

تدريبات على كتابة اسماء و صيغ المركبات الايونية

س1) اقرن الايونات الموجبة بالايونات السالبة لتكوين مركبات ايونية :

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

س2) اكتب اسماء او صيغ المركبات 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		$\text{Zn(NO}_3)_2$
	Fe_2O_3		CuBr_2
	NH_4OH		$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$