

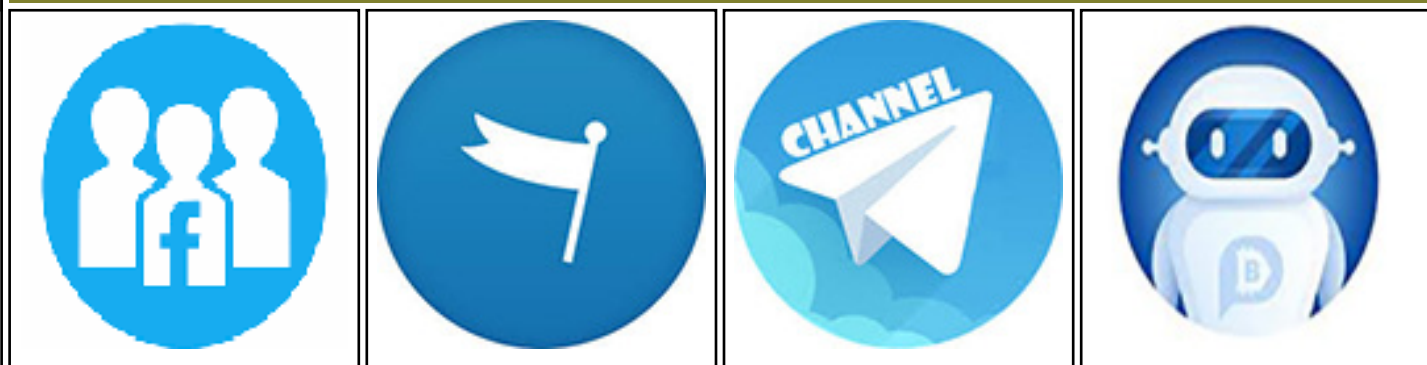
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



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

<a href="#">الرياضيات</a>	<a href="#">اللغة الانجليزية</a>	<a href="#">اللغة العربية</a>	<a href="#">التربية الاسلامية</a>
---------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------

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

<a href="#">دورة أساسيات</a>	1
<a href="#">ملخص المفاهيم العلمية والتعريفات في الفصول الأربعة الأولى</a>	2
<a href="#">ملف آخر لملخص الفصل الثاني الخلايا الكهروكيميائية والتحليل الكهربائي</a>	3
<a href="#">ملخص الفصل الثالث تغيرات الطاقة في التفاعلات الكيميائية</a>	4
<a href="#">شرح درس سرعة التفاعل الكيميائي من الفصل الرابع</a>	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 <sub>4</sub>	2-Ni(OH) <sub>2</sub>	1-CuBr <sub>2</sub>
6-K <sub>2</sub> CrO <sub>3</sub>	5-Ag <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	4-Pb(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>
9-FeF <sub>3</sub>	8-SnS <sub>2</sub>	7-LiCN

سمي المركبات التالية :-

٢

3-ZnCr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	2-Fe(HCO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	1-Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
6-Cu <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	5-BaSO <sub>3</sub>	4-NH <sub>4</sub> Br
9-PbCl <sub>4</sub>	8-Na <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	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 <sup>+</sup>	Ag <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	Na <sup>+</sup>	Li <sup>+</sup>	

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

حديدك ( حديد ثلاثي )	كروم	ألومنيوم	Ions (+3)
Fe <sup>3+</sup>	Cr <sup>3+</sup>	Al <sup>3+</sup>	

رصاص رباعي	قصدير رباعي	Ions (+4)
Pb <sup>4+</sup>	Sn <sup>4+</sup>	

يوديد	بروميد	كلوريد	فلوريد	Ions (-1)
I <sup>-</sup>	Br <sup>-</sup>	Cl <sup>-</sup>	F <sup>-</sup>	

كبريتيد	أكسيد	Ions (-2)
S <sup>2-</sup>	O <sup>2-</sup>	

الصيغ الكيميائية للمجموعات الذرية

سيانيد	بيكربونات	برمنجنات	نيتريت	نترات	هيدروكسيد	Ions (-1)
CN <sup>-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	OH <sup>-</sup>	

داي كرومات	كرومات	كربونات	كبريتيت	كبريتات	Ions (-2)
Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	

أمونيوم	Ions (+1)
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	

فوسفات	Ions (-3)
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	