

الدرجة:	اسم الطالب:	تجميع رقم ٦ (الروابط الأيونية و التساهمية)	مدرسة الرواد الثانوية	المجموعة:
س١) اختر الإجابة الصحيحة :				
١	أيون ClO_3^- يسمى :	أ- بيركلورات	ب- هيبوكلوريت	ج- كلورات
٢	ما الصيغة الكيميائية لأكسيد المغنسيوم :	أ- MgO	ب- Mg_2O_2	ج- Mg_2O
٣	ما نوع القوى التي تنشأ بين (^{11}Na) و (^{17}Cl)	أ- أيونية	ب- تساهمية	ج- هيدروجينية
٤	أي الجزيئات التالية تحوي أقوى وأقوى رابطة تساهمية :	أ- O_2	ب- Cl_2	ج- N_2
٥	صيغة كلوريد الألومنيوم الكيميائية : (العدد الذري $\text{Al}=13$, $\text{Cl}=17$)	أ- AlCl_3	ب- Al_2Cl_3	ج- AlCl_5
٦	يتكون الطباشير من :	أ- كربونات الماغنسيوم	ب- كربونات الصوديوم	ج- كربونات البوتاسيوم
٧	نوع الرابطة التي تتكون من عنصر فلزي و عنصر لا فلزي :	أ- تساهمية	ب- أيونية	ج- هيدروجينية
٨	الرابطة التي تنشأ بين ^{19}F و ^{39}K :	أ- أيونية	ب- فلزية	ج- تساهمية
٩	الرابطة سيجما تتكون من تداخل مستويات التكافؤ الفرعية :	أ- رأسيا	ب- أفقيا	ج- المتوازية
١٠	المركب الأعلى طاقة شبكة بلورية : ($^{53}\text{I} - ^{35}\text{Br} - ^{17}\text{Cl} - ^9\text{F}$)	أ- LiF	ب- LiCl	ج- LiBr
١١	نتيجة عدم جذب الذرات للالكترونات الرابطة المشتركة بالقوة نفسها تتكون الرابطة :	أ- التساهمية النقية	ب- التساهمية غير القطبية	ج- الأيونية
١٢	أي الاتي يكون رابطة تساهمية قطبية :	أ- $\text{F}-\text{F}$	ب- $\text{F}-\text{K}$	ج- $\text{H}-\text{F}$
١٣	جميع المركبات التالية تحوي رابطة تساهمية غير قطبية عدا :	أ- H_2	ب- H_2O	ج- O_2
١٤	إذا كان مقدار زاوية الرابطة 180° فما نوع التهجين :	أ- SP	ب- SP^2	ج- SP^3
١٥	ما نوع التهجين في جزيء H_2O :	أ- SP	ب- SP^2	ج- SP^3
١٦	جزيء الكلور ترتبط فيه ذرتا الكلور برابطة :	أ- تساهمية قطبية	ب- أيونية	ج- تساهمية غير قطبية
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
١٨	أي الجزيئات التالية شكله رباعي الأوجه :	أ- CH_4	ب- NH_3	ج- H_2O
١٩	أي الخصائص التالية ترتبط بالجزيئات القطبية :	أ- لا تحوي شحنات جزئية	ب- روابطها أيونية	ج- روابطها تناسقية
٢٠	إذا كان فرق السالبية الكهربائية بين ذرتين يساوي صفر فإن الرابطة :	أ- تساهمية قطبية	ب- تساهمية غير قطبية	ج- أيونية

الدرجة:	اسم الطالب:	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 الواجه
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 لكاربونات 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 أيون 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 الشحنت 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-كربونات الكالسيوم	ج-كربونات البوتاسيوم	د-كربنات 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 ($\text{H}=1, \text{N}=7, \text{O}=8, \text{I}=53$)			
	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 ($\text{Cl}=17 / \text{Na}=11$)			
	أ- أيونية	ب- تساهمية	ج- فلزية	د- هيدروجينية
٤٠	أي الجزيئات التالية قطبي :			
	أ- CO_2	ب- Cl_2	ج- H_2O	د- CH_4

الدرجة:	اسم الطالب:	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 التساقية	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	ايسط 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- الالكترونات المستوى الاول	ب- الالكترونات المستوى الثاني	ج- الالكترونات التكافؤ فقط	د- الالكترونات 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 سحما تكون :	أ- رأسية	ب- موازية	ج- افقية	د- جانبية
٥٤	نوع التهجين في PH_3 : علما ان (العدد الذري لـ $\text{P} = 15$ و $\text{H} = 1$)	أ- SP	ب- SP^2	ج- SP^3	د- SP^4
٥٥	نوع التهجين في CH_4 : علما ان (العدد الذري لـ $\text{C} = 6$ و $\text{H} = 1$)	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- التشعب	د- الاكسدة
٥٧	ما الصيغة الكيميائية للمركب الايوني الذي يتكوين من ايون الصوديوم و ايون النيتريت :	أ- NaNO_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_2O	ب- OH	ج- H_2O	د- HO_2

الدرجة:	اسم الطالب:	تجميعات ١٤٣٩	مدرسة الدواحد 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 إحدى الذرات الكتروني لتشارك بهما ذرة أخرى أو أيونا آخر بحاجة إلى الكتروني ليكونا ترتيبا الكترونيا مستقرا)			
	أ- أيونية	ب- تساهمية	ج- تساهمية تناسقية	د- فلزية
٦٤	كلما كان مقدار الشحنة على الأيون أعلى كلما زادت قوة الرابطة :			
	أ- الفلزية	ب- الأيونية	ج- التساهمية	د- الهيدروجينية
٦٥	إذا 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- ثنائي 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-