

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	د-كلوريت
٢	ما الصيغة الكيميائية لأكسيد المغنسيوم :			
	أ- MgO	ب- Mg_2O_2	ج- Mg_2O	د- MgO_2
٣	ما انواع القوى التي تنشأ بين (^{11}Na) و (^{17}Cl)			
	أ- أيونية	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 $\text{Al}=13$, $\text{Cl}=17$)			
	أ- AlCl_3	ب- Al_2Cl_3	ج- AlCl_5	د- $\text{Al}(\text{ClO}_3)_3$
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- أيونية	ج- هيدروجينية	د- قطبية
٨	الرابطة التي تنشأ بين ^{19}F و ^{39}K :			
	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: ($^{53}\text{I} - ^{35}\text{Br} - ^{17}\text{Cl} - ^9\text{F}$)			
	أ- LiF	ب- LiCl	ج- LiBr	د- LiI
١١	نتيجة عدم جذب الذرات للالكترونات 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- $\text{F}-\text{F}$	ب- $\text{F}-\text{K}$	ج- $\text{H}-\text{F}$	د- $\text{Na}-\text{F}$
١٣	جميع المركبات التالية تحوي رابطة تساهمية غير قطبية عدا :			
	أ- H_2	ب- H_2O	ج- O_2	د- F_2
١٤	إذا 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-أيونية	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- > 1.7
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	إذا كان فرق السالبية الكهربائية بين ذرتين يساوي صفر فان الرابطة :			
	أ- تساهمية قطبية	ب- تساهمية غير قطبية	ج- أيونية	د- فلزية

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 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 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 أكسده +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-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 ($\text{H}=1, \text{N}=7, \text{O}=8, \text{I}=53$)	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 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- التشعب	د- الاكسدة
٥٧	ما الصيغة الكيميائية للمركب الايوني الذي يتكوين من ايون الصوديوم و ايون النيتريت :	أ- Na NO ₃	ب- Na ₂ NO ₃	ج- NaNO ₂	د- Na ₂ NO 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 ₃ O	ب- OH	ج- H ₂ O	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 الايون أعلى كلما زادت قوة الرابطة :			
	أ- الفلزية	ب- الايونية	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-