

	Var.	Isle-a-Vaches	Silesia	Baltimore	Oural	Styria.
Oxidă de chromă	37	37,0	32,3	51,6	53,0	54,5
Peroxidă de feru	35	36,0	41,0	35,0	34,0	33,0
Aluminiu	21	22,5	16,0	10,0	11,0	6,0
Silice	2	5,0	8,0	3,0	1,0	2,0

Ferul chromată cîrpat este în grădina prea tîrzi, săz în octaedri perținări, de un negru cîrpat, strălucitor ca hîrție, și destul de tare spre a grăbi sticla. Se găsește ordinariamente în penele în rochete de serpentină (Var).

BICHROMATU DE POTASSĂ KO_2CrO_3 .

Această sare cristaliză în tablă rechinării de o culoare roșie gălbenușă; savoarea sa este amară și metalică. Ama reche disolvă a zecea parte din greutatea sa; este mai solubilă în apă seară; alkohol nu o disolvă; această sare este rezistență la aer; este totodată anhidră, chiar și când s'a cristalizat în apă la temperatură prea de joasă.

Bichromatul de potassă evaporează ușor și întrărindu-se o masă de apă roșie înălță se esouă rapid, și se reduce, după D. Mitscherlich, într-o treime de cristale tîrzi cărăi au aceeași formă ca cele de sulfat de arzătoare.

La o temperatură prea înălță, bichromatul de potassă pierde oxigenii, se skimpă în chromatul neutru de potassă și în sesqui-oxidul de chromă, care este cristalin și de o grievătoare culoare verde: $KO_2CrO_3 = KO_2CrO_2 + CrO_3 \cdot \frac{1}{2} + O_2$.

Corpul setosul de oxigenii, прекărtătăpările și sulfii descompun mai ușor bichromatul de potassă decât chromatul neutru. Cărpătările produse acișă carbonică și în peside de carbonatul de potassă și de sesqui-oxidul de chromă; sulfii săi naștere încetă amestecul de sulfatul de potassă, de sulfuri de potassium și de sesqui-oxidul de chromă.

Se prepară bichromatul de potassă, trăsând o disoluție de chromatul neutru prin printr-un acidă eiperzik și mai