

și sărăcă așa spre gazul ammoniac; dar adesea și treacă, la căld., în ceea ce rez ammoniacă așa spre oxidelor metalică redoxită prin hydrogen, se produce atât azotul metalic, sănătățea apă și metalele pedesse, dacă temperatură să înțeleagă pînă la roșie.

КОМПОЗИЦИЕ А AMMONIACULUI.

Cind se descompune gazul ammoniac prin căldură sănătățea elecțricitate, atunci se recunoaște că acest gaz își îndoiește volatilitate. Înspite a se aprecia proporția de azot și de hydrogen cuprinse în amestecul său gazos, se întindea într-un esdiometru de 100 de voltmă de gaz care provine din descompunerea ammoniacului că 50 de voltmă de oxigen, și se aduce să treacă în amestecul său o secundă electrică. Măsurând pesidul, se află că este formate de 37,5 de voltmă.

Așa dar absorbția a fost de 112,5. Această absorbție vine din proporția oare căpătă căpătă de apă: adesea și amintă cineva compoziția acei care să fie totuști mai înainte, se recunoaște că o absorbție de 112,5 de voltmă corespunde la 37,5 de voltmă de oxigen și la 75 de voltmă de hydrogen.

Așa dar se vede că în 100 de voltmă de amestecul său gazos cuprinde 75 de voltmă de hydrogen: spuse a se aprecia proporția de azot, se poate gazul care rămâne, și care reprezintă 37,5 de voltmă, în contact cu o băcată de phosphor; se face o absorbție de 12,5 de voltmă de oxigen, și pesidul, care este 25 de voltmă, reprezintă azotul: așa că 100 de voltmă de amestecul său gazos sunt formate de 75 de voltmă de hydrogen și de 25 de azot.

Pentru că ammoniacul, descompunându-se, sănătățea 100 de voltmă de amestecul său reprezentă numai 50 de voltmă de gaz ammoniacă. Așa dar se poate zice că 50 de voltmă de ammoniacă să dată descompunându-se 75 de voltmă de hydrogen și 25 de voltmă de azot, și că prin urmare 100 de voltmă de ammoniacă sunt formate de 150 de voltmă de hydrogen și de 50 de voltmă de azot.