

## Degradare con processi fotocatalitici

**D**isinquinare l'ambiente dagli effetti nocivi del traffico, degli impianti di riscaldamento, dei reattori industriali sfruttando i processi di fotodegradazione catalitica innescata da opportuni additivi all'asfalto (ambiente esterno), ai muri delle nostre case (ambiente interno). Questa è la notizia che attraverso articoli più o meno scientifici, più o meno divulgativi, è ripetutamente trapelata sulla stampa quotidiana e su quella specialistica. C'è da crederci?

### UN PROCESSO SCIENTIFICAMENTE CORRETTO

La base scientifica è corretta.

Infatti i processi fotocatalitici mediati dai semiconduttori permettono di degradare una grande varietà di molecole potenzialmente tossiche.

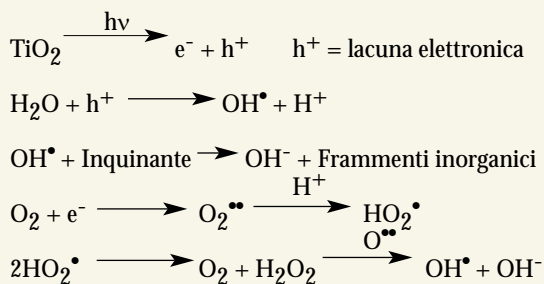
La meccanica quantistica descrive la struttura elettronica dei semiconduttori attraverso la teoria delle bande: le bande interessate al processo catalitico sono l'ultima occupata (o livello di Fermi) e la prima vuota (o di conduzione); in condizioni normali, gli elettroni non sono in grado di saltare dal livello di Fermi a quello di conduzione.

In seguito a un opportuno stimolo però (quale ad esempio uno stimolo luminoso) tale barriera energetica può essere superata: se un fotone di opportuna lunghezza d'onda colpisce la particella del semiconduttore, cedendo la propria energia a un elettrone nella banda di valenza, quest'ultimo potrà saltare nella banda vuota di conduzione. Questo insieme di eventi porta alla generazione di una lacuna elettronica nel livello di Fermi che può dare inizio, di concerto con l'elettrone passato nel livello di conduzione, a diversi processi: l'elettrone può tornare nel livello di partenza dal quale è stato eccitato, cedendo all'ambiente il proprio surplus energetico sotto forma di calore; l'elettrone può realizzare un processo di riduzione, venendo ceduto a una specie riducibile presente in soluzione; la lacuna elettronica può realizzare un processo ossidativo strappando un

elettrone a una specie ossidabile presente in soluzione. Questi processi avvengono all'interfaccia liquido/semiconduttore ossia quando le coppie elettrone/lacuna positiva formatesi nell'ossido per interazione con la radiazione si sono diffuse sulla superficie del semiconduttore. Affinché il processo catalitico sia attivo è importante che i meccanismi di cattura di elettroni e lacune positive avvengano in un intervallo di tempo minore rispetto a quello richiesto per la ricombinazione, nell'ossido semiconduttore, della coppia elettrone/lacuna positiva.

### AGGIUNTA DI OSSIDO DI TITANIO

Nel caso dell'ossido di titanio (in forma cristallina anatasio più attiva del rutilo e della brookite) la letteratura esistente fornisce per il processo fotocatalitico in soluzione acquosa un possibile meccanismo di tipo radicalico.



Allora aggiungendo alla composizione dell'asfalto o a quella dell'intonaco per pareti interne una certa quantità di biossido di titanio e sfruttando la luce solare, o di lampade che la simulano, si potrebbe supporre di fotodegradare cataliticamente alcuni comuni inquinanti dispersi nell'ambiente. In effetti le cose non stanno esattamente così per differenti motivi.

### L'IPOTESI PIÙ RAGIONEVOLE

Innanzitutto la fotodegradazione è un processo diverso dalla fotomineralizzazione in quanto quest'ultima corrisponde all'ultimo stadio della prima e

Tra le varie ipotesi, emerge l'utilizzo di membrane che immobilizzano  $\text{TiO}_2$  e possono catalizzare il risanamento di effluenti industriali inquinanti.

**Luigi Campanella**

*Università La Sapienza di Roma.*

comporta la formazione di anidride carbonica, acqua, ossidi di zolfo e di azoto e ioni comuni. Spesso invece le fotodegradazioni si fermano a stadi intermedi. Il secondo punto riguarda la

particolare situazione dell'asfalto dove, se il biossido di titanio occupa volumi troppo interni, rischia di non ricevere la radiazione solare, mentre se è superficiale viene facilmente rimosso

dalle ruote dei veicoli che vi passano sopra e dal calpestio. Infine per quanto riguarda i muri, essendo interni la radiazione solare è poco attiva e la luce artificiale, in relazione all'intervallo di lunghezza d'onda che la caratterizza, non ha l'energia sufficiente a promuovere gli elettroni di valenza nella banda di conduzione del  $\text{TiO}_2$ . Molto più ragionevole allora rispetto alle ipotesi formulate sulla stampa, appare quella di membrane che immobilizzano  $\text{TiO}_2$  e che, operando in vasche di idonee dimensioni esposte alla luce solare, possono catalizzare il risanamento di effluenti industriali inquinanti. ■