

Acidul mercurie în pînă vîstilii mară de sticlu și mai de multe ori de pămînt, care se numesc *dames jeanses*.

Kăpădurea acidului sulfic. — Acidul sulfic poate căprinde în dissolvare plumb care provine din camerile de plumb, și cositore, dacă lăptura plumbului să fie să dă un modorile cele vele. Prezenția acestei metale se recompune tractând acidul sulfic prin acidul sulfhydric, ce formează în acest caz un precipitat negru sau brun.

Acum se știe că chineză, spre lăptura camerilor de plumb, că sălătorul de raz hydrogenă al D. Desbassyns de Richemont, ce permite să se lăpi plumbul fără intermediere.

Spre a căpăta acidul sulfic ce să dissolva metale, trebuie să distile conformindu-se la normă ce am arătat tractând despre distilația acestei acide.

Acidul sulfic poate reaține în dissolvare pînă la compozită nitroșă și cîrora prezintă se constată:

1º Că sulfatul de protoxid de fier pedește în praf mărunt, care ia atenție o colorație roșiețică;

2º Că sulfatul de indigo ce se decolorizează;

3º Că cuprul metalic ce degăsește aburi rătălană;

4º Că narcotina ce ia o colorație de un roșu prea tare.

Prezenția compozitelor nitroșă în acidul sulfic este înțeleasă de către aplicația acestei acide: împedind acidul sulfic de a se întrebașindă că atâtă folos ca să ar fi cîtărat, ori pentru dissolvarea lui indigo, ori pentru carbonizarea garanței.

Compozită nitroșă, ce se află astăzi de adesea în dissolvare în acidul sulfic, se degăsește cînd această se pănează golă și într-o manieră pneumatică, și oxidul cuprului se descompune.

Se poate scrie acidul sulfic de compozită nitroșă ce căprinde, încălzindu-l că o cantitate mică de sulfat de ammoniac (Pelonze). În acest caz se formează apă și azotă:

