

are proprietatea de a transforma repede toate saharurile în kontaktul aerului în apă și în acidul carbonic (D. Doeberiner).

Sub influența platinului divizat, mai multe substanțe eprouv desdoiră să o combăstăne che nă se apată, în lipsa acestui metal, dekit la niște temperaturi mult mai înalte.

Dăpă D. Kuhlmann, deutoxidul de azot și ammoniacul se skimă în acidul azotic, săv influența vărete-lă de platin și a zăi prisos de oxigen, și reciproc combinațiile azotului cu oxigenul prodă toate apă și ammoniac, kînd se descompă printre prisos de hydrogen, în presenția platinului divizat.

D. Berzelius a dat aceste formă partikulare, și pe lângă aceasta cu totă nekănoskă, che prodăche aceste fenomene, năme de formă katalitikă.

Platinul divizat nerde încet încet proprietățile sale katalitice, kînd se pătrează la aer liber să kînd se roșește prea tare. I se dă iar toată enerția lui pînăndă să fearbă cu acidul azotic să ammoniac, spălindă și skindă dăpă aceea.

OXIDU DE PLATINU.

Platinul formă doi oxidă che aș pentre formăle: PtO — PtO^2 .

PROTOXIDU DE PLATINU. PtO .

Protoxidul de platin nă este kănoskă dekit în stare de hidrată; se dobîndește precănitînd prin potassă protochlorurul de platin; se depăne săv forma zăi pălveră nerpe din kare o parte rămîne în disoluție în potassă.

Protoxidul de platin este prea puțin stabil; kînd se păne pe kărbăni se redăche nămai dekit. Se disolvă încet în acidi azotic, sulfuric, acetic, și i koloră în vără. Acidul chlorhidric fărînte îl descompăne în bichlorur și în platin metalic; kînd este precănitat de kăpînd, atăncă se disolvă în potassă și în sodă.