

BIOMUS - Kwas szczawiowy 1kg

Cena: 21,60 pln



Opis słownikowy

Producent BIOMUS

Opis produktu

Kwas szczawiowy (kwas etanodiowy, kwas szczawiowy uwodniony (dwuwodny)) to organiczny związek chemiczny, najprostszy kwas dikarboksylowy występujący w wielu roślinach np. w szczawiu i rabarbarze.

Związek ten rozpuszcza się zarówno w wodzie, jak i w rozpuszczalnikach organicznych (etanol, eter dietylowy). Z roztworu wodnego krystalizuje w postaci dihydratu. Tworzy sole i wodorosole - szczawiany. Jest jednym z najsilniejszych kwasów karboksylowych. Podczas ogrzewania ulega dekarboksylacji do kwasu mrówkowego i dwutlenku węgla.

Kwas szczawiowy otrzymuje się w wyniku ogrzewania mrówczanu sodu do temperatury ok. 400°C, wskutek tego procesu powstaje szczawian sodu, który przy pomocy rozcieńzonego kwasu siarkowego zmienia się w kwas szczawiowy. Można go otrzymać również na inne sposoby - przepuszczenie dwutlenku węgla nad metalicznym sodem lub potasem w temperaturze 360°C, w reakcji acetyleny z nadmanganianem potasu lub utlenienie glikolu etylowego lub wielu innych związków organicznych (np. cukrów) kwasem azotowym.

W dużych stężeniach działa drażniąco na skórę i błony śluzowe.

Znajduje zastosowanie w przemyśle chemii gospodarczej, elektrotechnice, w usuwaniu rdzy, renowacji drewna czy pszczelarstwie.

Synonimy: Kwas etanodiowy, kwas szczawiowy uwodniony (dwuwodny)

Gatunek: Czysty

Czystość: Czysty 99,6%

Wzór chemiczny: C₂H₂O₄ x 2H₂O

Zastosowanie:

- do wybielania i renowacji drewna
- do usuwania rdzy
- w proszkach do czyszczenia urządzeń sanitarnych

- do wywabiania plam atramentu
- w farbiarstwie
- w analizie miareczkowej jako substancja wzorcowa do nastawiania miana roztworów utleniających
- w elektrotechnice jako środek pomocniczy przy elektrolitycznym oksydowaniu glinu (Eloxal)
- w pszczelarstwie do zwalczania roztocza Varroa destructor (warrozy)

Opakowanie: 1 kg