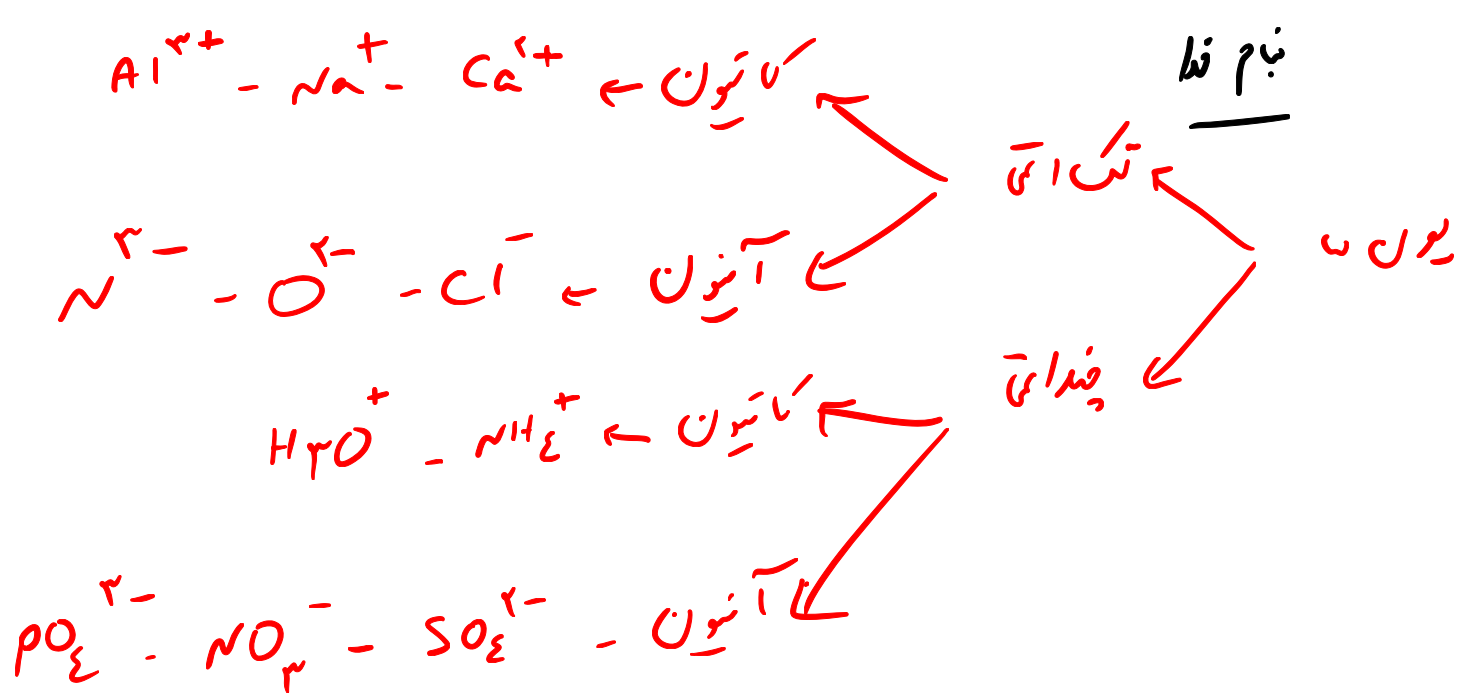




دیونگیونی : به نیروی جاذبه بین یون های مثبت و یون های منفی پیوند یونی گفته می شود .

* بارهای ناممکن کلدیتر را جذب و بارهای مهم کلدیتر را دفع می کنند .

ترکیب یونی : به ترکیباتی از آنیون ها و کاتیون ها گفته می شود ایلامی لوند

ترکیبات یونی گفته می شود

ایجاد ترکیبات یونی با قرار دادن کاتیون و آنیون در کنار یکدیگر :

۱- کاتیون را اول می نویسیم و آنیون را بعد کاتیون می نویسیم .

