الدرجة:	اسم الطالب:	تجميع رقم ٦ (الروابط الايونية و التساهمية)	مدرسة الرواد الثانوية	المجموعة:

س١) اختر الإجابة الصحيحة :

١	أيون ClO_3^- يسمى :			
	أ-بيركلورات	ب-هيبوكلوريت	ج-كلورات	د-كلوريت
٢	ما الصيغة الكيميائية لأكسيد المغنسيوم :			
	أ- MgO	ب- Mg_2O_2	ج- Mg_2O	د- MgO_2
٣	ما انوع القوى التي تنشأ بين ($_{11}Na$) و ($_{17}Cl$)			
	أ- ايونية	ب- تساهمية	ج- هيدروجينية	د- تناسقية
٤	أي الجزيئات التالية تحوي أقوى واقوى رابطة تساهمية :			
	أ- O_2	ب- Cl_2	ج- N_2	د- F_2
٥	صيغة كلوريد الألومنيوم الكيميائية : (العدد الذري Cl=17 , Al=13)			
	أ- $AlCl_3$	ب- Al_2Cl_3	ج- $AlCl_5$	د- $Al(ClO_3)_3$
٦	يتكون الطباشير من :			
	أ-كربونات الماغنسيوم	ب-كربونات الصوديوم	ج-كربونات البوتاسيوم	د-كربونات الكالسيوم
٧	نوع الرابطة التي تتكون من عنصر فلزي و عنصر لا فلزي :			
	أ- تساهمية	ب- ايونية	ج- هيدروجينية	د- قطبية
٨	الرابطة التي تنشأ بين $^{39}_{19}K$ و $^{19}_{9}F$:			
	أ-أيونية	ب-فلزية	ج-تساهمية	د-تناسقية
٩	الرابطة سيجما تتكون من تداخل مستويات التكافؤ الفرعية :			
	أ-رأسيا	ب-افقيا	ج-المتوازية	د-بالجنب
١٠	المركب الأعلى طاقة شبكة بلورية :($_{9}F - _{17}Cl - _{35}Br - _{53}I$)			
	أ-LiF	ب-$LiCl$	ج-$LiBr$	د-LiI
١١	نتيجة عدم جذب الذرات لالكترونات الرابطة المشتركة بالقوة نفسها تتكون الرابطة :			
	أ-التساهمية النقية	ب-التساهمية غير القطبية	ج-الايونية	د-التساهمية القطبية
١٢	أي الاتي يكون رابطة تساهمية قطبية :			
	أ- F-F	ب- F -K	ج- H- F	د- Na - F
١٣	جميع المركبات التالية تحوي رابطة تساهمية غير قطبية عدا :			
	أ-H_2	ب-H_2O	ج-O_2	د-F_2
١٤	اذا كان مقدار زاوية الرابطة $180°$ فما نوع التهجين :			
	أ-SP	ب-SP^2	ج-SP^3	د-SP^3d
١٥	ما نوع التهجين في جزيء H_2O :			
	أ-SP	ب-SP^2	ج-SP^3	د-SP^3d
١٦	جزيء الكلور ترتبط فيه ذرتا الكلور برابطة :			
	أ-تساهمية قطبية	ب-ايونية	ج-تساهمية غير قطبية	د-تناسقية
١٧	جزيء يحوي رابطة تساهمية قطبية يكون فرق الكهروسالبية له :			
	أ- أقل من 0.4	ب-أكبر من 1.7	ج- من 0.4 – 1.7	د- ٠
١٨	أي الجزيئات التالية شكله رباعي الأوجه :			
	أ-CH_4	ب-NH_3	ج-H_2O	د-$BeCl_2$
١٩	أي الخصائص التالية ترتبط بالجزيئات القطبية :			
	أ-لاتحوي شحنات جزئية	ب-روابطها أيونية	ج-روابطها تناسقية	د-تنجذب للمجال الكهربائي
٢٠	اذا كان فرق السالبية الكهربائية بين ذرتين يساوي صفر فان الرابطة :			
	أ- تساهمية قطبية	ب- تساهمية غير قطبية	ج- ايونية	د- فلزية

LIVEWORKSHEETS

الدرجة:	اسم الطالبة:	تجميع رقم ٦ (الروابط الايونية و التساهمية)	مدرسة الرواد الثانوية	المجموعة:

س١) اختر الإجابة الصحيحة :

