

tsipile D. Gay-Lussac, se întimpină păsăritrile pănănd în acid nisca și de platini care reagăzează ferberea.

Că toate acestea, este mai bine a opera distilațiea încălzind pe de la cărți corpul părintelui mai jos de pînă la acidele. Această se kondensă fără ca rechinente să se răcească.

Spre a rechișica acidul sulfică și împleșnire, D. Le-mercier a propus să se întrebează ce să grătușă semi-sferoidală și căitatea îndoite, ce se pănează în formă ordinată. Corpul se pănează în căitatea intepioară; îapă în căitatea estepioară care împărătează pe cheea-l-alătură căitate, se pănează căreia încălzesc corpul dări parte și înțepătărișii egali.

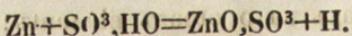
Această de acidă sulfică se descompune printre o cîldătură roșie și dacă naștere acidului sulfosu, apoi și oxigenului.

Metaloidi care se transformă în cărareă astăzi acidului sulfică; căreia se transformă însă în acidă sulfosu treptat și el însăși în stăpă de acidă carbonică și de oxidă de carbonă. Sulful, încălzit și acidul sulfică, produce apă și acidă sulfosu:  $S + 2SO_3 \cdot HO = 3SO_3 + 2HO$ .

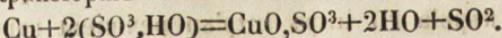
Acidul sulfică, este la aer, ia o față neagră, care vine din presența săporii materiei organice care sădă carbonat; se decoloră atunci când păindă și se încălzească încet; căreia se transformă în acidă carbonică.

În mare număr de metale sunt atacate prin acidul sulfică.

Kite-va, precum zincul, păsează în contact și acidul sulfică întins de săltă apă, descompunându-se în acidă sulfat:



Alte metale, precum plumbul, cuprul, mercurul și argintul, descompunând acidul sulfică săpetă infuzionă căldării și transformă în acidă sulfosu:



Aciiea astăzi a acidului sulfică monohidratată. — Acidul sulfică monohidratată