

Documentazione Regionale Salute

Centro di Documentazione per la Promozione della Salute Via Sabaudia, 164 - 10095 Grugliasco (TO) Tel. 01140188210-502 - FAX 01140188201 - info@dors.it





Erionite



	Formula bruta	Famiglia chimica	Codice CAS	Classe IARC	Codice EINECS
K2	, Ca, Mg) O Al2O3 nSi	D2 xH2Ozeoliti	12510-42-8	1	

Denominazione

Erionite

(Na2,

Classificazione CE (CLP n.1272/2008)

http://www.echa.europa.eu/it/web/guest/information-on-chemicals/cl-inventory-database/-/discli/details/153557

Organi Bersaglio

Studi descrittivi riferiti a 3 paesi turchi contaminati da erionite hanno dimostrato nella popolazione generale un eccesso di mortalità per mesotelioma, principalmente della pleura. Sono state identificate fibre di erionite nel tessuto polmonare di soggetti affetti da mesotelioma.

Utilizzo

Usata come adsorbente selettivo di molecole (setacci molecolari, filtri, scambiatori ionici), in particolare nei processi di cracking e depurazione acque; come catalizzatore di metalli nobili, come agente essiccante e disperdente, per la pulizia di facciate edifici, in laterizi.

Elenco lavorazioni collegate

Lavorazioni	Letteratura	Campionamenti	Reg. patologie	SIREP
Cave e miniere di argilla e caolini.	Х			
Fabbricazione di materiali e prodotti refrattari.	Х			
Fabbricazione di prodotti ed elementi prefabbricati in	Х			
calcestruzzo, cemento, pietre artificiali, elementi in				
conglomerati leggeri, espansi, soffiati.				
Impianti di potabilizzazione, sterilizzazione e	Х			
disinquinamento dell'acqua.				
Laboratori di analisi.	Х			
Lavori di finitura delle costruzioni.	Х			
Produzione di mattoni, tegole ed altri prodotti per	Х			
edilizia.				
Prospezioni geologiche, geofisiche e ricerche minerarie	Х			
con l'utilizzo di macchine operatrici.				
Servizi generali dell'industria petrolchimica.	Х			

Note

L'erionite tal quale non viene estratta o registrata per usi commerciali. Costituisce un componente minore di numerose zeoliti commerciali. L'erionite fa parte della famiglia delle zeoliti, è una struttura di tetraedri allumino-silicati (Al, Si)O4 in cui gli spazi interstiziali sono occupati dai cationi calcio, magnesio, sodio, potassio e da molecole d'acqua.

Riferimenti bibliografici

Monografie IARC Vol. 42 (1987); Suppl. 7 (1987).

Ultima Modifica

06/07/2022

Stampata da MATline (https://www.matline.dors.it/matrice) il 04/12/2025