



أ/ الرياض الندية

رموز العناصر والصيغ الكيميائية

استذكار

الصف

١٠

تدريبات لكتابة الصيغ الكيميائية

أكتب الصيغة الكيميائية للمركبات التالية

١

١- بروميد النحاس (II)	٢- هيدروكسيد النيكل	٣- فوسفات الكروم
٤- نترات الرصاص الثنائي	٥- كربونات الفضة	٦- كرومات البوتاسيوم
٧- سيانيد الليثيوم	٨- كبريتيد القصدير الرباعي	٩- فلوريد الحديد

نموذج الحل

3-CrPO ₄	2-Ni(OH) ₂	1-CuBr ₂
6-K ₂ CrO ₃	5-Ag ₂ CO ₃	4-Pb(NO ₂) ₂
9-FeF ₃	8-SnS ₂	7-LiCN

سمي المركبات التالية :-

٢

3-ZnCr ₂ O ₇	2-Fe(HCO ₃) ₂	1-Al ₂ O ₃
6-Cu ₃ (PO ₄) ₂	5-BaSO ₃	4-NH ₄ Br
9-PbCl ₄	8-Na ₂ CrO ₄	7-MnO

نموذج الحل

١- أكسيد الألمونيوم	٢- بيكربونات الحديد الثنائي	٣- دايبكرومات الخارصين
٤- بروميد الامونيوم	٥- كبريتات الباريوم	٦- فوسفات النحاس الثنائي
٧- اكسيد المنجنيز	٨- كرومات الصوديوم	٩- كلوريد الرصاص الرباعي

رموز وسعات اتحاد بعض العناصر

ليثيوم	صوديوم	بوتاسيوم	فضة	نحاس احادي
Li ⁺	Na ⁺	K ⁺	Ag ⁺	Cu ⁺

ماغنسيوم	كالسيوم	منجنيز	حديدوز (حديد ثنائي)	نيكل
Mg ²⁺	Ca ²⁺	Mn ²⁺	Fe ²⁺	Ni ²⁺
رصاص ثنائي	قصدير ثنائي	خارصين	نحاس ثنائي	باريوم
Pb ²⁺	Sn ²⁺	Zn ²⁺	Cu ²⁺	Ba ²⁺

ألومنيوم	كروم	حديدك (حديد ثلاثي)
Al ³⁺	Cr ³⁺	Fe ³⁺

قصدير رباعي	رصاص رباعي
Sn ⁴⁺	Pb ⁴⁺

فلوريد	كلوريد	بروميد	يوديد
F ⁻	Cl ⁻	Br ⁻	I ⁻

أكسيد	كبريتيد
O ²⁻	S ²⁻

الصيغ الكيميائية للمجموعات الذرية

هيدروكسيد	نترات	نيتريت	برمنجنات	بيكربونات	سيانيد
OH ⁻	NO ₃ ⁻	NO ₂ ⁻	MnO ₄ ⁻	HCO ₃ ⁻	CN ⁻

كبريتات	كبريتيت	كربونات	كرومات	داي كرومات
SO ₄ ²⁻	SO ₃ ²⁻	CO ₃ ²⁻	CrO ₄ ²⁻	Cr ₂ O ₇ ²⁻

أمونيوم
NH ₄ ⁺

Ions (+1)

فوسفات
PO ₄ ³⁻

Ions (-3)