

Piombo tetraetile

Da Wikipedia, l'enciclopedia libera.

Il **Piombo tetraetile**, conosciuto anche con la sigla **TEL** (dall'inglese *tetraethyl lead*), o **PT**.^[2] È un composto metallorganico del piombo tetravalente, di formula molecolare Pb(CH₂CH₃)₄. È molto tossico^[3] ed è stato utilizzato in passato in petrolchimica come additivo per la benzina come antidetonante, per aumentarne cioè la resistenza all'auto-accensione (numero di ottano). È ancora di utilizzo comune in campo aeronautico per la produzione di benzina avio.

Indice

Proprietà chimiche

Storia

Citazioni letterarie

Note

Bibliografia

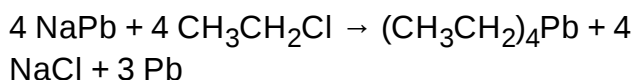
Voci correlate

Altri progetti

Collegamenti esterni

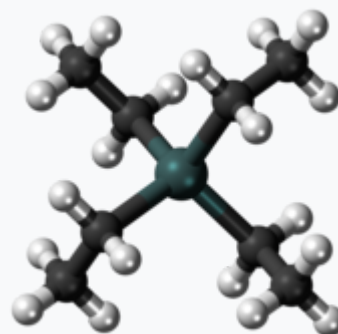
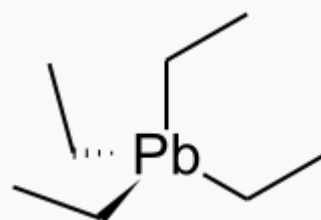
Proprietà chimiche

Il piombo tetraetile è un liquido viscoso incolore, dall'odore dolciastro e infiammabile. Si ottiene dalla reazione di cloruro di etile con una lega sodio-piombo:^{[4][5]}



Dalla miscela di reazione il piombo tetraetile viene recuperato per distillazione in corrente di vapore, che non trascina la miscela residua di piombo metallico e cloruro di sodio.^[6]

Piombo tetraetile



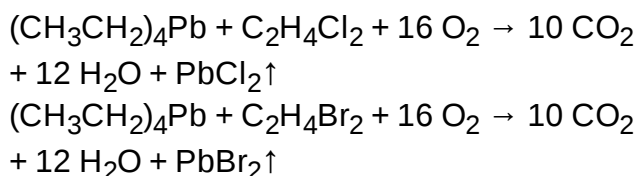
Caratteristiche generali

Formula bruta o molecolare	C ₈ H ₂₀ Pb
Massa molecolare (u)	323,44
Aspetto	liquido
Numero CAS	78-00-2 (https://iw.toolforge.org/magnustools/cas.php?language=it&cas=78-00-2)
Numero EINECS	201-075-4
PubChem	6511 (http://pubchem.ncbi.nlm.nih.gov/summary/summary.cgi?cid=6511)
SMILES	CC[Pb](CC)(CC)CC

Proprietà chimico-fisiche

Densità (g/cm³,	1,653
-----------------------------------	-------

Il legame piombo-carbonio nel piombo tetraetile è debole, 130 kJ/mol, contro 346 kJ/mol per il legame C-C:^[7] già a 110 °C inizia a decomporsi con un meccanismo a radicali liberi,^[8] alle temperature raggiunte nei motori a scoppio si decompone quindi facilmente in piombo e radicali etile. In queste condizioni il piombo forma in parte l'ossido (PbO) solido; questo e il Pb metallico formato dalla decomposizione tenderebbero a incrostare le parti meccaniche. Per evitare questo inconveniente veniva utilizzato in miscela con 1,2-dicloroetano e 1,2-dibromoetano, con i quali forma composti volatili alle temperature raggiunte nei motori, quali il cloruro di piombo e il bromuro di piombo.^{[5][9]}



Le dosi massime sono dell'ordine di 0,5 g per litro di benzina, che corrispondono ad un aumento del numero di ottano di 10-15 unità. La ricetta tipica era del tipo:^[5]

