

# Kupfersulfat, dreibasisch

**Synonym:**

Kupfer(II)sulfat-trikupfer(II)hydroxid-hemihydrat

**Chemische Formel:**

$\text{CuSO}_4 \cdot 3 \text{Cu}(\text{OH})_2 \cdot \text{Vi} \text{H}_2\text{O}$

**Beschaffenheit:**

grün-blaue, geruchlose Paste

Siedepunkt: Zersetzung bei 200 °C

Löslichkeit (in g/100 g bei 20 °C) unlöslich in Wasser und in organischen Lösemitteln.

**Vorkommen:**

Cuproxat Flowable (345 g/l)

Cuproxat flüssig (345 g/l)

**Verwendung:**

Fungizid

**Wirkungscharakter/Stoffwechselverhalten:**

Dreibasisches Kupfersulfat löst oral Erbrechen aus, daher ist die Aufnahme gering.

**Toxizität:**

LD<sub>50</sub> Ratte oral 2521 mg/kg

LD<sub>50</sub> Ratte dermal >2000 mg/kg

LC<sub>50</sub> Ratte inhal. >2,56 mg/l (maximal applizierbare Konzentration)

**Symptome:**

*Tier:*

Gastroenteritis, Krämpfe, Schock

**Nachweis:**

Kupfer im Serum; Titration, spektrophotometrisch durch Atomabsorption, elektrogravimetrisch.

**Therapie:**

Elementarhilfe, Dekontamination (Erbrechen, Magenspülung); Antidot: Zn-EDTA, d-Penicillamin, DMPS; in schweren Fällen Hämodialyse.