

еквівалент de sulfatū neutrū de ammoniacū saă la o jăz-
mătate de ekvivalent de ammoniacū.

CARBONATI DE AMMONIACU.

Acidul carbonicū formă, cu ammoniacul și ana, pînă
la combinație nămeroase care săă esaminat bine de D. H. Rose.

Înainte de experiențele acestei chimist îskăsit, se credea că există numai trei carbonatī de ammoniacū, cuprinsind prin compoziția lor cei trei carbonatī de potassū
saă de sodă.

D. Rose a demonstrat că carbonatul neutrū de am-
moniacū, precum și carbonatul de ammoniacū anhydru
 AzH^3,CO^2 , se șnesc întrețin mape nămătare de proporții că
bicarbonatul de ammoniacū; se pare însă că acești com-
pozitii pot să se combina că și quadricarbonatū de am-
moniacū.

CARBONATU NEUTRU DE AMMONIACU. AzH^3,HO,CO^2 .

Carbonatul neutrū de ammoniacū nu este cunoscut
mai că în stăpe de lăptate, dar se poate dosindă în
disoluție în apă și în alcool, și mai că seamă în com-
binăție că bicarbonatul de ammoniacū.

Că toate acestea, dăpă D. Humfeld, o disoluție al-
coolică de sesqui-carbonatū de ammoniacū, săpătă la fer-
vere, apă da prin răcire carbonatū neutrū de ammoniacū
hydratatū care apă mai de tot cărat.

CARBONATU DE AMMONIACU ANHYDRU. AzH^3,CO^2 .

Gazul ammoniacū și acidul carbonicū razos se șnesc
închit și produsă o pulbere albă, cristalină, formată de
doă valuri de ammoniacū și de un valură de acidū car-
bonicū. Ama dar corpul acesta are proprietatea
de compoziție AzH^3,CO^2 . Se vede că se deosebește de carbonatul neutrū
de ammoniacū prințănu ekvivalent de apă; se șine fără
indoiul de clasa amidelor.