PbEt₄ 61,45%

C₂H₄Cl₂ 17,85%


C₂H₄Br₂ 18,80%

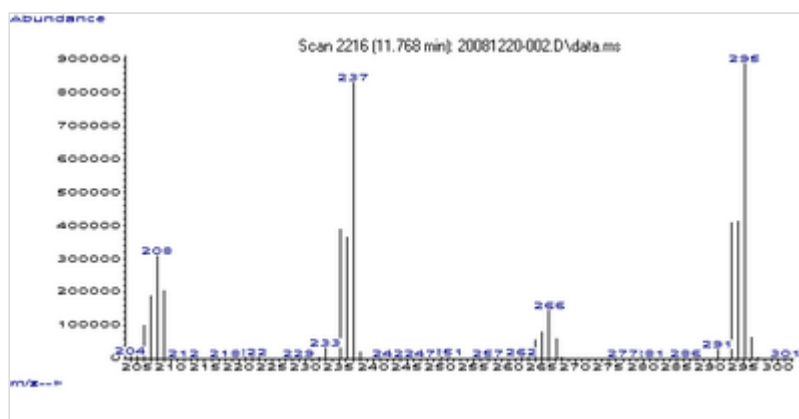
inerti e colore 1,90%

Storia

Il possibile utilizzo del piombo tetraetile come antidetonante venne scoperto da Thomas Midgley alla General Motors Research nel 1921. La sua tossicità divenne evidente negli anni successivi con la malattia e talvolta la morte di alcuni dei ricercatori che si erano dedicati al suo studio. Il 1° febbraio 1923 cominciò la sua commercializzazione ad opera della Ethyl Gasoline Corporation, società partecipata a DuPont, a General Motors e a Standard Oil. Già all'inizio della produzione gli operai addetti mostrarono segni di avvelenamento: almeno 15 morirono e per le restanti l'azienda disse che probabilmente erano impazzite "a causa del troppo lavoro"; nel 1924 cinque operai morirono ed altri 35 restarono invalidi, nonostante le prove le industrie commissionarono studi per smentire la pericolosità^[10].

Anche in Italia (a Fidenza e a Trento) esistevano importanti industrie chimiche per la sua produzione. Clair Patterson scoprì che prima del 1923 i livelli di piombo nell'atmosfera erano insignificanti e si batté tutta la vita per denunciare il suo pericoloso utilizzo. A partire dagli anni settanta si susseguirono le iniziative per bandirlo dalla benzina, fino alla definitiva eliminazione nel 1986 negli Stati Uniti con il Clean Air Act e nel

in c.s.)	
Temperatura di fusione	-136,8 °C (136,4 K)
Temperatura di ebollizione	357 (84-85 °C a 15 mmHg)
Indicazioni di sicurezza	
Punto di fiamma	73 °C (346 K)
Simboli di rischio chimico	
	
pericolo	
Frase H	300 - 310 - 330 - 360 - 373 - 410
Consigli P	201 - 260 - 264 - 273 - 280 - 284 ^[1]



Spettro di massa del piombo tetraetile.

decennio successivo in Europa Occidentale^[11]. Nel 1971 in ogni litro di benzina venduto in Germania erano presenti 0,635 grammi di piombo tetraetile^[12] e la stessa concentrazione era in Italia il massimo ammesso^[13].

In Italia il tenore massimo di piombo nella benzina fu ridotto nel 1982 a 0,40 grammi al litro, con possibilità di limitarlo fino a 0,15 grammi^[14], possibilità sfruttata nel 1989, quando la concentrazione fu portata a 0,30 grammi, e ancora nel 1991, quando fu dimezzata^[15]. Con l'eliminazione del piombo dai carburanti americani il livello del piombo nel sangue dei bambini fino a 5 anni, si è ridotto dell'80% e nei test di intelligenza effettuati su bambini in età prescolare si sono riscontrati medie tra 2,2 e 4,7 punti superiori al decennio precedente.

Citazioni letterarie

È anche il veleno usato nel primo romanzo (giallo) di Ellery Queen, *La poltrona n. 30*.

