

azotică; de aceea se mărunțește bine-va, în general, a cărții acidă a ceea de acidul chlorhydric ce căpînde, precipitîndu-l cu pîntel azotată de argint cu prisos, și după aceea sînzîndu-l la distilație. Trebuie a se asigura cu ne- căpînde nici acidul sulfuric, nici acidul chlorhydric, întinzîndu-l de mai multe ori volens și de ap distilat, și cercîndu-l 1° cu azotatul de argint, 2° cu acidul chlorhydric, 3° cu o sare de barit. Kind ne se va ține ca și nici unul din reactivi acesia, atînci este cărat.

Intrevînzîndu-l acidului azotic.

Acidul azotic, fiind un oxidant energetic, este unul din acizii cei mai adesea întrevînzîndu-l în industrie să în laboratorii.

Acest acid sînzîndu-l în fabricația acidului sulfuric spre a transforma acidul sulfuric în acidul sulfuric; amestecîndu-se cu acidul chlorhydric, produce apa regală, ce poate dizolva aurul, platinul, etc.

Se întrevînzîndu-l spre a prefăce amidonul și săharul în acidul oxalic, se întrevînzîndu-l la vînzare, la gravare în aramă și în oțel, la cercetările medicale, spre cercetarea metalelor și a aliajelor de rînzare; se vînză și cu materiile lemnoase, ce care le transformă în pyroxylină (praf-vînzare).

Acidul azotic este un reactiv prețios: toate sînzîndu-l ce formează cu vasele fiind solubile, așa sînzîndu-l în analize spre a dizolva mai toate metalele și cea mai mare parte din oxizi, carbonați, etc.

Se întrevînzîndu-l și în cercetările chimice spre a produce fenomene de oksidare: ast-fel oleile de mîrdale amari se transformă, prin acest acid, în acidul benzoic, camfirul în acidul camforic, indigo în acidul indigocic, etc.

ACIDUL HYPO-AZOTICU. AzO_4 .

Acest acid s'a descoperit la aceeași epocă cu acidul azotic; dar adesea se naște și proprietățile sale