٢١	شكل الجزيء في $BeCl_2$:			
	أ-خطي	ب-هرمي	ج-منحني	د-رباعي الاوجه
٢٢	كلما قل طول الروابط التساهمية :			
	أ-قل طاقة تفككها	ب-ضعفت تفككها	ج-زادت طاقة تفككها	د-يسهل كسرها
٢٣	من المواد الصلبة البلورية التساهمية :			
	أ-الالماس	ب-السكر	ج-ملح الطعام	د-المطاط
٢٤	الصيغة الكيميائية لكربونات الصوديوم :			
	أ- Na_2SO_4	ب- Na_2CO_3	ج- $NaNO_3$	د- $NaHCO_3$
٢٥	الحديد من :			
	أ-الفلزات القلوية	ب- الفلزات الانتقالية	ج- اللافلزات	د- اشباه الفلزات
٢٦	يتحد أيون الصوديوم Na^+ مع ايون Cl^- ليتكون مركب كلوريد الصوديوم NaCl من خلال المعلومات السابقة فان ذرة الكلور :			
	أ- تفقد الكترون	ب- تكسب الكترون	ج- تفقد الكترونين	د- تكسب الكترونين
٢٧	**في أي الجزيئات التالية تكون الرابطة فلزية :**			
	أ- N_2	ب- H_2O	ج- NaCl	د- Au
٢٨	أيون الفلز شحنته تساوي عدد الكترونات :			
	أ-جميع مستوياته	ب-المستوى الاول	ج-المستوى الثاني	د-تكافؤه
٢٩	تتداخل فيها مستويات الطاقة في نموذج يسمى بحر الالكترونات :			
	أ-الرابطة الايونية	ب-الرابطة الفلزية	ج-الرابطة التساهمية	د-الرابطة التساهمية القطبية
٣٠	قوة كهروستاتيكية تنشأ عن تجاذب الايونات ذات الشحنات المختلفة :			
	أ-أيونية	ب-تساهمية	ج-تناسقية	د-فلزية
٣١	المركب التساهمي مما يلي هو :			
	أ- MgO	ب- NaCl	ج- H_2O	د- KCl
٣٢	عنصر عدد أكسدته 2+ يعتبر :			
	أ- فلز	ب- لافلز	ج- خامل	د- شبه فلز
٣٣	أي الجزيئات التالية تحتاج الى طاقة أكبر لتفكيكها :			
	أ- F_2	ب- H_2	ج- O_2	د- N_2
٣٤	أي مما يلي الأعلى قطبية :			
	أ- C-H	ب- O-H	ج- N-H	د- Si -H
٣٥	**أي الاتي يمثل الاسم الصحيح للصيغة الكيميائي K_2CO_3 :**			
	أ-بيكربونات البوتاسيوم	ب-كبريتات الكالسيوم	ج-كربونات البوتاسيوم	د-كبريتات البوتاسيوم
٣٦	أي الجزيئات التالية قطبي :			
	أ- H_2O	ب- CO_2	ج- CH_4	د- CCl_4
٣٧	أي الجزيئات الاتية تحتوي على رابطة ثنائية بين ذرتيه : علما ان (H=1, N=7, O=8 , I=53)			
	أ- O_2	ب- N_2	ج- I_2	د- H_2
٣٨	الرابطة التساهمية بين ذرتي فلور تنتج بمشاركة كل ذرة فلور واحدة بعدد : (علما بان العدد الذري للفلور = 9)			
	أ- أربعة الكترونات	ب- ثلاثة الكترونات	ج- الكترونين	د- الكترون واحد
٣٩	ما نوع الرابطة في جزيء كلوريد الصوديوم : علما بان الاعداد الذرية (Na=11 / Cl=17)			
	أ- ايونية	ب- تساهمية	ج- فلزية	د- هيدروجينية
٤٠	أي الجزيئات التالية قطبي :			
	أ- CO_2	ب- Cl_2	ج- H_2O	د- CH_4

LIVEWORKSHEETS

الدرجة:	اسم الطالبة:	تجميع رقم ٦ (الروابط الايونية و التساهمية)	مدرسة الرواد الثانوية	المجموعة:

س١) اختر الإجابة الصحيحة :

