

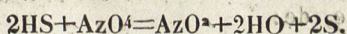
s'aș kənoskət nəmaī de la черчетъриле лѣи Dulong și Gay-Lussac așxpra ačestăi ačid.

Kite o datъ ačidăd ačesta se kiamъ și ačidū hypo-nitricū, așxri nitroșii, saș așxri pxtilanđi.

Proprietăți. — Ačest ačid este galben, likăid la temperatură ordinară; kristaliș la — 9° în prismă transparente, și întrъ în ferăere, dăpъ D. Peligot, la 22°, densitatea sa este de 1,451. Sloboade așxri pxtilanđi la aer. Tensiea sa este konsiderabilъ. Densitatea așxrlăi s'ă se reprepresentъ prin nămъrl 1,70. Poșește tərnesolăd, p'teazъ pelea în galben și o desopranisъ.

Acidul hypo-azoticū trebe a fi p'rivit ka zn oksidant enerđik, determinъ penede oksidađiea sulfuluī și a phosphoruluī.

Nă are ničii o lăkrepe așxpra acidilor chlorhydricū, bromhydricū, și nă formъ apъ regalъ ka ačestii ačidii. Lăkreazъ așxpra aciduluī sulfhydricū dind apъ, deutoxidū de azotū și zn deposit de sulfū:



Acidul iodhydricū se deskomnăne asemenea prin ačidul hypo-azoticū.

Acidul hypo-azoticū se kombinъ ka ačidul sulfuricū, și đъ pașere la zn kompleks kristalin (ačidū azoto-sulficū).

Acidul azoticū poate disolva ačidul hypo azoticū, și la niște feđe kape se skimъ ka densitatea sa. Ačeastъ disolăđie kəpinde ka atita mai măit ačidū hypo-azoticū ka kīt ačidul azoticū este mai koncentrat.

Acidul azoticū ka o densitate de 1,510 se kolortъ în vinț; — — 1,410 se kolortъ în galben; — — 1,320 se kolortъ în verde alyștră; — — 1,150 este nekolor.

Tərind inčet inčet kite năintikъ apъ în ačidul azoticū ka densitate de 1,510 koloratъ în vinț prin ačidul hypo-azoticū, likăoarea se face pe rind galbenъ, verde saș nekolorъ; și vice-versa, adăogind zneī likăori verzi ačidū sulfuricū, kape o koncentrъ, likăoarea ačeastъ se face galbenъ saș vinț.

Ana deskomnăne ačidul hypo-azoticū; kind ana este