

skimъ mai întiiă în azotitū de potassъ, mi pеrde а treia parte din oxigenul sѣ:  $\text{KO, AzO}^5 = \text{O}^2 + \text{KO, AzO}^3$ . La o temperatură алѣ, azotitul deraѣ азотū mi o кзантиате поѣ de oxigenū, mi lasъ зп residѣ format de potassъ anhydrъ mi de peroxidū de potassiumū. Aceastъ deskomposiѣie nѣ poate fi întrevîngatъ кѣ folos spre a prepara potassa causticъ, pentrѣ кѣ toate vasele în care se калчинъ nitruл se аглъ atakate.

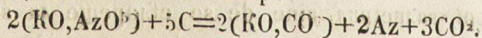
Azotatul de potassъ este avia solѣbil în alcoolū de 90° centesimalе, mi de tot nesolѣbil în alcoolul absolѣt. Solѣбилitateа лѣi în аплъ s'a determinat de D. Gay-Lussac.

100 de пѣрѣi de аплъ ла	О, dissolvъ	13,3 de nitru.
— ла 24,0	—	38,4
— ла 50,7	—	97,7
— ла 79,7	—	169,7
— ла 97,7	—	236,0

O dissolѣiѣie de nitru, satѣratъ ла temperatură ferberei sale, кѣпринде, дѣпъ D. Lepage, 335 пѣрѣi de ачeastъ sare, mi ferве ла 115°,9.

Solѣбилitateа nitruлуi, care se адаогъ преа мѣл кѣ temperatură, прекъм аратъ ачeastа tavoloл precedent, permite а'л кѣрѣi кѣ чеа mai mare înlesnire, mi de а'л лѣмѣри prin kristalisăiѣie de сѣрѣрile streine че poate кѣпринде.

O amestекъѣрѣ de nitru mi de кѣрѣзне арде кѣ viociѣне kind se încълzeѣe saѣ kind se атинѣ кѣ зп корп inkandescent. Кѣрѣзнеле се transformъ în acidū carbonicū кѣ пагѣва oxigenului acidului azoticū; o parte de ачeast acidū carbonicū се deraѣ; алѣ parte рѣmine знитъ кѣ potassa; азотul devine liber:



Kind се încълzeѣe nitruл кѣ o кзантиате de кѣрѣзне mai mare deкit чеа есприматъ prin formăла precedentъ, атънѣ acidul carbonicū mi азотul се amestекъ de oxidū de carbonū; вольтмѣл газлѣи че provine din комѣstie се мѣрѣѣe, dar în ачeлаш timp temperatură prodъsъ în momentъла комѣstiei се микшорeaзъ.