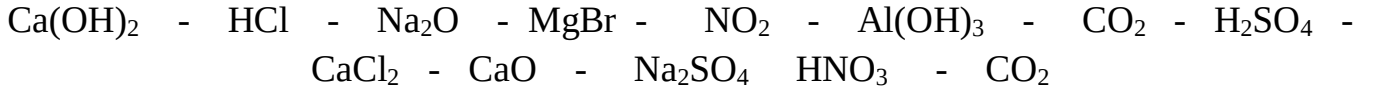


ورق عمل في كتابة المعادلة الكيميائية الصف الثامن الفصل الثاني 2018-2019

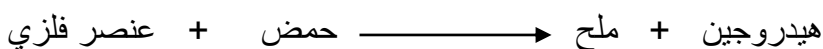
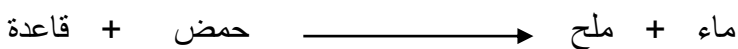
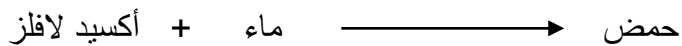
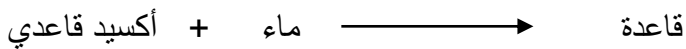
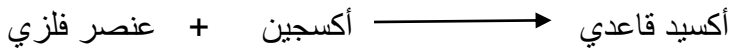
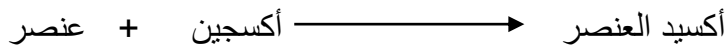
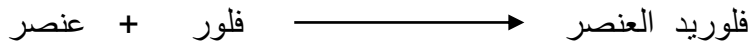
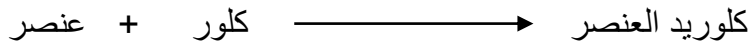
صنف المركبات الكيميائية حسب الجدول :



أحماض	قواعد	املاح	أكاسيد حمضية	أكاسيد قاعدية

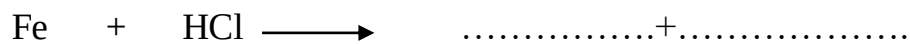
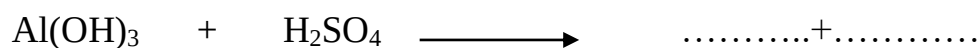
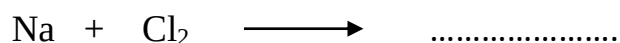
(عزيزي الطالب يجب عليك معرفة نوع المركب حتى تستطيع إكمال المعادلة الكيميائية حسب التفاعل)

ثانياً: يكتب النواتج تبعاً للمتفاعلات في المعادلة الكيميائية مستعيناً بالمعادلات الآتية :



Rawhi draid

ثانيا : أكمل المعادلات الآتية:



ملاحظة هامة :

1. الغازات اللافلزية توجد في الطبيعة على هيئة جزيئات ثنائية الذرة .
2. بعض المركبات الناتجة عن اتحاد عنصر لافلزي مع الأكسجين لا تخضع للصيغة الكيميائية مثل : CO - SO_2 - NO - N_2O .