

Formula bruta	Famiglia chimica	Codice CAS	Classe IARC	Codice EINECS
C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> Br	Organoalogenati	106-94-5	2B	203-445-0

### Denominazione

1-Bromopropano

### Sinonimi

1-Bromopropane; Propyl bromide; Propil Bromuro; 1-BP; 1-Bromopropane; A13-18129; n-Propyl bromide; Propane, 1-bromo-; Propane, 1-bromo-

### Classificazione CE (CLP n.1272/2008)

<http://www.echa.europa.eu/it/web/guest/information-on-chemicals/cl-inventory-database/-/discli/details/111920>

### Organi Bersaglio

1-bromopropano è stato testato per la cancerogenicità per inalazione in topi maschi e femmine, e in uno studio in ratti maschi e femmine.

Nello studio in topi, l'inalazione di 1-bromopropano è stata associata con un'aumentata incidenza di carcinoma alveolare/bronchiolare del polmone e con un aumento significativo dell'incidenza di adenoma alveolare/bronchiolare o carcinoma (combinato) e adenoma alveolare/bronchiolare del polmone nelle femmine, ma nessun aumento significativo nell'incidenza del tumore nei maschi.

Nello studio dei ratti maschi, l'inalazione di 1-bromopropano ha causato un aumento dell'incidenza di tumori della pelle. Ha anche causato un significativo aumento dell'incidenza di mesotelioma maligno del epididimo. È stato associato anche ad una maggiore incidenza di adenoma del pancreas (Isole di Langerhans) e di adenoma o carcinoma (combinato), oltre ad un aumento non significativo dell'incidenza di adenoma dell'intestino crasso (colon o retto), un tumore mai osservato nei controlli storici per gli studi di inalazione.

Nello studio di ratti femmine, l'inalazione di 1-bromopropano ha causato un aumento dell'incidenza di adenoma dell'intestino crasso (colon o retto) ed è stato associato con una tendenza positiva non-significativa dell'incidenza dei tumori della pelle.

### Utilizzo

1-bromopropano è un solvente per grassi, cere e resine ed è principalmente usato come un intermedio chimico nella produzione di pesticidi, composti di ammonio quaternario, fragranze e profumi, e prodotti farmaceutici in processi chiusi. Nella seconda metà degli anni novanta, la sostanza è stata introdotta come solvente ad essiccazione rapida che non lascia residui sulla superficie per la pulizia dei metalli, plastica e componenti ottici elettrici ed elettronici.

È stato commercializzato come un sostituto di altri solventi che danneggiano l'ozono e altri solventi come trielina, tetracloroetilene e cloruro di metilene. Viene usato come spray in applicazioni adesive e nel lavaggio a secco di tessuti.

### Elenco lavorazioni collegate

Lavorazioni	Letteratura	Campionamenti	Reg. patologie	SIREP
Arrotatura e pulitura di manufatti metallici.	<b>X</b>			
Industria dei prodotti chimici inorganici ed organici.	<b>X</b>			
Industria farmaceutica.	<b>X</b>			
Lavanderie, tintorie, stirerie.	<b>X</b>			
Lavorazione e trasformazione delle resine sintetiche e dei materiali polimerici termoplastici e termoindurenti.	<b>X</b>			
Produzione di inchiostri, gomma arabica, colle, prodotti per tipografie.	<b>X</b>			

### Valori Limite di Soglia

0.1 ppm TWA

### Riferimenti bibliografici

Monografia IARC, Vol 115 (2018) American Conference of Governmental Industrial Hygienists. Threshold Limit Values and Biological Exposure Indices. Cincinnati, OH 2019. National Library of Medicine. Hazardous Substances Data Bank (HSDB): <http://toxnet.nlm.nih.gov/cgi-bin/sis/htmlgen?HSDB> National Library of Medicine. ChemIDplus: <http://chem.sis.nlm.nih.gov/chemidplus/chemidlite.jsp> Agenzia Europea Sostanze Chimiche (ECHA): <https://echa.europa.eu/it> &nbsp;

### Ultima Modifica

30/12/2025

Stampata da MATline (<https://www.matline.dors.it/matrice>) il 17/01/2026