

rul de potassiumŭ și prodăce o sare îndoită kristalisabilă (D. Liebig).

Chlorurul de argintŭ, precipitat de cărînd, este prea solubil în hyposulfiti și sulfiti alcalini. Dă naștere, pe lăcărînd asăpra acestor săruri, de hyposulfiti și de sulfiti îndoiți de oxidŭ de argintŭ și de potassŭ saș de sodŭ.

Chlorurul de argintŭ există în natură; este vînt ca mărgritară, trekînd adesea în alabastră ca lavanda saș în alabastră vioriș: vrsnește la aer. Strălăcirea sa este diamantarie; este ordinarăment translucid. Este flexibil, maleabil și fragil. Se găsește kristalisat în căbi de o densitate de 5,552. Kompozitia este identică kă a chlorurului artificial.

SULFURU DE ARGINTU. AgS.

Sulfurul de argintŭ se prezintă aci în pămbe saș în masă amorfă întisă și vîntă ca plumbul, aci în căbi saș în oktaedri de o lăcără metalică și de o densitate de 7,2. Este puțin dăktă, mai totitor dăkt argintul; destă de moale spre a se pteea sriă kă zăria, și spre a primi întăpăre săv balanțier. S'aș pteat vate medalii kă sulfurŭ de argintŭ.

Prin ardere, sulfurul de argintŭ dă acidŭ sulfosŭ și argintŭ metalic. Hydrogenul și cea mai mare parte din metale îl redă la o temperatură puțin înălțată; această redăcie este mai kă seamă lesne kă zincul, fierul, plumbul și cuprumul.

Acidul chlorhydricŭ koncentrat și ferbinte transformă sulfurul de argintŭ în chlorurŭ de argintŭ și în acidŭ sulfhydricŭ. Acidul azoticŭ n'ă atacă dăkt foarte încet. Acidul sulfuricŭ koncentrat îl deskompoză, în kontra, kă pevezicizăne prodăkînd acidŭ sulfosŭ și sulfatŭ de argintŭ.

Sulfurul de argintŭ se zănește pe cale zskată kă în mare număr de sulfuri metalici.

Bichlorurul de cuprumŭ și sarea marintă îl skimbă în chlorurŭ de argintŭ; se transformă asemenea în chlorurŭ kînd se lasă espărs la aer, dăptă ce s'ă amestecat kă