

## 64020 Ammoniumbicarbonat, Ammoniumhydrogencarbonat

Chemische Zusammensetzung :  $(\text{NH}_4)\text{HCO}_3$

Grosse, glänzende, harte, farblose, fast geruchlose Prismen, bei 15° in der 8-fachen Mengen Wasser löslich, in Alkohol unlöslich.

Ammoniumbicarbonat zersetzt sich unter Rauchentwicklung bei etwa 60° in Gase ( $\text{CO}_2$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{NH}_3$ ).

Zur Herstellung leitet man in konzentrierter Ammoniakwasserlösung viel Kohlendioxid. Ammoniumbicarbonat ist ein Bestandteil des Hirschhornsalzes, als Backpulver verwendet. Des Weiteren benützt man es zur Herstellung von porösem Gips (ca. 1%  $(\text{NH}_4)\text{HCO}_3$  in 5 l Wasser gelöst bewirkt eine Temperatursenkung von z.B. +17° auf +7°), zur Kompostverrottung, bei der Färberei von Handschuhleder, als Stickstoffdünger, in Feuerlöschgeräten, zur Entfettung von Textilien, zu Farbstoffsynthese u. dgl.

### Produkt Spezifikation

Parameter	Spezifikation	Methode
$\text{NH}_4\text{HCO}_3$	min. 99.5 g / 100 g	FCC Methode (ber.)
$\text{NH}_3$	min. 21.1 g / 100 g	berechnet
$\text{CO}_2$	min. 55.0 g / 100 g	berechnet
Nichtflüchtige Anteile	max. 3500 mg/kg	FCC
Schwermetalle (Pb)	max. 3 mg/kg	FCC
Chlorid	max. 30 mg/kg	FCC
Sulfat	max. 30 mg/kg	FCC
Eisen (Fe)	max. 3.0 mg/kg	ICP-OES
Arsen (As)	max. 1.0 mg/kg	ICP-OES
Cadmium (Cd)	max. 1.0 mg/kg	ICP-OES
Blei (Pb)	max. 1.0 mg/kg	ICP-OES
Quecksilber (Hg)	max. 0.1 mg/kg	ICP-OES