

اللا معادن:

التكافؤ	الصيغة الأيونية	الرمز	اسم العنصر
2	O <sup>-2</sup>	O	أوكسجين
2	S <sup>-2</sup>	S	كبريت
1	Cl <sup>-</sup>	Cl	كلور
1	Br <sup>-</sup>	Br	بروم
1	I <sup>-</sup>	I	يود

معادن:

1	H <sup>+</sup>	H	هيدروجين
1	Na <sup>+</sup>	Na	صوديوم
1	K <sup>+</sup>	K	بوتاسيوم
1	Ag <sup>+</sup>	Ag	فضة
1	Cu <sup>+</sup>	Cu	نحاسي I
2	Cu <sup>+2</sup>	Cu	نحاسي II
2	Ca <sup>+2</sup>	Ca	كالسيوم
2	Mg <sup>+2</sup>	Mg	مغنزيوم
2	Zn <sup>+2</sup>	Zn	زنك
2	Ba <sup>+2</sup>	Ba	باريوم
2	Fe <sup>+2</sup>	Fe	حديدي
3	Fe <sup>+3</sup>	Fe	حديد III
3	Al <sup>+3</sup>	Al	المنيوم

الحموض:

[H <sup>+</sup> + Cl <sup>-</sup> ]	HCl	حمض كلور الماء	الحموض القوية
[H <sup>+</sup> + NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ]	HNO <sub>3</sub>	حمض الآزوت	
[2H <sup>+</sup> + SO <sub>4</sub> <sup>-2</sup> ]	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	حمض الكبريت	
[CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup> + H <sup>+</sup> ]	CH <sub>3</sub> COOH	حمض الخل	الحموض الضعيفة
[HCOO <sup>-</sup> + H <sup>+</sup> ]	HCOOH	حمض النمل	
[2H <sup>+</sup> + CO <sub>3</sub> <sup>-2</sup> ]	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	حمض الكربون	
[3H <sup>+</sup> + PO <sub>4</sub> <sup>-3</sup> ]	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	حمض الفوسفور	

الأسس:

[NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup> ]	NH <sub>4</sub> OH	هيدروكسيد الأمونيوم
[Na <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup> ]	NaOH	هيدروكسيد صوديوم
[K <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup> ]	KOH	هيدروكسيد بوتاسيوم
[Mg <sup>+2</sup> + 2OH <sup>-</sup> ]	Mg(OH) <sub>2</sub>	هيدروكسيد مغنزيوم
[Ca <sup>+2</sup> + 2OH <sup>-</sup> ]	Ca(OH) <sub>2</sub>	هيدروكسيد كالسيوم

أهم الغازات:

CH <sub>4</sub>	غاز الميثان	H <sub>2</sub>	غاز الهيدروجين
H <sub>2</sub> S	غاز كبريتيد الهيدروجين	NH <sub>3</sub>	غاز النشادر