

L'ammoniaca è l'idruro di azoto di formula NH_3 .

A contatto con gli ossiacidi e gli idracidi dà origine ai sali di ammonio, formando il catione NH_4^+ il cui comportamento è analogo a quello di un metallo del primo gruppo.

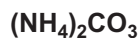
Sali di ammonio di una certa importanza sono:

NH_4Cl	cloruro di ammonio, originato da NH_3 e HCl
NH_4NO_3	nitrate di ammonio, originato da NH_3 e HNO_3
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	solfato di ammonio, originato da NH_3 e H_2SO_4

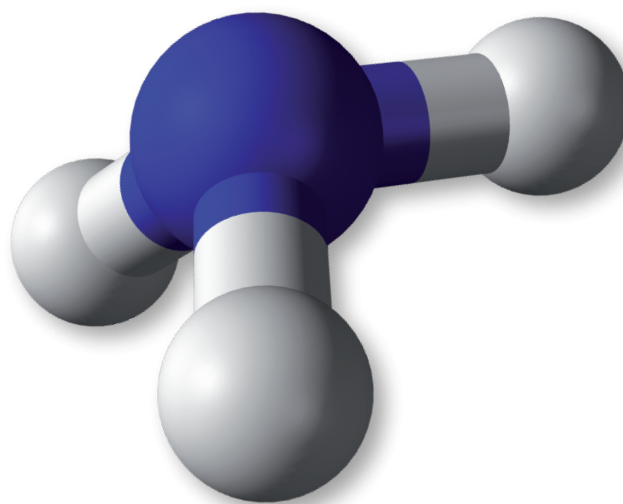
Vediamo come scrivere, per esempio, la formula del carbonato di ammonio, formato dallo ione ammonio e dal gruppo carbonato:



Scambiando i n.o., la formula corretta con gli indici è:



I sali di ammonio in acqua si dissociano liberando ioni NH_4^+ , per esempio:



▲ Fig. 1 Modello molecolare dell'ammoniaca.

