

mestekat kă oarecare kăantitate de sulfatŭ de calce ce pare a'ŭ mai ad'loga lăcirea.

Kompozitia kăposkătz s'ăe năme de galben de kolonia, kăprinde 25 de chromatŭ de plumbŭ, 15 de sulfatŭ de plumbŭ și 60 de sulfatŭ de calce.

Stare nat'urală. — Chromatul de plumbŭ eșistă în nat'ură. Vauquelin a deskonperit chromul f'ăkind analisa achestăi minerale.

Chromatul de plumbŭ nat'ural, plumbŭ roșă, vine în mare parte de la Siberia. Acest corp este roșă portokaliș f'ămos; p'ălbera sa este galbenă; kristalișă în prisme oblice romboidale. Densitatea sa este 6, 63. Formăla sa este: PbO, CrO^3 .

ALIAGE DE PLUMBU.

Plumbul se alie kă mai toate metalele; vom vorbi aicŭ nămai despre aliațele ce sânt întrevăzinate în îndăstrie.

Dăpă D. F. Gmelin, plumbul se alie lesne kă zințul, f'ără a'ŭ face s'ă și neapăză dăktilitatea sa.

Plumbul formă kă stannumul diferite aliațe, care sânt mai năcin lăcitoare dekŭt stannumul, dar mai tarŭ și mai tonitoare dekŭt acest din f'ărmă metal. Aliațel ce kăprinde p'ărți egale de stannumul și de plumbŭ slăjește a face sădări; i's'a dat năme de sădără a plumbierilor. Acest aliațel este mai oxidabilŭ dekŭt fie-kare din metalele ce'ŭ konstităe; de aceea se întrevăzinează spre a face spoeala de kositor (stannatŭ de plumbŭ), ce slăjește în făbricile de fărăfărie.

Dăpă D. Kupfer, tonirea aliațelor de plumbŭ și de stannumul varie m'ălt kă proporția de stannumul ce kăprind.

Aliațel care este format de Sn^xPb se tonițe la 194.

Чел ce kăprinde . . .	Sn^4Pb	—	189
—	Sn^3Pb	—	186
—	Sn^2Pb	—	196
—	$Sn Pb$	—	241
—	$Sn Pb^3$	—	289