



## Knochenasche 187

**Knochenasche** ist ein naturweißes, feingemahlenes calciniertes Tricalciumphosphat

Produktbeschreibung mineralischer Bestandteil tierischer Knochen  
etwa 85 % Tricalciumphosphat  
12 % Calciumoxid

Chemischer Name **Carbonatapatit**

Chemische Formel **4 Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> x CaO**

Chemische Analyse	Phosphor	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	min.	41,3	%
	Calcium	CaO	min.	56,2	%
	Silizium	Si <sub>2</sub> O	max.	0,2	%
	Titan	TiO <sub>2</sub>	max.	0,01	%
	Aluminium	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	max.	0,04	%
	Eisenoxid	Fe <sub>2</sub> O	max.	0,01	%
	Magnesium	MgO	max.	1,2	%
	Pottasche K <sub>2</sub> O		max.	0,01	%
	Soda	Na <sub>2</sub> O	max.	1,0	%
	Zinkoxid	ZnO	max.	0,02	%
	Blei	Pb	max.	10	ppm
	Cadmium	Cd		0,01	ppm
	Arsen	As		0,2	ppm

Glühverlust bei 1150 °C max. 1,25 %  
Mahlfeinheit 50 % weniger als 3 Mikron  
70 % weniger als 10 Mikron  
80 % weniger als 15 Mikron

Mikrobiologische Spezifikation Gesamtkeimzahl: keimfrei  
Schimmel/Hefe: nicht nachweisbar in 10 g  
Salmonellen: nicht nachweisbar in 50 g

Organoleptik, Geschmack, Geruch ohne Beanstandungen, geruchlos  
Sichtbare Verunreinigungen frei von Asche oder anderen Fremdstoffen

Anwendungsgebiete Nichteisenmetallurgie  
Glas- und Porzellanindustrie  
Pharmazie  
Futtermittelzusatz

**Verpackung** neue, mehrlagige Papiersäcke 25 kg  
auf Paletten

Während des Transportes muss das Produkt vor Witterungseinflüssen geschützt werden.  
Es ist in abgedeckten und trockenen Lagerräumen aufzubewahren.