

## أهم العناصر الكيميائية الرئيسية وأيوناتها

### الأيونات السالبة أحادية الذرة ( لافلزات )

اسم العنصر	الرمز	اسم الأيون	تكافؤه	رمز أيون
أكسجين	O	أكسيد	-2	O <sup>-2</sup>
كبريت	S	كبريتيد	-2	S <sup>-2</sup>
نيتروجين	N	نيتريد	-3	N <sup>-3</sup>
فسفور	P	فوسفيد	-3	P <sup>-3</sup>
فلور	F	فلوريد	-1	F <sup>-1</sup>
كلور	Cl	كلوريد	-1	Cl <sup>-1</sup>
بروم	Br	بروميد	-1	Br <sup>-1</sup>
يود	I	يوديد	-1	I <sup>-1</sup>
الأيونات السالبة ثنائية الذرة				
هيدروكسيد	OH <sup>-1</sup>	-1		
كبريتات	SO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	-2		
كبريتيت	SO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	-2		
كربونات	CO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	-2		
بيكربونات	HCO <sub>3</sub> <sup>-1</sup>	-1		
نترات	NO <sub>3</sub> <sup>-1</sup>	-1		
نيتريت	NO <sub>2</sub> <sup>-1</sup>	-1		
سليكات	SO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	-2		
سيانيد	CN <sup>-1</sup>	-1		
برمنجنات	MnO <sub>4</sub> <sup>-1</sup>	-1		
كرومات	CrO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	-2		
فوسفات	PO <sub>4</sub> <sup>-3</sup>	-3		
الأمونيوم	NH <sub>4</sub> <sup>+1</sup>	+1		

### الأيونات الموجبة الأحادية الذرة ( فلزات )

اسم العنصر	الرمز	أيون	تكافؤه
الهيدروجين (لافلز)	H	H <sup>+1</sup>	+1
ليثيوم	Li	Li <sup>+1</sup>	+1
صوديوم	Na	Na <sup>+1</sup>	+1
بوتاسيوم	K	K <sup>+1</sup>	+1
روبيديوم	Rb	Rb <sup>+1</sup>	+1
بريليوم	Be	Be <sup>+2</sup>	+2
مغنسيوم	Mg	Mg <sup>+2</sup>	+2
كالسيوم	Ca	Ca <sup>+2</sup>	+2
باريوم	Ba	Ba <sup>+2</sup>	+2
بورون	B	B <sup>+3</sup>	+3
ألومنيوم	Al	Al <sup>+3</sup>	+3
كربون (لافلز)	C	C <sup>+4</sup> , C <sup>-4</sup>	+4 , -4
سليكون (لافلز)	Si	Si <sup>+4</sup> , Si <sup>-4</sup>	+4 , -4
قصدير	Sn	Sn <sup>+2</sup> , Sn <sup>+4</sup>	+2 , +4
رصاص	Pb	Pb <sup>+2</sup> , Pb <sup>+4</sup>	+2 , +4
كروم (انتقالي)	Cr	Cr <sup>+2</sup> , Cr <sup>+3</sup>	+2 , +3
منجنيز (انتقالي)	Mn	Mn <sup>+2</sup> , Mn <sup>+3</sup>	+2 , +3
حديد (انتقالي)	Fe	Fe <sup>+2</sup> , Fe <sup>+3</sup>	+2 , +3
فضة (انتقالي)	Ag	Ag <sup>+1</sup>	+1
ذهب (انتقالي)	Au	Au <sup>+1</sup> , Au <sup>+3</sup>	+1 , +3
خارصين (انتقالي)	Zn	Zn <sup>+2</sup>	+2
نحاس (انتقالي)	Cu	Cu <sup>+1</sup> , Cu <sup>+2</sup>	+1 , +2
زئبق (انتقالي)	Hg	Hg <sup>+2</sup>	+2
نيكل (انتقالي)	Ni	Ni <sup>+2</sup>	+2

### أهم المركبات

- حمض الكلور ( حمض الهيدروكلوريك ) H Cl ، قواعد  
 حمض النيتروجين ( حمض النيتريك ) H NO<sub>3</sub> ، النشادر ( الأمونيا ) NH<sub>3</sub>  
 حمض الفسفور ( حمض الفسفوريك ) H<sub>3</sub> PO<sub>4</sub> ، هيدروكسيد بوتاسيوم K OH  
 حمض الخل ( حمض الخليك ) CH<sub>3</sub> COOH ، هيدروكسيد الصوديوم ( الصودا الكاوية ) Na OH  
 حمض النيتروز H NO<sub>2</sub> ، هيدروكسيد الكالسيوم Ca (OH)<sub>2</sub>  
 حمض الفلور ( حمض الهيدروفلوريك ) HF ، هيدروكسيد مغنسيوم Mg (OH)<sub>2</sub>  
 حمض الكبريت ( حمض الكبريتيك ) H<sub>2</sub> SO<sub>4</sub> ، هيدروكسيد ألومنيوم Al (OH)<sub>3</sub>  
 حمض البروم ( حمض الهيدروبروميك ) H Br  
 أملاح : نترات الفضة Ag NO<sub>3</sub> ، كلوريد صوديوم Na Cl ، كبريتات باريوم Ba SO<sub>4</sub> ، كربونات صوديوم Na<sub>2</sub> CO<sub>3</sub>  
 كلوريد كالسيوم Ca Cl<sub>2</sub> ، كلوريد بوتاسيوم KCl  
 جزيئات أحادية الذرة جزيئات ثنائية الذرة

أهم الغازات	
H <sub>2</sub>	الهيدروجين
CO <sub>2</sub>	ثاني أكسيد الكربون
CO	أول أكسيد الكربون
NO <sub>2</sub>	ثاني أكسيد النيتروجين

المجموعة ١٧ ( الهالوجينات )	
F <sub>2</sub>	فلور
Cl <sub>2</sub>	كلور
Br <sub>2</sub>	بروم
I <sub>2</sub>	يود

غازات خاملة	
He	هيليوم
Ne	نيون
Ar	أرجون
Kr	كربتون