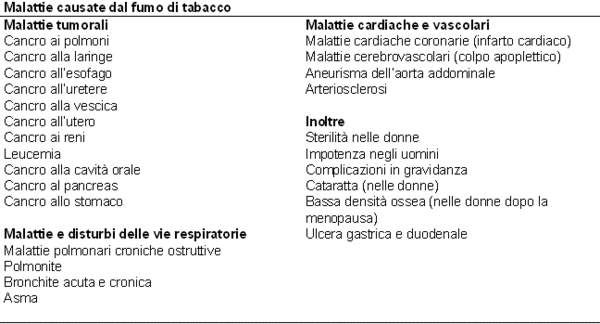
La sigaretta

* La sigaretta è un piccolo cilindro di carta sottile che avvolge del tabacco tagliato finemente, destinato a essere fumato.
* Nella Sigaretta è presente:
* La *nicotina* è un alcaloide naturale, presente nel tabacco in una percentuale che va dal 2 all'8%. La nicotina contenuta in una sigaretta non è molto tossica ma dà dipendenza!  
  Il catrame, facente parte della componente corpuscolata del fumo, comprende diverse sostanze, tra cui le più note sono benzopirene e idrocarburi aromatici; è dimostrato che queste sostanze sono cancerogene.

Danni sulla vita

* Il fumo ogni anno nel mondo provoca un esercito di morti, quasi più di quanti ne fece la II guerra Mondiale: oltre 6 milioni di persone che muoiono per malattie legate al fumo da sigaretta ma anche per colpa del fumo passivo inalato da chi vive vicino ad un fumatore.
* L’Istituto nazionale dei tumori di Milano, in un recente studio, ci dice che persino il fumo respirato all’aria aperta, in una spiaggia, è fonte di stress per la salute!!

Altre composizioni

*ACETONE:*

 irritazione degli occhi e delle vie respiratorie;

-nefrotossicità;

-effetti ematologici;

-neurotossicità;

-effetti sul sistema riproduttivo maschile.

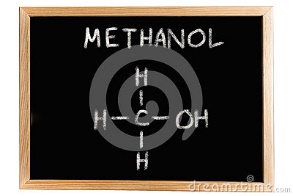
*ACIDO CIANIDRICO:*

Questo materiale è un liquido volatile incolore. Ha l'odore di mandorle amare. L'acido cianidrico è anche chiamato cianidrico e suoi sali - cianuro.

Negli esseri umani, queste sostanze bloccano l'attività degli enzimi, specialmente citocromo ossidasi cella che promuove ipossia tissutale (carenza di ossigeno). E questo è dovuto agli effetti tossici di acido cianidrico sull'uomo. Prima di tutto, soffre dal sistema nervoso, in particolare il centro. Veleno agisce sul sistema cardiovascolare, e la funzione respiratoria. cambiamenti caratteristici verificano nel sangue.

*AMMONIACA:*

L'ammoniaca è una sostanza corrosiva e i principali effetti tossici sono confinati ai siti di contatto diretto (pelle, occhi, tratti respiratori, bocca).  
L'ammoniaca ha un effetto tossico nel caso in cui la sua assunzione superi la capacità di smaltimento. Effetti tossici sono osservati solo in caso di esposizioni superiori a 200 mg/Kg di peso corporeo: alterazione dell'equilibrio acido-base, ridotta tolleranza al glucosio, riduzione della sensibilità all'insulina a livello tessutale. Studi su animali di laboratorio hanno evidenziato che l'esposizione acuta a dosi elevate di sali di ammonio causa edema polmonare, acidosi, danno ai reni e al sistema nervoso centrale.

METANOLO:

* stanchezza e debolezza;
* Una maggiore irritabilità e pianto;
* diminuzione delle prestazioni e della memoria;
* dolore nel quadrante superiore destro e disturbi gastrointestinali;
* visione dei colori confine ristretto;
* il gonfiore e la rottura della struttura di vasi retinici;
* pallido nervo ottico atrofizzato;
* arrossamento del palloncino vascolare dell'occhio;
* riduzione della conta piastrinica (trombocitopenia) nella analisi generale del sangue.

*TOLUENE:*

Il toluene danneggia i nervi, i reni e probabilmente anche il fegato. L'inalazione dei suoi vapori produce sintomi di stanchezza, nausea, confusione, disturbi alla coordinazione dei movimenti e può portare alla perdita di coscienza.  
Un contatto regolare può produrre un'intossicazione dagli effetti euforizzanti. I vapori di toluene hanno un effetto narcotico a carico degli organi respiratori e sono irritanti per gli occhi; sono anche possibili in alcune persone manifestazioni allergiche.