٤١	المركب الايوني الذي محلوله يوصل التيار الكهربائي هو :			
	أ- السبيكة	ب- الغاز	ج- الالكتروليت	د- المذيب
٤٢	ذرة فقدت الكترون او أكثر :			
	أ- ايون	ب- ذرة متعادلة	ج- ايون موجب	د- ايون سالب
٤٣	في الايون الموجب عدد البروتونات ..... عدد الالكترونات :			
	أ- نصف	ب- يساوي	ج- اصغر من	د- أكبر من
٤٤	قوة كهروسكونية تمسك الجسيمات ذات الشحنات المختلفة :			
	أ-الرابطة الفلزية	ب-الرابطة الايونية	ج-الرابطة التناسقية	د-الرابطة اللافلزية
٤٥	مادتين أو أكثر يرتبطون مع بعض ويكونون مخلوط متجانس : (نوع الرابطة في المخاليط المتجانسة)			
	أ- رابطة تساهمية	ب- رابطة ايونية	ج- رابطة فلزية	د- لا تحتوي أي رابطة
٤٦	الملح الذي يحتاج الى مقدار أكبر من طاقة الشبكة البلورية هو :			
	أ-$BeCl_2$	ب-KCl	ج-NaCl	د-LiCl
٤٧	ابسط نسبة يمكن ان تمثل المركب الايوني :			
	أ-عدد الكم	ب-عدد الالكترونات	ج-عدد البروتونات	د-وحدة الصيغ الكيميائية
٤٨	اسم الشق (ClO_4^-) :			
	أ- بيركلورات	ب- كلورات	ج- هيبوكلورات	د- كلوريت
٤٩	الروابط بين جزيئات الكربون في المركبات العضوية :			
	أ- أيونية	ب- فلزية	ج- تساهمية	د- هيدروجينية
٥٠	تتكون الرابطة التساهمية بين ذرات المركبات عدا :			
	أ-CO_2	ب-SO_4	ج-HF	د-LiF
٥١	في تركيب لويس تمثل ..... على شكل نقاط :			
	أ-الكترونات المستوى الاول	ب-الكترونات المستوى الثاني	ج-الكترونات التكافؤ فقط	د-الكترونات الذرة كلها
٥٢	توصل المركبات الايونية التيار عندما يكون في صورة :			
	أ-صلبة أو مصهور	ب-صلبة أو محلول	ج-سائل أو صلب	د-مصهور أو محلول
٥٣	رابطة سجما تكون :			
	أ- رأسية	ب- موازية	ج- افقية	د- جانبية
٥٤	نوع التهجين في PH_3 : علما ان (العدد الذري لـ P = 15 و H =1)			
	أ- SP	ب- SP^2	ج- SP^3	د- SP^4
٥٥	نوع التهجين في CH_4: علما ان (العدد الذري لـ C = 6 و H =1)			
	أ- SP	ب- SP^2	ج- SP^3	د- SP^4
٥٦	تسمى عملية خلط المجالات الفرعية لتكوين مجالات جديدة بعملية :			
	أ- التهجين	ب- التأين	ج- التشبع	د- الاكسدة
٥٧	ما الصيغة الكيميائية للمركب الايوني الذي يتكوين من ايون الصوديوم و ايون النيتريت :			
	أ- $Na\ NO_3$	ب- Na_2NO_3	ج- $NaNO_2$	د- Na_2NO_2
٥٨	أي الاتي يكون رابطة تساهمية قطبية :			
	أ- H-F	ب- F -F	ج- F- K	د- Na – F
٥٩	أي الروابط التالية تعتبر غير قطبية :			
	أ-C-O	ب-C-H	ج-C-N	د-C-F
٦٠	الصيغة الكيميائية لمركب أكسيد ثنائي الهيدروجين :			
	أ- H_3O	ب- OH	ج- H_2O	د- HO_2

LIVEWORKSHEETS

الدرجة:	اسم الطالبة:	تجميعات ١٤٣٩	مدرسة الرواد الثانوية	المجموعة:

س١) اختر الإجابة الصحيحة :

٦١	أي المركبات التالية أعلى طاقة ترتيب بلوري :			
	أ- LiCl	ب- NaCl	ج- KCl	د- CsCl
٦٢	المركب التالي CF_4 :			
	أ- قطبي غير متماثل	ب- قطبي متماثل	ج- غير قطبي غير متماثل	د- غير قطبي متماثل
٦٣	BF_4^- يكون رابطة : (عندما تقدم احدى الذرات الكترونين لتشارك بهما ذرة أخرى او ايونا اخر بحاجة الى الكترونين ليكونا ترتيبا الكترونيا مستقرا)			
	أ- ايونية	ب- تساهمية	ج- تساهمية تناسقية	د- فلزية
٦٤	كلما كان مقدار الشحنة على الايون أعلى كلما زادت قوة الرابطة :			
	أ- الفلزية	ب- الايونية	ج- التساهمية	د- الهيدروجينية
٦٥	اذا اكتسبت المادة شحنة موجبة ماذا نقول عنها :			
	أ- فقدت الكترونات	ب- اكتسبت الكترونات	ج- فقدت بروتونات	د- اكتسبت بروتونات
٦٦	التهجين SP^2 :			
	أ- مثلث هرمي	ب- ثماني الأوجه منتظم	ج- رباعي الأوجه منتظم	د- مثلث مستوي
٧				
	أ-	ب-	ج-	د-
٨				
	أ-	ب-	ج-	د-
٩				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٠				
	أ-	ب-	ج-	د-
١١				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٢				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٣				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٤				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٥				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٦				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٧				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٨				
	أ-	ب-	ج-	د-
١٩				
	أ-	ب-	ج-	د-
٢٠				
	أ-	ب-	ج-	د-

LIVEWORKSHEETS