

الصف:

الاسم:

كيفية كتابة الرموز والصيغ الكيميائية:

أولاً: مرحلة الحفظ:

(أ) الأيونات الموجبة:

$H^+$	$Ba^{++}$	$Al^{+++}$	$Ag^+$	$Ca^{++}$	$Mg^{++}$	$K^+$	$Na^+$	الأيون
الهيدروجين	الباريوم	الألومنيوم	الفضة	الكالسيوم	المغنيسيوم	البوتاسيوم	الصوديوم	الاسم

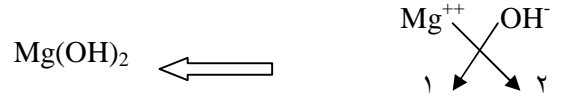
$O^{--}$	$S^{--}$	$Br^-$	$Cl^-$	الأيون
الأكسجين	الكبريت	البروم	الكلور	الاسم

(ب) الأيونات السالبة:

$NH_4^+$	$OH^-$	$HCO_3^-$	$NO_3^-$	$SiO_3^{--}$	$CO_3^{--}$	$SO_4^{--}$	الجزر
أمونيوم	هيدروكسيد	بيكربونات	نترات	سيليكات	كربونات	كبريتات	الاسم

(ج) الجذور:

ثانياً : مرحلة الفهم:

مثال ١: أكتب الصيغة الكيميائية لكلوريد الكالسيوم  
يكتب الأيون الموجب في اليسار والأيون السالب في اليمينكلوريد  $Ca^{++}$  الكالسيوم  $Cl^-$ مثال ٢: أكتب الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد المغنيسيوم  
يكتب الأيون الموجب في اليسار والأيون السالب في اليمينهيدروكسيد  $Mg^{++}$  المغنيسيوم  $OH^-$ 

تطبيقات: أكتب الصيغ الكيميائية للمركبات التالية:

كلوريد الصوديوم	
كلوريد البوتاسيوم	
حمض النيتروجين	
حمض الكبريت	
حمض الكلور	
النشادر	
هيدروكسيد الصوديوم	
هيدروكسيد الألمنيوم	
نترات الأمونيوم	
بيكربونات الصوديوم	
نترات الفضة	
بروميد الصوديوم	