المملكة العربية السعودية المملكة العربية السعودية	المملكة العربية السعودية إدارة الخدمات التعليمية مدرسة الرواد الثانوية (مقررات) الفصل الدراسي الأول للعام ١٤٤٠هـ ـ ١٤٤١هـ	تدريب ٥	المقرر : اختبار ٥ نموذج (أ) الموضوع : التفاعلات و المعادلات اسم الطالبة : ..... المجموعة : .....

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
	كلوريد الحديد (III)	$CuBr_2$	
	كربونات الالومنيوم	$Zn(NO_3)_2$	

س٣) اكمل الجدول التالي :

المعادلة اللفظية	المعادلة الرمزية الموزونة
اكسيد الصوديوم ← اكسجين + صوديوم	
كلوريد الصوديوم + كبريتات الكالسيوم ← كبريتات الصوديوم + كلوريد الكالسيوم	
	$K + H_2O \rightarrow KOH + H_2$

س٤) اوزن المعادلات التالية ومبينا نوع التفاعل :

المعادلة الكيميائية المزونة	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 :

1) $Mg + ZnCl_2 \rightarrow$

2) $F_2 + KBr \rightarrow$

3) $Li_3PO_4 + MgSO_4 \rightarrow$

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 :

١- الايونات التي لم تشارك في التفاعل تسمى : أ-المتفاعلة ب- الناتجة ج- المتفرجة د- المترددة

٢- اقصى استيعاب للمجال الفرعي d من الالكترونات هو : أ- 6 ب- 2 ج- 14 د- 10

٣- أي العناصر التالية يستطيع الالومنيوم طردها من مركباتها : أ- Na ب- Ag ج- K د- Ca