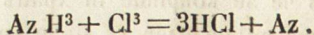
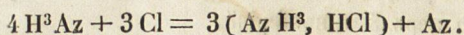


комплесъ де hydrogenŭ ми де азотŭ  $Az H^3$  каре, съст ин-  
флженца chlorului, се дескомплесе ин азотŭ ми ин acidŭ  
chlorhydricŭ:



Чеї треї еквиваленци де acidŭ chlorhydricŭ нъ стаѣ  
либерї: чи се знескѣ кѣ треї еквиваленци де амонїасŭ.

Аша дар авем:

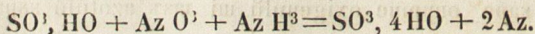


Есперїенца ачеаста се фаче интродукиндѣ интр'онѣ тѣѣ  
лѣнрѣ де 5 палме астѣпат ла знѣ кѣпѣтиѣ, о кѣантїтате  
маре де дисолуцие де chlorŭ, каре сѣ фїе апроапе де  $\frac{19}{20}$   
дїн тѣѣ; престѣлѣ тѣѣлѣї се змпле кѣ о дисолуцие де а-  
монїасŭ.

Тѣѣлѣ се астѣпѣ кѣ дефетѣлѣ челѣ маре, ми се рес-  
тоарнѣ пе о кѣвѣ де апѣ; реакциеа се фаче нѣмаї де кїт,  
ми се vede дераѣиндѣсе вѣшичї де азотŭ че мерѣ ин пар-  
теа де сѣс а тѣѣлѣї.

Azotulŭ че се довиндеѣе асфелѣ аре маї тотѣ д'аз-  
на знѣ мїросѣ индепѣторѣ, нентрѣ кѣ естѣ интр'инсѣлѣ че-ва  
chlorurŭ де азотŭ. Супе а депѣрта, кїт се ва пѣтеа,  
формареа chlorurului де азотŭ треѣсе сѣ се ѣїе амонїа-  
кулŭ ин кѣантїтате маї маре.

Ин сфирмит се препарѣ азотулŭ инкѣлзїнд амонїасулŭ  
кѣ acidulŭ sulfuricŭ каре сѣ аївѣ acidŭ azotosŭ. Реакциеа  
се инфѣїшеазѣ prin формѣла зрмѣтоаре:



Acidulŭ sulfuricŭ че треѣсе а фї foarte концентратѣ ми  
кїт де мѣл, іа апа форматѣ прїнтр'ачеастѣ реакцие; ми а-  
zotulŭ рѣмїнд либерѣ се дераѣе.

Azotitulŭ де амонїасŭ, де каре vom ворбї трактїнд  
десупе сѣрѣрїе амонїасале, poate asemenea да азотŭ,  
кїнд се инкѣлзѣе; интр'ачестѣ касѣ се дескомплесе ин апѣ  
ми ин азотŭ:

