مراجعة الفصل الرابع
التفاعلات الكيميائية

املأ الجدول أدناه بنوع التفاعل الذي يُمثّل المتفاعلات والنواتج المدرجة فيه.

تصنيف التفاعلات		
نوع التفاعل	المتفاعلات	النواتج
.1	مادة إضافة إلى الأكسجين	أكسيد أو أكثر
.2	مادة	اثنان أو أكثر
.3	مادتان	مادتان
.4	مادتان أو أكثر	مادة
.5	عنصر ومركّب	عنصر ومركّب

اكتب المعامل المناسب لوزن المعادلات الكيميائية الآتية:

.6 $____ Al_{(s)} + ____ Cl_{2(g)} \longrightarrow ____ AlCl_{3(s)}$

.7 $S_{8(s)} + ____ Cu_{(s)} \longrightarrow ____ Cu_2S_{(s)}$

.8 $Cu(NO_3)_{2(aq)} + ____ NaOH_{(aq)} \longrightarrow Cu(OH)_{2(s)} + ____ NaNO_{3(aq)}$

س/ حددي المطلوب منك في الجدول الأتي:

١- التوزيع الإلكتروني لعنصر F^9	$1s^22s^22p^5$ / $1s^22p^22s^5$
٢- الصيغة الكيميائية هيدروكسيد المغنسيوم	$Mg(OH)_2$ / $Ca(NO_3)_2$
٣- تسمية المركب Al_2O_3	أكسيد الحديد / أكسيد الألومنيوم.

LIVEWORKSHEETS