

رموز وتكافؤات العناصر الفلزية

التكافؤ	رمز الأيون	العنصر متحداً	رمز العنصر	العنصر غير متحد
١+	K ⁺	بوتاسيوم	K	بوتاسيوم
١+	Na ⁺	صوديوم	Na	صوديوم
٢+	Ca ⁺⁺	كالمسيوم	Ca	كالمسيوم
٢+	Mg ⁺⁺	ماغنيسيوم	Mg	ماغنيسيوم
٣+	Al ⁺⁺⁺	ألومينيوم	Al	ألومينيوم
٢+	Zn ⁺⁺	خارصين	Zn	خارصين
٢+	Fe ⁺⁺	حديد II	Fe	حديد
٣+	Fe ⁺⁺⁺	حديد III	Fe	حديد
٢+	Cu ⁺⁺	نحاس II	Cu	نحاس
١+	Cu ⁺	نحاس I	Cu	نحاس
١+	Ag ⁺	فضة	Ag	فضة

رموز وتكافؤات العناصر غير الفلزية

٢-	O ⁻⁻	أكسيد	O	أكسجين
١-	Cl ⁻	كلوريد	Cl	كلور
١-	Br ⁻	بروميد	Br	بروم
١-	I ⁻	يوديد	I	يود
٢-	S ⁻⁻	كبريتيد	S	كبريت
١+	H ⁺	هيدروجين	H	هيدروجين

الشقوق (الجذور - الأيونات المركبة)

التكافؤ	الصيغة	اسم الشق (الجذر)
١+	NH ₄ ⁺	أمونيوم
١-	ClO ₃ ⁻	كلورات
٢-	CO ₃ ⁻⁻	كربونات
١-	OH ⁻	هيدروكسيد
١-	NO ₃ ⁻	نترات
٣-	PO ₄ ⁻⁻⁻	فوسفات
٢-	SO ₄ ⁻⁻	كبريتات

رموز العناصر الكيميائية

العنصر	الرمز	العنصر
ألومينيوم	Al	Aluminium
بروم	Br	Bromine
كالمسيوم	Ca	Calcium
كربون	C	Carbon
كلور	Cl	Chlorine
نحاس	Cu	Cuprum
فلور	F	Fluorine
ذهب	Au	Aurum
هيليوم	He	Helium
هيدروجين	H	Hydrogen
حديد	Fe	Ferrum
رصاص	Pb	Plumbum
ماغنيسيوم	Mg	Magnesium
زئبق	Hg	Hergyratum
نيتروجين	N	Nitrogen
أكسجين	O	Oxygen
فوسفور	P	Phosphorus
بوتاسيوم	K	Kalium
سليكون	Si	Silicon
فضة	Ag	Argentum
صوديوم	Na	Natium
كبريت	S	Sulfur
خارصين	Zn	Zinc