

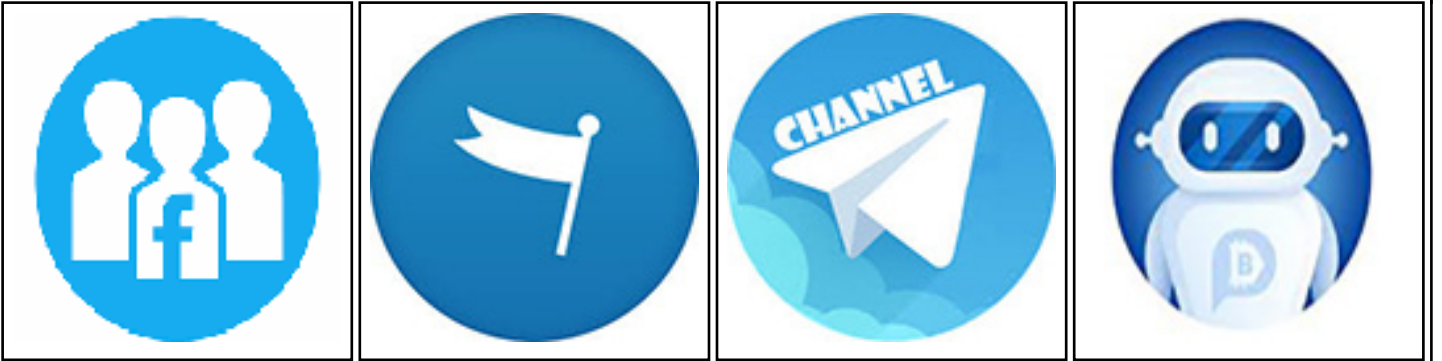
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الملف جداول الصيغ الكيميائية الشائعة

[موقع المناهج](#) ⇐ [المناهج العمانية](#) ⇐ [الصف العاشر](#) ⇐ [كيمياء](#) ⇐ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

الأهداف التعليمية للمنهج (وفق منهج كامبردج)	1
دليل المعلم الجديد وفق منهج كامبردج	2
كتاب الطالب الجديد وفق منهج كامبردج	3
كتاب النشاط الجديد وفق منهج كامبردج	4
الدروس المحذوفة للاختبار النهائي مع ملخصات شاملة	5

مُلحق

الصيغ الكيميائية الشائعة

www.omanahj.com/or

الجدول ٢: صيغ الأيونات الشائعة

الصيغة	الاسم
Na ⁺	صوديوم
Li ⁺	ليثيوم
K ⁺	بوتاسيوم
Ca ²⁺	كالسيوم
Mg ²⁺	ماغنيسيوم
Al ³⁺	ألومنيوم
Cu ²⁺	نحاس (II)
Fe ²⁺	حديد (II)
Fe ³⁺	حديد (III)
Zn ²⁺	خارصين
NH ₄ ⁺	أمونيوم
H ⁺	هيدروجين
OH ⁻	هيدروكسيد
Cl ⁻	كلوريد
Br ⁻	بروميد
I ⁻	يوديد
CO ₃ ²⁻	كربونات
SO ₄ ²⁻	كبريتات
NO ₃ ⁻	نترات

الجدول ١: صيغ الجزيئات والمركبات الأيونية الشائعة

الصيغة	الاسم
O ₂	أكسجين
H ₂	هيدروجين
N ₂	نيتروجين
Cl ₂	كلور
Br ₂	بروم
I ₂	يود
H ₂ O	ماء
CO ₂	ثاني أكسيد الكربون
CO	أحادي أكسيد الكربون
SO ₂	ثنائي أكسيد الكبريت
SO ₃	ثلاثي أكسيد الكبريت
CH ₄	ميثان
C ₂ H ₆	إيثان
C ₂ H ₄	إيثين
C ₂ H ₅ OH	إيثانول
NH ₃	أمونيا
HCl	حمض الهيدروكلوريك
H ₂ SO ₄	حمض الكبريتيك
NaOH	هيدروكسيد الصوديوم
NaCl	كلوريد الصوديوم
CaO	أكسيد الكالسيوم
Al ₂ O ₃	أكسيد الألومنيوم
Fe ₂ O ₃	أكسيد الحديد (II)
CaCO ₃	كربونات الكالسيوم
CuSO ₄	كبريتات النحاس (II)

الجدول ٣: سلسلة النشاط الكيميائي للفلزات والتفاعلات الشائعة

الفلز	التفاعل مع الماء	التفاعل مع حمض مخفف	تفاعل أكسيد الفلز مع الكربون
بوتاسيوم K	تتفاعل مع الماء البارد لتعطي الهيدروجين	تتفاعل بشدة لإعطاء الهيدروجين	لا يوجد تفاعل لأكسيد الفلز مع الكربون
صوديوم Na			
كالسيوم Ca			
ماغنيسيوم Mg			
ألومنيوم Al	تتفاعل مع بخار الماء عند تسخينه ليعطي الهيدروجين	تتفاعل بنسبة اقل لإعطاء الهيدروجين	يُختزل أكسيد الفلز بالكربون
كربون C			
خارصين Zn			
حديد Fe	لا تتفاعل	لا تتفاعل	يُختزل أكسيد الفلز بالكربون
هيدروجين H ₂			
نحاس Cu			
فضة Ag			
ذهب Au			

↑
ازدياد النشاط
الكيميائي