

### **Kaliumsulfat 95% $K_2SO_4$**

#### **Durchschnittsanalyse**

Formel	$K_2SO_4$	
Kaliumsulfat	$K_2SO_4$	95 %
Sonstige Sulfate (vorwiegend $MgSO_4$ )	$MgSO_4$ +	3 %
Kaliumchlorid + Natriumchlorid	KCl + NaCl	1 %
Sonstiges vorwiegend $H_2O$		1 %

#### **Granulometrie**

Kristallin: Korngrenzen zwischen 0.05 und 0.3mm

#### **Physikalische Eigenschaften**

Farbe	weiss bis leicht grau
Schüttdichte	1'400 kg/m <sup>3</sup>
Dichte	2'660 kg/m <sup>3</sup>
Molare Masse	174.27 g/mol
Schüttwinkel	33 °

#### **Verpackung**

Papiersäcke 3-fach	50 kg (auf Paletten zu 1'050kg)
Lose	

#### **Verwendung**

- zur Herstellung von Kalialaun, Kaliwasserglas, Kaliumpersulfat, Potasche
- Anreger für Schnellbinder
- zur Herstellung von synthetischem Gummi
- zur Herstellung von Phlegmatoren
- zur Produktion von Feuerlöschpulver
- Farbstoffindustrie
- Sprengstoff-Industrie
- zur Herstellung von reineren Qualitäten

#### **Hersteller**

K+S