ج- AlO_3	د- Al_2O
11	الصيغة الكيميائية لفوسفات الكالسيوم :			
	أ- $Ca_2(PO_3)_4$	ب- $Ca_3(PO_4)_2$	ج- $Ca_3(PO_4)_3$	د- $Ca_2(PO_4)_3$
12	نوع الترابط بين العنصرين الافتراضيين $_{8}X$, $_{11}Y$ هو :			
	أ- تساهمي	ب- فلزي	ج- أيوني	د- هيدروجيني

اعداد :أ. حسين الهاجري – أ. محمد الحبيش

LIVEWORKSHEETS