

ملاحظات	المفردات	اهداف الدرس
راجع كتاب كيمياء (١) ص [١١٣-١١٥]	عدد الاكسدة - الصيغة الايونية	١- ان يكتب الصيغة الكيميائية للمركبات الايونية. ٢- ان يسمي المركب الايوني .

تدريب (١). أقرن الايونات الموجبة بالأيونات السالبة لكوين مركبات أيونية :

الايون	Cl^-	O^{2-}	NO_3^-	CO_3^{2-}	SO_4^{2-}	PO_4^{3-}
Na^+						
Mg^{+2}						
Al^{+3}						
Cu^+						
Cu^{+2}						
Fe^{+3}						
NH_4^+						

تدريب (٢). اكتب اسماء وصيغ المركبات الايونية التالية :

اسم المركب	صيغته	اسم المركب	صيغته
كلوريد الخارصين		بروميد الفضة	
اكسيد الالومنيوم		اكسيد الكالسيوم	
كلوريد الرصاص (II)		كلوريد القصدير (IV)	
يوديد الحديد (III)		كبريتيد الحديد (II)	
كربونات الفضة		كبريتات الكالسيوم	
هيدروكسيد الخارصين		نترات الامونيوم	
	$PbSO_4$		$FePO_4$
	MgF_2		K_3N
	$AgNO_3$		$Zn(NO_3)_2$
	Fe_2O_3		$CuBr_2$
	NH_4OH		$Al_2(CO_3)_3$