۲- بارها را می گذاریم اول نام کاتیون سپس نام آنیون + پیوند (ید)

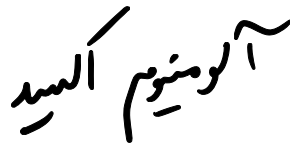
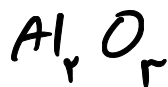
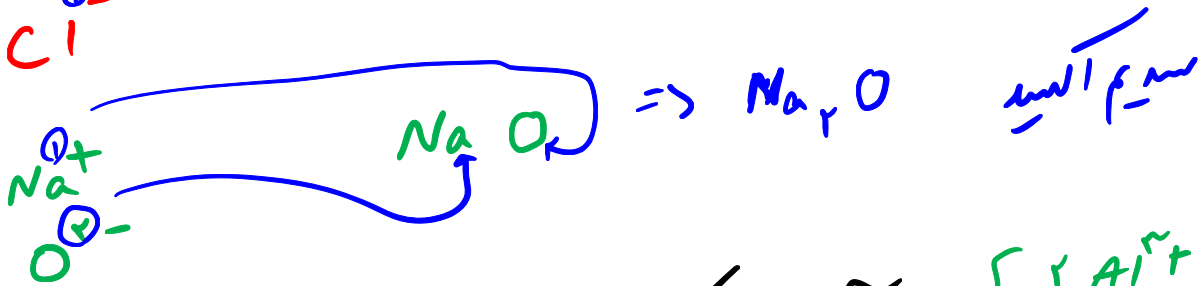
۳- بعد بار کاتیون و آنیون جابه جاده و به عنوان زیورنده و اندیس

قرار می گیرد.

سدیم کلرید



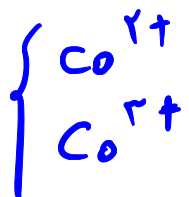
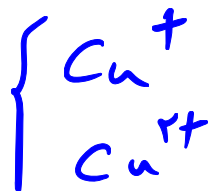
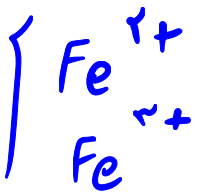
* اثر مستقیم بر کاتیون با آفون ملک ندارد، ترکیب یونی هیچ زیردندی نمی شود.



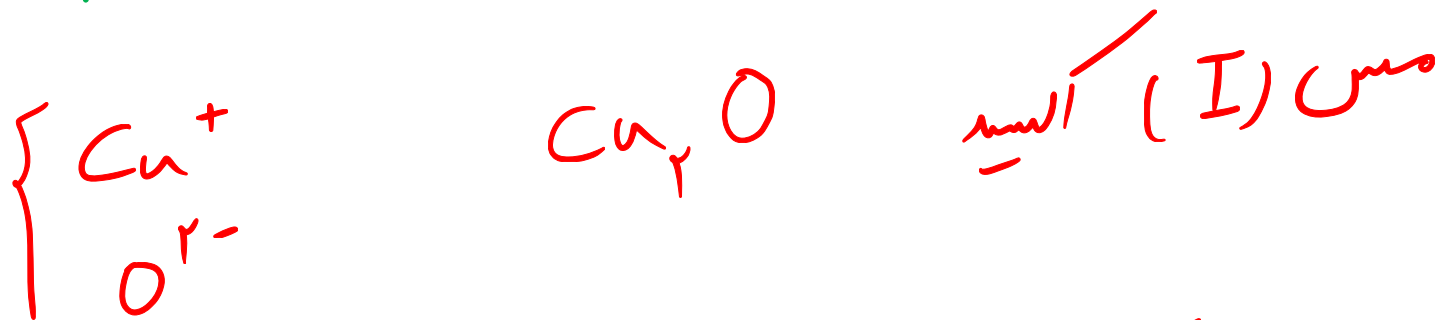
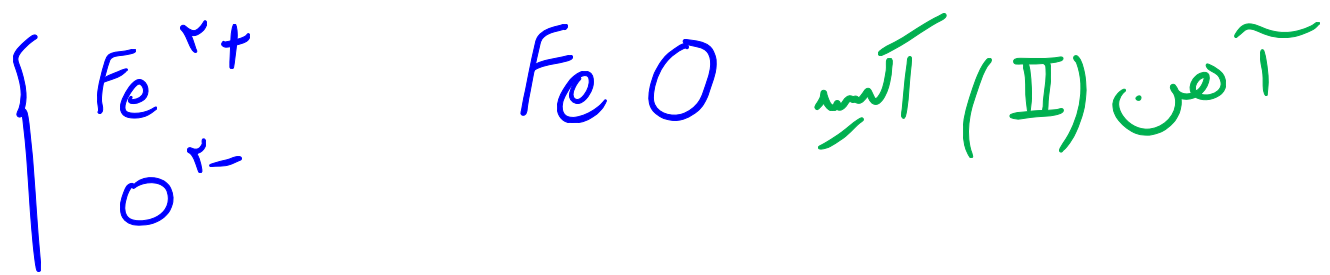
$$\begin{cases} 2 Al^{3+} = 2 \times (3+) = 6+ \\ 3 O^{2-} = 3 \times (2-) = 6- \end{cases}$$