*ARSENICO:*

L'[arsenico](http://www.my-personaltrainer.it/nutrizione/arsenico.html) ha origine sia minerale che industriale. Il suo impiego si rivolge principalmente alla formulazione dei [fitofarmaci](http://www.my-personaltrainer.it/tossicologia/tossicita-fitofarmaci-25.html) ,  all'industria metallurgica, arseniati organici ed inorganici (As5+), e sottoforma di composti arseniti organici ed inorganici (As3+), che sono più tossici rispetto ai precedenti. L'arsenico può entrare a contatto con il nostro corpo tramite le tre vie più conosciute ([orale](http://www.my-personaltrainer.it/farmacologia/somministrazione-orale-3.html), [inalatoria](http://www.my-personaltrainer.it/farmacologia/via-inalatoria-10.html), [cutanea](http://www.my-personaltrainer.it/fisiologia/flora-cutanea.html)) ed essere eliminato dall'organismo tramite la via urinaria, intestinale, sudoripara e desquamatoria.

*Cadmio:*

Il cadmio è un metallo estremamente tossico che provoca numerose patologie tra cui alcune letali come attacchi di cuore, cancro e diabete. Il cadmio sostituisce lo zinco in molti complessi metallo-enzimi e molteplici sintomi causati da tossicità da cadmio possono essere condotte di una carenza di zinco indotta da cadmio. Si concentra nei remi, nel fegato in altri organi. È considerato più tossico sia del piombo che del mercurio. Il cadmio è un metallo molto utilizzato in [agricoltura](http://www.naturopataonline.org/alimentazione/additivi-e-conservanti/468-quanti-pesticidi-mangiamo-le-sostanze-tossiche-modificano-la-fisiologia-del-cervello.html) e nell’industria, quindi è un importante contaminante ambientale.

Polonio 210:

Vomito, diarrea, cefalea e dolori addominali. Sono questi i primi effetti dell'avvelenamento da polonio 210. Seguono la perdita di capelli e il danneggiamento di fegato, reni, polmoni e midollo osseo. Quando si arriva alla morte, questa assomiglia a quella provocata da un tumore fulminante. Per uccidere un uomo adulto però ne basta l'equivalente di un grano di sale.

DDT(insetticida):

Il DDT è un i[nquinante organico persistente](https://it.wikipedia.org/wiki/Inquinante_organico_persistente) e altamente resistente nell'ambiente. Il suo tempo di dimezzamento è stimato in 2-15 anni e rimane immobile nella maggior parte dei suoli. In [ambiente lentico](https://it.wikipedia.org/wiki/Ambiente_lentico) il suo tempo di dimezzamento è di 56 giorni, che si riducono a 28 in acque correnti. Nei suoi percorsi di degradazione si contano: volatilizzazione, fotolisi e degradazione biologica (aerobica e anaerobica). Questi sono, generalmente, processi lenti. Alcuni dei prodotti della degradazione sono il [DDE](https://it.wikipedia.org/wiki/Diclorodifenildicloroetilene) (1,1-dicloro-2,2-bis(p-diclorodifenil)etilene) e il DDD (1,1-dicloro-2,2-bis(p-clorofenil)etano) che sono altamente persistenti e hanno proprietà chimico-fisiche simili.

Cloruro di Vinile:

Il Cloruro di Vinile Monomero o cloroetilene (CH2 = CHC1), a temperatura e pressione ordinaria č un gas incolore, di odore dolciastro, pił pesante dell'aria, solubile in solventi organici ma non in acqua. Il CVM viene utilizzato principalmente (il 99% circa) per la produzione del suo polimero, il polivinilcloruro (PVC), resina di vasto impiego in numerosi settori produttivi (produzione di tubi, tappezzerie, rivestimenti, dischi, giocattoli, cavi elettrici, bottiglie di plastica, finte pelli, fogli e nastri, etc); l'1% viene utilizzato quale propellente in confezioni spray (lacche per capelli, cosmetici, insetticidi).

Monossido di Carbonio:

L'intossicazione da monossido di carbonio è una delle cause più frequenti di morte per intossicazione inalatoria. Si verifica tipicamente per il malfunzionamento dei sistemi di riscaldamento domestico (incendi, caldaie, caminetti a legna o a carbone e caldaie a cherosene) o per rla ventilazione non adeguata delle automobili.

Il monossido di carbonio (CO) è un gas incolore e inodore che deriva dalla combustione incompleta degli idrocarburi. I meccanismi su cui si basa la sua [tossicità](http://www.my-personaltrainer.it/tossicologia/) coinvolgono lo spiazzamento dell'ossigeno dall'[emoglobina](http://www.my-personaltrainer.it/fisiologia/emoglobina-mioglobina.html) (il CO ha una [maggiore affinità per Hb](http://www.my-personaltrainer.it/fisiologia/emoglobina-mioglobina.html) rispetto all'O2) e la riduzione del rilascio di O2 dall'Hb ai tessuti. Non sono esclusi, poi, gli effetti tossici diretti a livello cerebrale.