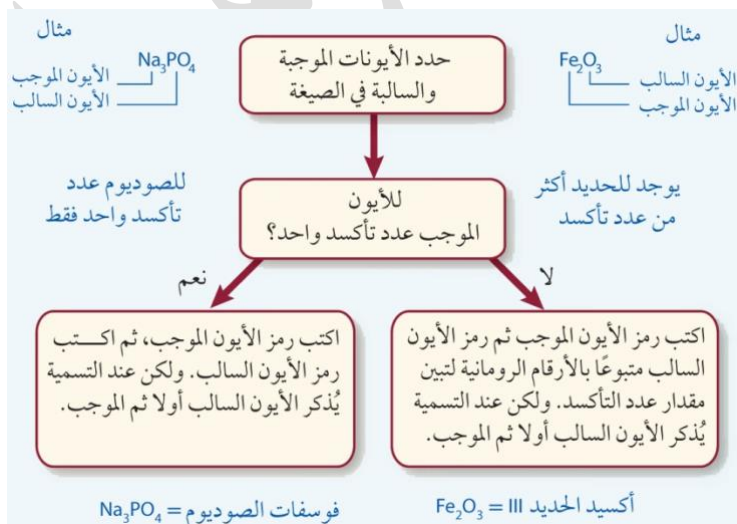


ملخص لرموز أهم الأيونات وأعداد تأكسدها

الأيونات متعددة الذرات (الشقوق)		
شحنته	صيغته	اسم الأيون
-1	OH ⁻	هيدروكسيد
-1	CN ⁻	سيانيد
-1	NO ₃ ⁻	نترات
-1	NO ₂ ⁻	نيتريت
-2	SO ₄ ²⁻	كبريتات
-2	SO ₃ ²⁻	كبريتيت
-2	CO ₃ ²⁻	كربونات
-1	HCO ₃ ⁻	بيكربونات
-3	PO ₄ ³⁻	فوسفات
-1	CH ₃ COO ⁻	أسيات
-1	ClO ₃ ⁻	كلورات
-1	ClO ₄ ⁻	بيركلورات
-1	ClO ₂ ⁻	كلورايت
-1	ClO ⁻	هيبوكلورايت
+1	NH ₄ ⁺	أمونيوم

الايونات الأحادية السالبة		
شحنته	رمزه	اسم الأيون
-1	F ⁻	فلوريد
-1	Cl ⁻	كلوريد
-1	Br ⁻	بروميد
-1	I ⁻	يوديد
-2	O ²⁻	أكسيد
-2	S ²⁻	كبريتيد
-3	N ³⁻	نيتريد
-3	P ³⁻	فوسفيد

الايونات الأحادية الموجبة		
شحنته	رمزه	اسم الأيون
+1	Li ⁺	ليثيوم
+1	Na ⁺	صوديوم
+1	K ⁺	بوتاسيوم
+2	Mg ²⁺	مغنيسيوم
+2	Ca ²⁺	كالسيوم
+2	Ba ²⁺	باريوم
+3	Al ³⁺	الومنيوم
+2	Zn ²⁺	خارصين
+2	Fe ²⁺	حديد II
+3	Fe ³⁺	حديد III
+1	Ag ⁺	فضة I
+1	H ⁺	هيدروجين
+1	Au ⁺	ذهب I
+3	Au ³⁺	ذهب III
+1	Cu ⁺	نحاس I
+2	Cu ²⁺	نحاس II
+2	Pb ²⁺	رصاص II
+4	Pb ⁴⁺	رصاص IV
+2	Sn ²⁺	قصدير II
+4	Sn ⁴⁺	قصدير IV
+2	Ni ²⁺	نيكل II
+2	Cr ²⁺	كروم II
+3	Cr ³⁺	كروم III
+2	Mn ²⁺	منجنيز II
+3	Mn ³⁺	منجنيز III



تسمية المركبات
الأيونية عملية سهلة
إذا ما قمت باتباع
المخطط المفاهيمي
المقانا،