

جدول ببعض العناصر والرموز الكيميائية

العناصر	الرمز	الأيون	التكافؤ
الصوديوم	Na	Na ⁺	<u>1</u>
البوتاسيوم	K	K ⁺	<u>1</u>
النحاس I	Cu	Cu ⁺	<u>1</u>
الفضة	Ag	Ag ⁺	<u>1</u>
الهيدروجين	H	H ⁺	<u>1</u>
الكلور	Cl	Cl ⁻	<u>1</u>
اليود	I	I ⁻	<u>1</u>
البروم	Br	Br ⁻	<u>1</u>
الحديد II	Fe	Fe ⁺²	<u>2</u>
النحاس II	Cu	Cu ⁺²	<u>2</u>
الزنك	Zn	Zn ⁺²	<u>2</u>
المغنسيوم	Mg	Mg ⁺²	<u>2</u>
الكالسيوم	Ca	Ca ⁺²	<u>2</u>
الرصاص	Pb	Pb ⁺²	<u>2</u>
الباريوم	Ba	Ba ⁺²	<u>2</u>
الأوكسجين	O	O ⁻²	<u>2</u>
الكبريت	S	S ⁻²	<u>2</u>
الحديد III	Fe	Fe ⁺³	<u>3</u>
الألمنيوم	Al	Al ⁺³	<u>3</u>

الجزور	الصيغة	الأيون	التكافؤ
الهيدروكسيد	OH	OH ⁻	<u>1</u>
النترات	NO ₃	NO ₃ ⁻	<u>1</u>
النملات	HCOO	HCOO ⁻	<u>1</u>
الخلات	CH ₃ COO	CH ₃ COO ⁻	<u>1</u>
الأمونيوم	NH ₄	NH ₄ ⁺	<u>1</u>
الكبريتات	SO ₄	SO ₄ ⁻²	<u>2</u>
الكربونات	CO ₃	CO ₃ ⁻²	<u>2</u>
الفوسفات	PO ₄	PO ₄ ⁻³	<u>3</u>