

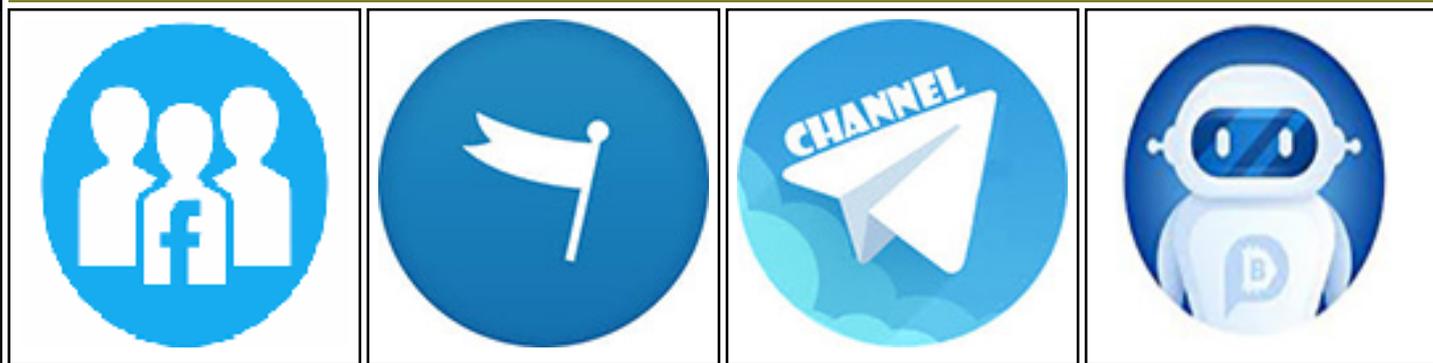
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الملف رموز العناصر والصيغ الكيميائية

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف الثاني عشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر



روابط مواد الصف الثاني عشر على تلغرام

الرياضيات	اللغة الانجليزية	اللغة العربية	التربية الاسلامية
---------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

دورة أساسيات	1
ملخص المفاهيم العلمية والتعريفات في الفصول الأربعة الأولى	2
ملف آخر لملخص الفصل الثاني الخلايا الكهروكيميائية والتحليل الكهربائي	3
ملخص الفصل الثالث تغيرات الطاقة في التفاعلات الكيميائية	4
شرح درس سرعة التفاعل الكيميائي من الفصل الرابع	5



أ/ الرياض النديبة

لا تتنازلي
عن تحقيق
أهدافك

الصف

١٠

رموز العناصر والصيغ الكيميائية

استذكار

تدريبات لكتابة الصيغ الكيميائية

أكتب الصيغة الكيميائية للمركبات التالية

١

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

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

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

رموز وسعات اتحاد بعض العناصر

نحاس احادي	فضة	بوتاسيوم	صوديوم	ليثيوم	Ions (+1)
Cu ⁺	Ag ⁺	K ⁺	Na ⁺	Li ⁺	

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

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

رصاص رباعي	قصدير رباعي	Ions (+4)
Pb ⁴⁺	Sn ⁴⁺	

يوديد	بروميد	كلوريد	فلوريد	Ions (-1)
I ⁻	Br ⁻	Cl ⁻	F ⁻	

كبريتيد	أكسيد	Ions (-2)
S ²⁻	O ²⁻	

الصيغ الكيميائية للمجموعات الذرية

سيانيد	بيكربونات	برمنجنات	نيتريت	نترات	هيدروكسيد	Ions (-1)
CN ⁻	HCO ₃ ⁻	MnO ₄ ⁻	NO ₂ ⁻	NO ₃ ⁻	OH ⁻	

داي كرومات	كرومات	كربونات	كبريتيت	كبريتات	Ions (-2)
Cr ₂ O ₇ ²⁻	CrO ₄ ²⁻	CO ₃ ²⁻	SO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻	

أمونيوم	Ions (+1)
NH ₄ ⁺	

فوسفات	Ions (-3)
PO ₄ ³⁻	