

tinde prin distilație, mi къ acidul prea întins se concentrează prin lăcrarea căldurii.

Densitatea acidului azotic se măsoară cu kit se întinde acest acid de apă; faptul acesta se arată în tabla următoare, dată de D. Thenard:

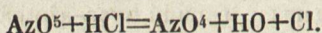
Densitate	Acid real la 100 de părți.
1,513	85,7
1,498	84,2
1,470	72,9
1,434	62,9
1,422	61,9
1,376	51,9

Acțiunea acidului azotic asupra hidratizării. Apa regală.

Se poate zice într'un caz general că acidul azotic lăcrând asupra hidratizării, încheie tot-d'una a forma apă, a isola radicalul hidratizării și a se skimba și el în acidul hidro-azotic.

Amestecătura, de acidul azotic și de acidul clorhidric, ia mișcă apă regală, se dizolvă a metalele și mai că seamă azur și platină.

Apă regală se dobândește amestecând o parte de acidul azotic cu trei săș patru părți de acidul clorhidric. Acest doi acizi, prin reacțiunea lor cea reciprocă, degază clorul.



Așa dar apă regală poate produce toate fenomenele de oxidare săș de clorurare ce aduce clorul.

Această apă dizolvă metalele cele neatacabile de acizi cei simpli.

Acțiunea acidului azotic asupra metalelor. — Acidul azotic dizolvă mai toate metalele, le oxidă și le transformă în azotați.

Toți azotați fiind solubili, se încheie pentru că acidul azotic se întrevădește mai tot-d'una spre a ataca metalele.

Vom reprezenta prin formule acțiunea acidului azotic asupra kitor-va metale: