

nitat ală nesolubilă în acizi. Se vîrsește în albastru dacă disolvăciua sa este prea acidă.

Cyanoferridă de potassiū. — Precipitat galben minjit, solubil în acidul chlorhydric liber. Acest precipitat este singurul compus colorat ce formează sare de zincu cu reactivi.

Năk de gal. — Nu dă precipitat.

Acidul sulfuric. — Nu dă precipitat, afară dacă acidul sursi va fi puțin energetic. Așa acetatul de zincu se precipită de tot prin acidul sulfuric.

Sulfuratul de amoniac. — Precipitat ală de sulfură hidratată. Dacă lichiorul ar fi prea acid, precipitatul nu s'ar forma.

Încălziți la sălțator nu se pot călziți la flacăra interioară mi cu adăugare de carbonat de sodiu, sărurile de zincu dau se călziți încă metalic ce deșază formă ală.

Zincul căprinzind mai tot-d'asna fer, acest din urmă metal intră în disolvăciie kînd se tratează zincul de comerț prin azidă; de aceea disolvăciile de zincu se precipită adesea în albastru prin cyanoferrul de potassiū. Spre a dobîndi o sare de zincu care să nu căprinză fer, adăugă, pe cîm a arătat D. Gay-Lussac, a pune zincul divizat în contact cu se priso de acidul azotic întins de apă. Zincul singur intră în disolvăciie, în vreme că feră rămîne în suspensiune în lichior în stare de hidratul de sesqui-oxidă.

SULFURU DE ZINCU. ZnS.

Sulfurul de zincu hidratat ce se dobîndește căprind se sulfură solubil intr'o sare de zincu, să se kînd se tratează se căprant de acidul sulfuric intr'o disolvăciie de acetat de zincu, este o săbere ală, vîșoară, nesolubilă în apă; sulfurul de zincu se atacă la cald prin acidul chlorhydric concentrat.

Sulfurul anhidru poate fi preparat printr'ea mare cămăre de modăre, dar se dobîndește, în general, distilind