

جدول یون های چند اتمی و تک اتمی

پایه های دهم، یازدهم و دوازدهم

کردآورنده: مجتبی وجدی

نام یون	نماد یون	نام یون	نماد یون	نام یون	نماد یون	
۱	پرکلرات	ClO_4^-	سولفات	SO_4^{2-}	اکسید	O^{2-}
۲	کلرات	ClO_3^-	سولفیت	SO_3^{2-}	پراکسید	O_2^{2-}
۳	کلریت	ClO_2^-	سولفید	S^{2-}	سوپراکسید	O_2^-
۴	هیپوکلریت	ClO^-	فسفات	PO_4^{3-}	پرمنگنات	MnO_4^-
۵	کلرید	Cl^-	فسفید	P^{3-}	منگنات	MnO_4^{2-}
۶	پر برومات	BrO_4^-	نیترات	NO_3^-	کرومات	CrO_4^{2-}
۷	برومات	BrO_3^-	نیتريت	NO_2^-	دی کرومات	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
۸	برمیت	BrO_2^-	نیتريد	N^{3-}	هیدرید	H^-
۹	هیپوبرمیت	BrO^-	آزید	N_3^-	هیدرواکسید	OH^-
۱۰	برمید	Br^-	آمونیم	NH_4^+	یون نقره	Ag^+
۱۱	پریدات	IO_4^-	کربنات	CO_3^{2-}	یون روی	Zn^{2+}
۱۲	یدات	IO_3^-	کرید	C^{4-}	یون آلومینیوم	Al^{3+}
۱۳	یدیت	IO_2^-	سیانید	CN^-	یون روی	Zn^{2+}
۱۴	هیپویدیت	IO^-	استات-اتانوات	CH_3COO^-	یون اسکاندیم	Sc^{3+}
۱۵	دید	I^-	فرمات-متانوات	HCOO^-	فلزات قلیایی	$1+$
۱۶	فلوئورید	F^-	اگزالات-اتل دیوات	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	فلزات قلیایی خاکی	$2+$

جدول یون های تک اتمی و چند اتمی

یون هایی که نام اختصاصی دارند :

Cu^+	کوپرو
Cu^{2+}	کوپریک
Hg_2^{2+}	مرکورو
Hg^{2+}	مرکوریک
Fe^{2+}	فرو
Fe^{3+}	فریک
Sn^{2+}	استانو
Sn^{4+}	استانیک
Cr^{2+}	کرمو
Cr^{3+}	کرومیک
Mn^{2+}	منگانو
Ni^{2+}	نیکلو
Pb^{2+}	پلمبو
Co^{2+}	کبالتو

لازم به ذکر است یون های فوق ، فقط یون های هستند که نام اختصاصی دارند و این بدین معنی

نیست که از این عناصر فقط یون های نامبرده وجود دارند مثلا ما یون هایی مثل :

Mn^{3+} یا Co^{3+} هم داریم که نام اختصاصی ندارند.