

Se verifică lesne această compoziție prin calcă; dacă se va adăuga în efect la greutatea densității azotului 0,4860 o dată și greutatea densitatea hydrogenului saș 0,1038, suma 0,5898 trebuie să fie egală cu densitatea amoniacului. Dar apoi, densitatea experimentală este de 0,596; această densitate se apropie mult, precum se vede, de numărul teoretic. Amoniaca fiind formată de 0,1038 de hydrogen și de 0,4860 de azot, se deduce compoziția în din săte a amoniacului din proporția următoare:

$$0,4860 + 0,1038 : 0,1038 :: 100 : x$$

$$x = 17,59.$$

Așa dar 100 de amoniacă cuprind 17,59 de hydrogen și 82,41 de azot.

Ekvivalentul amoniacului se determină căzând cantitatea acestăi răz, care se combină cu un ekvivalent de acidul chlorhidric spre a forma chlorhidratul de amoniac. S'a recunoscut că amoniaca și acidul chlorhidric se znesk în volume egale spre a constitui chlorhidratul de amoniac. Fiind-că ekvivalentul acidului chlorhidric este reprezentat prin 4 volume, ekvivalentul amoniacului cuprânde asemenea la 4 volume.

Așa dar amoniaca este formată de 2 volume de azot și de 6 volume de hydrogen condensate în 4 volume; formula sa în ekvivalent este AzH_3 , și greutatea acestăi ekvivalent este 212,5. În efect:

$$1 \text{ ekvivalent de azot} \dots \dots = 175,00$$

$$2 \text{ ekvivalent de hydrogen} \dots \dots = 37,50$$

$$1 \text{ ekvivalent de amoniac } AzH_3 \dots \dots = 212,50$$

Preparație. — Preparația amoniacului este întemeiată asupra proprietăți ce aș alkali ce'i fixi de a'loni din combinațiile sale saline. Toate sărurile amoniacale ar putea săzji țăr deosebire la această preparație; dar se întrezingează că preferență chlorhidratului de amoniac, ce se găsește că îmbilșigare în comerț.

Se introduce într'un matras, saș mai bine într'un corp de pământ, greutate egale de calce viș și de sare