

Acido nitrilo triacetico sale sodico

| Formula bruta | Famiglia chimica | Codice CAS | Classe IARC | Codice EINECS |
|---------------|------------------|------------|-------------|---------------|
| C6H8NO6 Na | Sali organici | 10042-84-9 | 2B | |

Denominazione

Acido nitrilo triacetico sale sodico

Sinonimi

Nitrilotriacetic acid, sodium salt; Glycine, n,n-bis(carboxymethyl)-, sodium salt; Sodium aminotriacetate; Sodium nitriloacetate; Sodium nitrilotriacetate; Sodium nta nitrilotriacetic acid, monosodium salt; Nta, monosodium salt; Sale monosodico dell'acido nitrilo triacetico

Classificazione CE (CLP n.1272/2008)

Organi Bersaglio

Non ci sono dati sufficienti per valutare la cancerogenicità nell'uomo. La somministrazione orale produce nel topo adenocarcinomi delle cellule renali, nel ratto maschio tumori delle cellule renali e carcinomi delle cellule squamose e di transizione della vescica urinaria, nel ratto femmina adenomi epatocellulari e feocromocitomi della ghiandola surrenale.

Utilizzo

Le numerose applicazioni sono legate alla capacità dell'Acido Nitrilo Triacetico (NTA) e dei suoi sali di agire come chelanti di ioni metallici. Vengono utilizzati: -come componenti di detersivi, detersivi e prodotti per la pulizia -per il trattamento delle acque reflue industriali -nella preparazione dei tessuti (in particolare nelle operazioni di tintura, di lavaggio, di follatura, nelle operazioni di sbianca con perossidi) -nella rifinitura di metalli (in particolare NTA e i suoi sali vengono aggiunti ai più comuni detersivi di metalli alcalini per agevolare la dissoluzione di ossidi e idrossidi dei metalli formatosi a seguito di corrosione). Tali composti vengono utilizzati in minor misura: -nell'industria di pasta di legno e della carta -nei processi di lavorazione della gomma -nei prodotti per fotografia -nell'industria elettrochimica -nella concia delle pelli -nell'industria cosmetica.

Tipologia ditte

Riferimenti bibliografici

Monografie IARC Vol. 48 (1990)

Ultima Modifica

08/06/2020