خنثی

برخی کاتیون (معمولا کاتیون های کم ظرف و ساده) چندین عدد اکسایش دارند.

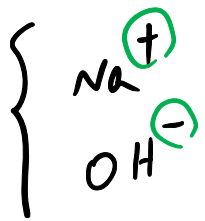


→
۱ ستون وسط
جدول تناوبی

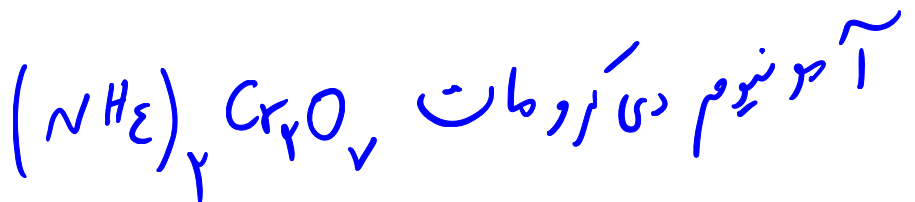
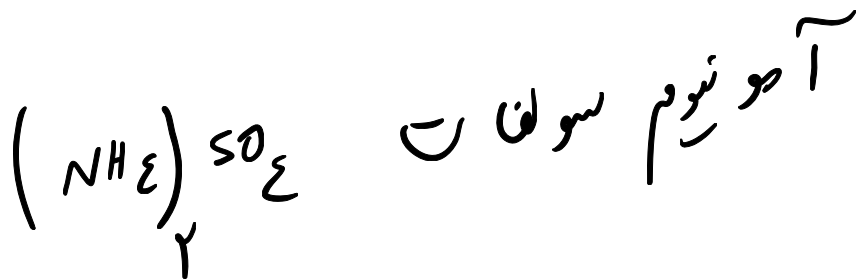
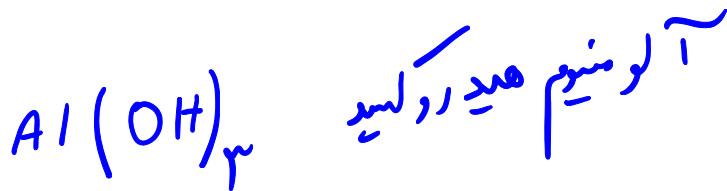
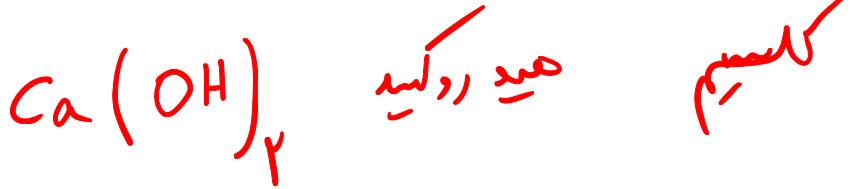


