

التكافؤ : هو عدد الإلكترونات المفقودة أو المكتسبة من العنصر عند تكوين المركب .

التكافؤ	الرمز الكيميائي للأيون	اسم العنصر	
1	H ⁺	الهيدروجين	1
1	Li ⁺	ليثيوم	2
1	Na ⁺	صوديوم	3
1	K ⁺	بوتاسيوم	4
2	Mg ⁺²	مغنيسيوم	5
2	Ca ⁺²	كالسيوم	6
2	Zn ⁺²	خارصين (زنك)	7
2	Mn ⁺²	منجنيز	8
2	Pb ⁺²	رصاص	9
2	O ⁻²	أكسجين	10
2	S ⁻²	كبريت	11
2 , 1	Cu ⁺ , Cu ⁺²	نحاس	12
1	Ag ⁺	فضة	13
2	Hg ⁺²	زئبق	14
3 , 2	Fe ⁺² , Fe ⁺³	حديد	15
3	Al ⁺³	الألمنيوم	16
3	Cr ⁺³	كروم	17
3	P ⁻³	فوسفور	18
3	N ⁻³	النيتروجين	19
1	I ⁻ , Br ⁻ , Cl ⁻ , F ⁻	الفلور \ الكلور \ البروم \ اليود	الهالوجينات
<u>التكافؤ</u>	<u>الرمز الكيميائي</u>	<u>المجموعة الذرية</u>	<u>20</u>
1	NO ₃ ⁻	النترات	21
2	SO ₄ ²⁻	الكبريتات	22
2	CO ₃ ²⁻	الكربونات	23
1	OH ⁻	الهيدروكسيد	24
1	NH ₄ ⁺	الأمونيوم	25
3	PO ₄ ³⁻	الفوسفات	26