

териче disepite; poate si rosu sa' negru; in amintea ca-sxriile, are intotdeauna aceeasi compozitie.

Cinabrus este rosu vioriș și este în masă, și roșu deschis prea viș și este pedos în pulbere foarte tărpată.

Este nesolubil în apă; se volatilizează la temperatură peste 100°C; având o densitate de 5.2 g/cm³.

În contact cu aerul, atât timp ce este expusă la o temperatură peste 100°C, se transformă în sulf hidrocarbonat de mercur, care este un compus chimic complex format din mercur, sulf și hidrogen. Această reacție este cunoscută sub numele de "sulfurare".

Acidi și sălurile lor sunt solubile în cinabru, dar nu sunt solubile în apă.

Se dezvoltă o reacție între cinabru și sulf hidrocarbonat de mercur.

În urma acestei reacții se obține un compus chimic complex format din mercur, sulf și hidrogen, numit "mercur sulfhidric".

Preparare. — Sulfurul de mercur negru se dizolvă în apă și se adaugă sulf hidrocarbonat de mercur.

Spre a prepara cinabru, se amestecă sulf hidrocarbonat de mercur cu sulf hidrocarbonat de mercur.

Se încalzesc și se amestecă sulf hidrocarbonat de mercur cu sulf hidrocarbonat de mercur.

Această reacție este cunoscută sub numele de "sulfurare".

Distilarea sulfurului de mercur se face într-o distilatoră specială, numită "distilator de sulfur".