

	المقرر : اختبار ٥ نموذج (أ) الموضوع : التفاعلات و المعادلات اسم الطالب : المجموعة :	تدريب 	الصفقة الم..... الحقة بالجيد..... إدارة الد..... حة العامة مدرسة الرواد الثانوية (مقر راد) الفصل الدراسي الأول للعام ١٤٤٠هـ - ١٤٤١هـ	
---	--	--	---	---

س١) اكمل الجدول التالي :

رمز	التوزيع الالكتروني
$^{80}_{35}Br$	
$^{31}_{15}P - 3$	
$^{24}_{12}Mg^{+2}$	

س٢) اكتب الصيغ واسماء المركبات التالية :

الصيغة الكيميائية	اسم المركب	الصيغة الكيميائية	اسم المركب
$CuBr_2$	كلوريد الحديد (III)		
$Zn(NO_3)_2$	كربونات الالومنيوم		

س٣) اكمل الجدول التالي :

المعادلة الرمزية الموزونة	المعادلة اللفظية
	أكسيد الصوديوم → أكسجين + صوديوم
	كلوريد الصوديوم + كبريتات الكالسيوم → كبريتات الصوديوم + كلوريد الكالسيوم
$K + H_2O \rightarrow KOH + H_2$	

س٤) اوزن المعادلات التالية ومبيناً نوع التفاعل :

المعادلة الكيميائية الموزونة	نوع التفاعل
$Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$	
$AgNO_3 + CuCl_2 \rightarrow AgCl + Cu(NO_3)_2$	
$C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	
$BaO_2 \rightarrow BaO + O_2$	

س٥) اكمل المعادلات التالية مع الوزن :

- $Mg + ZnCl_2 \rightarrow$
- $F_2 + KBr \rightarrow$
- $Li_3PO_4 + MgSO_4 \rightarrow$

س٦) اكتب المعادلة الايونية الكاملة و المعادلة النهائية المختصرة للتفاعل : $K_2S_{(aq)} + HCl_{(aq)} \rightarrow KCl_{(aq)} + H_2S_{(g)}$

المعادلة الايونية الكاملة :

المعادلة المختصرة :

س٧) اختر الاجابة الصحيحة :

- الايونات التي لم تشارك في التفاعل تسمى : أ- المتفاعلة ب- الناتجة ج- المتفرجة د- المترددة
- اقصى استيعاب للمجال الفرعي d من الالكترونات هو : أ- 6 ب- 2 ج- 14 د- 10
- أي العناصر التالية يستطيع الالومنيوم طردها من مركباتها : أ- Na ب- Ag ج- K د- Ca