Note

- ¹ ^ Sigma Aldrich; rev. del 14.01.2012
- ² ^ *SLOI. La fabbrica degli invisibili*, a 3 min 26 s. URL consultato il 13 febbraio 2020.
«...il piombo tetraetile, comunemente chiamato PT»
- ³ ^ (EN) Karen I. Bolla e Jean Lud Cadet, *Exogenous Acquired Metabolic Disorders of the Nervous System*, Elsevier, 2007, pp. 865–896, DOI:10.1016/b978-141603618-0.10039-6, ISBN 978-1-4160-3618-0. URL consultato il 2 giugno 2022.
- ⁴ ^ (EN) Dietmar Seyferth, *The Rise and Fall of Tetraethyllead. 2.*, in *Organometallics*, vol. 22, n. 25, 1º dicembre 2003, pp. 5154–5178, DOI:10.1021/om030621b. URL consultato il 2 giugno 2022.
- ⁵ *Tetra-ethyl_lead*, su *chemeurope.com*. URL consultato il 2 giugno 2022.
- ⁶ ^ (EN) William E. Davis e United States Environmental Protection Agency Office of Air Quality Planning and Standards, *Emission Study of Industrial Sources of Lead Air Pollutants, 1970*, Environmental Protection Agency, 1973. URL consultato il 2 giugno 2022.
- ⁷ ^ J. E. Huheey, E. A. Keiter e R. L. Keiter, *Chimica Inorganica, Principi, Strutture, Reattività*, Piccin, 1999, p. A-30, ISBN 88-299-1470-3.
- ⁸ ^ F.A. Cotton e G. Wilkinson, *ADVANCED INORGANIC CHEMISTRY*, Fifth Edition, Wiley Interscience, 1988, pp. 293-294, ISBN 0-471-84997-9.
- ⁹ ^ (EN) J. Theo Kloprogge, Concepcion P. Ponce e Tom Loomis, *The Periodic Table: Nature's Building Blocks: An Introduction to the Naturally Occurring Elements, Their Origins and Their Uses*, Elsevier, 18 novembre 2020, p. 826, ISBN 978-0-12-821538-8.
- ¹⁰ ^ Bill Bryson. *Breve storia di (quasi) tutto*, Milano : Guanda, 2005, cap 10 Il piombo al bando
- ¹¹ ^ Bill Bryson. *Breve storia di (quasi) tutto*, Milano : Guanda, 2005, cap 10
- ¹² ^ c.g., *Anche in Germania benzina senza piombo*, in *La Stampa*, Torino, 1º maggio 1971, p. 19. URL consultato l'11 febbraio 2020.
- ¹³ ^ Arturo Barone, *Per le nuove norme sulla benzina Bonn è in contrasto con gli accordi Cee*, in *La Stampa*, Torino, 21 marzo 1972, p. 12. URL consultato l'11 febbraio 2020.
- ¹⁴ ^ Decreto del presidente della Repubblica 10 marzo 1982, n. 485, in materia di "Attuazione della direttiva (CEE) n. 78/611 relativa al contenuto di piombo nella benzina per i motori ad accensione comandata destinati alla propulsione degli autoveicoli"
- ¹⁵ ^ Decreto ministeriale 28 maggio 1988, n. 214, in materia di "Attuazione della direttiva n. 85/210/CEE relativa al tenore di piombo nella benzina"

Bibliografia


- William J. Kovarik, *The Ethyl Controversy: How the news media set the agenda for a public health controversy over leaded gasoline, 1924-1926*, 1993, DOI:10.13016/M2H624.

Voci correlate

- Antidetonante
- Saturnismo
- Thomas Midgley
- Clair Patterson
- SLOI

- [Benzina rossa](#)

Altri progetti

-  [Wikimedia Commons \(https://commons.wikimedia.org/wiki/?uselang=it\)](https://commons.wikimedia.org/wiki/?uselang=it) contiene immagini o altri file su **[piombo tetraetile \(https://commons.wikimedia.org/wiki/Category:Tetraethyllead?uselang=it\)](https://commons.wikimedia.org/wiki/Category:Tetraethyllead?uselang=it)**

Collegamenti esterni

-
- (EN) *tetraethyl lead*, su *Enciclopedia Britannica*, Encyclopædia Britannica, Inc.
- *Scheda sulla sicurezza chimica per il piombo tetraetile*, su *cdc.gov*. URL consultato il 7 gennaio 2006 (archiviato dall'url originale il 27 settembre 2005).
- *Utilizzo del piombo tetraetile nei carburanti per MCI*, su *fuelcat.it*. URL consultato il 7 gennaio 2006 (archiviato dall'url originale il 9 marzo 2005).

Controllo di autorità	Thesaurus BNCF 22152 (https://thes.bncf.firenze.sbn.it/termine.php?id=22152) · LCCN (EN) sh87006520 (http://id.loc.gov/authorities/subjects/sh87006520) · J9U (EN , HE) 987007534379005171 (http://uli.nli.org.il/F/?func=find-b&local_base=NLX10&find_code=UID&request=987007534379005171)
------------------------------	---



Portale Chimica: il portale della scienza della composizione, delle proprietà e delle trasformazioni della materia

Estratto da "https://it.wikipedia.org/w/index.php?title=Piombo_tetraetile&oldid=130471705"

Questa pagina è stata modificata per l'ultima volta il 14 nov 2022 alle 14:13.

Il testo è disponibile secondo la licenza Creative Commons Attribuzione-Condividi allo stesso modo; possono applicarsi condizioni ulteriori. Vedi le condizioni d'uso per i dettagli.