الفصل الرابع (التفاعلات الكيميائية

صنفي التفاعلات التالية حسب نوعها (تكوين- تفكك - احتراق - إحلال)

نوع التفاعل الكيميائي	معادلة التفاعل الكيميائي
تكوين - تفكك - احتراق - احلال	$2Na_{(s)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow 2NaCl_{(s)}$
تكوين - احتراق - إحلال - تكوين واحتراق	$2H_2 + O_2 \longrightarrow 2H_2O$
تكوين - تفكك - احتراق - احلال	$H_2 + Br_2 \longrightarrow 2HBr$
تكوين - تفكك - احتراق - إحلال بسيط	$Li + AgNO_3 \longrightarrow LiNO_3 + Ag$
تكوين - تفكك - إحلال مزدوج - إحلال بسيط	$CuSO_4 + AgNO_3 \longrightarrow CuSO_4 + AgNO_3$
تكوين - تفكك - احتراق - إحلال بسيط	$2Al_2O_3 \longrightarrow 4Al + 3O_2$

اسم المركب	الصيغة الكيميائية	اسم المركب	الصيغة الكيميائية
كلوريد الالومنيوم	$AlCl_3$	أكسيد الحديد	Al_2O_3
كربونات الخارصين	$ZnCO_3$	كبريتات النحاس	$CuSO_4$
بروميد الصوديوم	NaBr	بروميد الهيدروجين	HBr
كلوريد الصوديوم	NaCl	نترات الفضة	$AgNO_3$
أكسيد الحديدIII	Fe_2O_3	أكسيد المغنيسيوم	MgO
أكسيد الحديدII	FeO	هيدروكسيد المغنيسيوم	$Mg(OH)_2$

أكملي الفراغات التالية بوضع كلمات مناسبة :

عدد التأكسد
تفاعل كيميائي
النواتج
تغير اللون وتصاعد غاز
المتفاعلات
إحلال مزدوج
المعامل
غاز - راسب- ماء
$E=2n^2$

١-العملية التي يتم فيها اتحاد او انفصال او اعادة ترتيب للذرات هي.....

٢- من مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي .....و.....

٣- التفاعلات في المحاليل المائية هي من تفاعلات من نوع .....

٤- ينتج عن التفاعلات في المحاليل المائية احد ثلاثة نواتج وهي

.....و.....و.....

٥- يحسب اقصى عدد للإلكترونات الذي يستوعبه كل مستوى من خلال المعادلة او العلاقة .....

٦-المواد التي توجد في بداية التفاعل هي .....والتي تتكون اثناء التفاعل.....

١٠-.....هو العدد الذي يكتب امام المواد المتفاعلة او الناتجة

١١- .....هو العدد الذي تفقده الذرة او تكتسبه او تشارك به اثناء التفاعل.

اكتبي التوزيع الالكتروني للعناصر

Na_{11} ..... $1S^2 2S^2 2P^6 3S^1$

Mg_{12} ..... $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2$

معلمة المادة: أمل قبيري

LIVEWORKSHEETS