

Internet: [https://peter-hug.ch/Alle\\_Elemente/ammoniumfluorid](https://peter-hug.ch/Alle_Elemente/ammoniumfluorid)

MainSeite 1.495

Ammoniumfluorid 66 Wörter, 483 Zeichen

**Ammoniumfluorid** (Fluorammonium)  $\text{NH}_4\text{F}$  entsteht beim Neutralisieren von Ammoniak mit Fluorwasserstoffsäure, bildet farblose Kristalle, schmeckt scharf salzig, zerfließt an der Luft, löst sich leicht in Wasser, wenig in Alkohol und wirkt trocken wie in der Lösung ätzend auf Glas. Es muß deshalb in Gefäßen aus Platin, Silber oder Guttapercha aufbewahrt werden.

Man benutzt es zum Ätzen des Glases und in der chemischen Analyse.

Ende **Ammoniumfluorid**

Quelle: **Meyers Konversations-Lexikon, 1888**; Autorenkollektiv, Verlag des Bibliographischen Instituts, Leipzig und Wien, Vierte Auflage, 1885-1892; 1. Band, Seite 495 im Internet seit 2005; Text geprüft am 3.3.2008; publiziert von Peter Hug; Abruf am 12.12.2018 mit URL:

Weiter: [https://peter-hug.ch/01\\_0496?Typ=PDF](https://peter-hug.ch/01_0496?Typ=PDF)

Ende eLexikon.