

# التكافؤات الشائعة لبعض العناصر

تكافؤه	رمزه	اسم العنصر	تكافؤه	رمزه	اسم العنصر
2	Zn	خارصين	1	H	هيدروجين
2	Ba	باريوم	1	Li	ليثيوم
3	Al	ألومنيوم	1	Na	صوديوم
4	Si	سيليكون	1	K	بوتاسيوم
2.1	Cu	نحاس	1	F	فلور
2.1	Hg	زئبق	1	Cl	كلور
3.1	Au	ذهب	1	Br	بروم
3.2	Fe	حديد	1	I	يود
4.2	C	كربون	1	Ag	فضة
4.2	Pb	رصاص	2	Ca	كالسيوم
5.3	P	فوسفور	2	Ba	باريوم
6. 4. 2	S	كبريت	2	O	أكسجين
5 , 3	N	نيتروجين	2	Mg	مغنيسيوم

معلمة الكيمياء  
صفحة الكيمياء

## التكافؤات الشائعة لبعض الشقوق

تكافؤه	رمزه	اسم الشق	تكافؤه	رمزه	اسم الشق
1	$MnO_4^-$	أيون البرمنجنات	1	$NH_4^+$	أيون الأمونيوم
			1	$OH^-$	أيون الهيدروكسيد
			1	$NO_2^-$	أيون النيتريت
2	$SO_4^{2-}$	أيون الكبريتات	1	$NO_3^-$	أيون النترات
2	$CO_3^{2-}$	أيون الكربونات	1	$HCO_3^-$	أيون الكربونات الهيدروجيني
2	$SO_3^{2-}$	أيون الكبريتيت	1	$HSO_3^-$	أيون الكبريتيت الهيدروجيني
3	$PO_4^{3-}$	أيون الفوسفات	1	$ClO_3^-$	أيون الكلورات
			1	$HSO_4^-$	أيون الكبريتات الهيدروجينية

معلمة الكيمياء  
صفحة الكيمياء

# الصيغ الكيميائية Chemical formulas

كلوريد الكالسيوم CaCl <sub>2</sub>	كلوريد المغنسيوم MgCl <sub>2</sub>	كلوريد البوتاسيوم KCl	كلوريد الصوديوم NaCl
أكسيد الألومنيوم Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	أكسيد المغنسيوم MgO	أكسيد البوتاسيوم K <sub>2</sub> O	أكسيد الصوديوم Na <sub>2</sub> O
أكسيد الزئبق II HgO	أكسيد النحاس II CuO	أكسيد الزنك ZnO	أكسيد الحديد III Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
ثالث أكسيد الكبريت SO <sub>3</sub>	ثاني أكسيد الكبريت SO <sub>2</sub>	ثاني أكسيد الكربون CO <sub>2</sub>	أول أكسيد الكربون CO
هيدروكسيد النحاس II Cu(OH) <sub>2</sub>	هيدروكسيد المغنسيوم Mg(OH) <sub>2</sub>	هيدروكسيد البوتاسيوم KOH	هيدروكسيد الصوديوم NaOH
			هيدروكسيد الكالسيوم Ca(OH) <sub>2</sub>
الأمونيا NH <sub>3</sub>	فوق أكسيد الصوديوم Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	فوق أكسيد الهيدروجين H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	الماء H <sub>2</sub> O
كبريتيد الكالسيوم CaS	كبريتيد المغنسيوم MgS	كبريتيد الهيدروجين H <sub>2</sub> S	كبريتيد الصوديوم Na <sub>2</sub> S
أزيد الصوديوم NaN <sub>3</sub>	برمنجنات البوتاسيوم KMnO <sub>4</sub>	كبريتيد الحديد II FeS	كبريتيد النحاس II CuS
كربونات البوتاسيوم K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	كربونات المغنسيوم MgCO <sub>3</sub>	كربونات الكالسيوم CaCO <sub>3</sub>	كربونات الصوديوم Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
			كربونات الصوديوم الهيدروجينية NaHCO <sub>3</sub>
نترات المغنسيوم Mg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	نترات البوتاسيوم KNO <sub>3</sub>	نترات الصوديوم NaNO <sub>3</sub>	نترات الفضة AgNO <sub>3</sub>
نترات الأمونيوم NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	نترات الزنك Zn(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	نترات النحاس II Cu(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	نترات الكالسيوم Ca(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
كبريتات الباريوم BaSO <sub>4</sub>	كبريتات المغنسيوم MgSO <sub>4</sub>	كبريتات البوتاسيوم K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	كبريتات الصوديوم Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
يوديد الصوديوم NaI	يوديد البوتاسيوم KI	كبريتات الحديد II FeSO <sub>4</sub>	كبريتات النحاس II CuSO <sub>4</sub>
هيدريد الألومنيوم AlH <sub>3</sub>	هيدريد الكالسيوم CaH <sub>2</sub>	هيدريد الصوديوم NaH	كلورات البوتاسيوم KClO <sub>3</sub>
حمض الفوسفوريك H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	حمض الكبريتيك H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	حمض النيتريك HNO <sub>3</sub>	حمض الهيدروكلوريك HCl