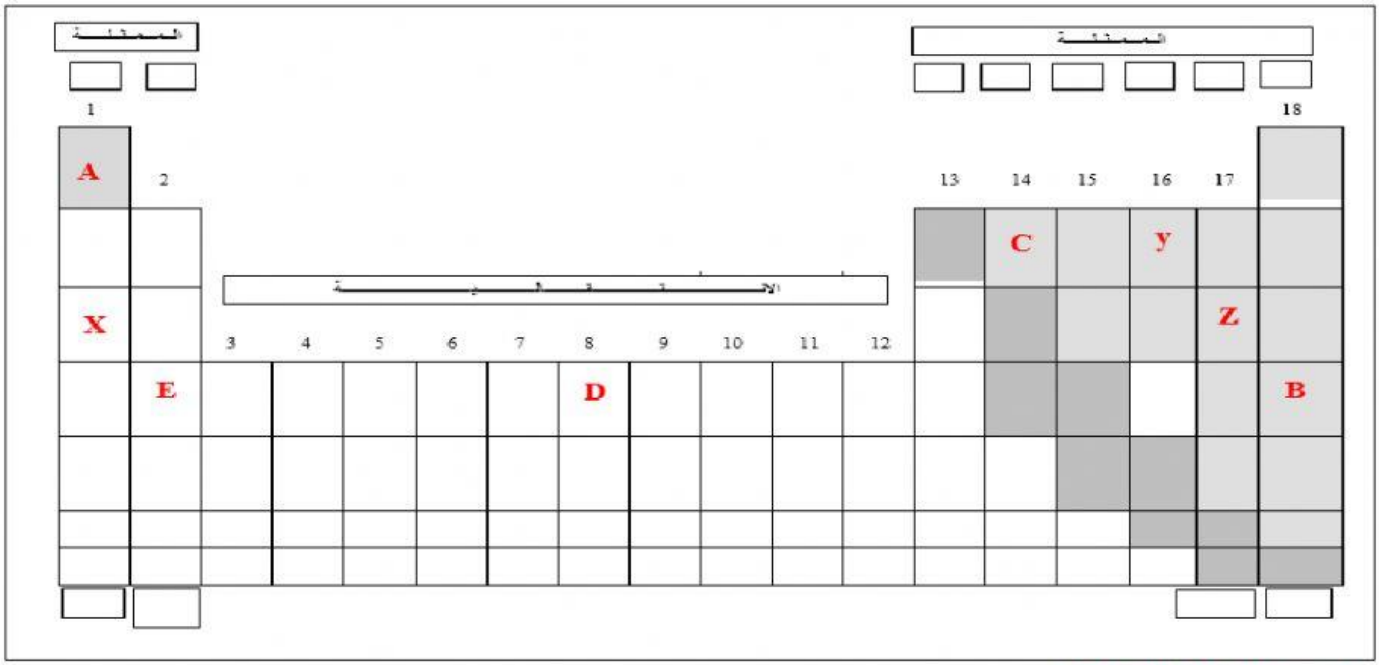
المقرر: كيمياء (٢)	ورقة تدريب	الهيئة الملكية بالجبيل	
عنوان الدرس: المركبات الايونية و التساهمية	٤	التعليم العام بالهيئة الملكية	
اسم الطالب:		مدرسة الرواد الثانوية (مقررات)	
الشعبة:		الفصل الدراسي الاول للعام ١٤٤١هـ ـ ١٤٤٢ هـ	

اهداف الدرس	المفردات	ملاحظات
١-يحدد الكترونات التكافؤ. ٢- تكوين المركب الايوني ٣- تكوين الجزيء التساهمي	الكترونات التكافؤ- المركب الايوني-الجزيء التساهمي	راجع كتاب كيمـ(٢) بياء ص [٥٠-١٣٠]



تدريب : اختر الإجابة الصحيحة :

١	أي العناصر التالية توزيعها الالكتروني $1S^2S^22P^2$:			
	أ- X	ب- C	ج- D	د- Y
٢	أي العناصر التالية تقع في الدورة الثالثة و المجموعة السابعة عشر :			
	أ- Y	ب- Z	ج- D	د- X
٣	العنصر الذي الكترونات التكافؤ له $4S^24P^6$ هو :			
	أ- B	ب- Z	ج- C	د- E
٤	عنصر عدد الاكسدة له 2- :			
	أ- Y	ب- C	ج- E	د- X
٥	أي الذرات التالية أكبر سالبية كهربائية :			
	أ- E	ب- X	ج- C	د- Y
٦	مانوع الرابطة بين X-Y :			
	أ- ايونية	ب- تساهمية	ج- فلزية	د- تناسقية
٧	ما صيغة المركب التالي الذي يتكوم من العنصرين E و Y :			
	أ- EY	ب-YE	ج-EY_2	د-E_2Y
٨	ما نوع الرابطة التي تنشأ بين C و Z :			
	أ- ايونية	ب- تساهمية	ج- فلزية	د- تناسقية
٩	عنصر انتقالي ينتهي توزيعة الالكتروني $4S^23d^6$:			
	أ-E	ب-D	ج-Z	د-B
١٠	عنصر ينتمي للفلزات القلوية الارضية :			
	أ-E	ب-X	ج-Z	د-B
١١	ما نوع الايون الذي يكونه العنصر Z :			
	أ-Z^+	ب-Z^{+2}	ج- Z^-	د- Z^{-2}

اعداد : أ. حسين الهاجري

LIVEWORKSHEETS