آهن یون / یون	Cl^-	O^{2-}	N^{3-}	S^{2-}	F^-
Na^+	NaCl سدیم کلرید	Na_2O سدیم اکسید	Na_3N سدیم نیتريد	Na_2S سدیم سولفید	NaF سدیم فلورید
K^+	KCl پتاسیم کلرید	K_2O پتاسیم اکسید	K_3N پتاسیم نیتريد	K_2S پتاسیم سولفید	KF پتاسیم فلورید
Mg^{2+}	MgCl_2 منیزیم کلرید	MgO منیزیم اکسید	Mg_3N_2 منیزیم نیتريد	MgS منیزیم سولفید	MgF_2 منیزیم فلورید
Al^{3+}	AlCl_3 آلومینیم کلرید	Al_2O_3 آلومینیم اکسید	AlN آلومینیم نیتريد	Al_2S_3 آلومینیم سولفید	AlF_3 آلومینیم فلورید

فردیول نویسی یون های چند اتمی و نامگذاری آن ها:

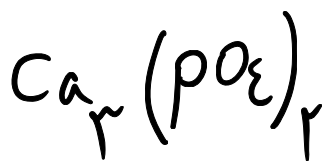
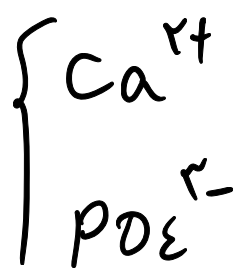


ابتدا کاتیون سپس آنیون
نوشته می شود.



آزمایش کوه آتشفشان از

آمونیوم دی کرومات استفاده می شود



اسم صفت

آنیون / کاتیون	OH^-	SO_4^{2-}	PO_4^{3-}	ClO_4^-
Na^+	NaOH سدیم هیدروکسید	Na_2SO_4 سدیم سولفات	Na_3PO_4 سدیم فسفات	NaClO_4 سدیم پراکلرات
Mg^{2+}	$\text{Mg}(\text{OH})_2$ منیزیم هیدروکسید	MgSO_4 منیزیم سولفات	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$ منیزیم فسفات	$\text{Mg}(\text{ClO}_4)_2$ منیزیم پراکلرات
Al^{3+}	$\text{Al}(\text{OH})_3$ آلومینیم هیدروکسید	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ آلومینیم سولفات	AlPO_4 آلومینیم فسفات	$\text{Al}(\text{ClO}_4)_3$ آلومینیم پراکلرات
NH_4^+	NH_4OH آمونیم هیدروکسید	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ آمونیم سولفات	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ آمونیم فسفات	NH_4ClO_4 آمونیم پراکلرات



یون های ساده

یون های با چندین عدد اکسایش



آئس (III) ائسڈ

VI

شش

I

ایک

VII

هفت

II

دو

VIII

هشت

III

سه

~~IX~~

نہ

IV

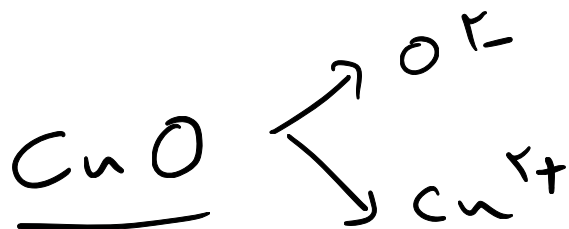
چار

~~X~~

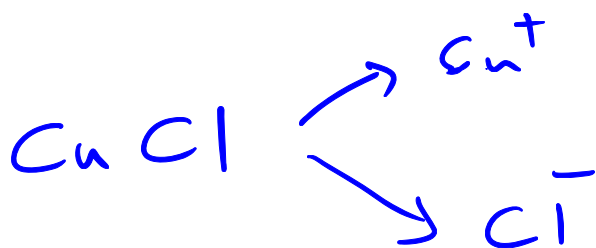
دہ

V

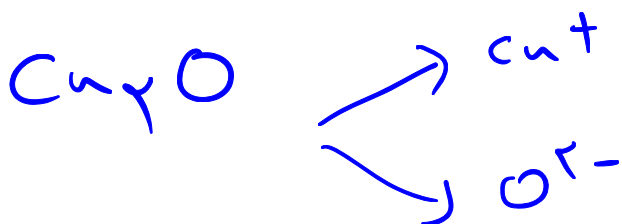
پنج



مس (II) ائسڈ



مس (I) کلرائیڈ



مس (I) ائسڈ

