Celle Solari

Prof. Piero Cosseddu Ph. D.

Dept. Of Electrical and Electronic Engineering University of Cagliari (Italy)

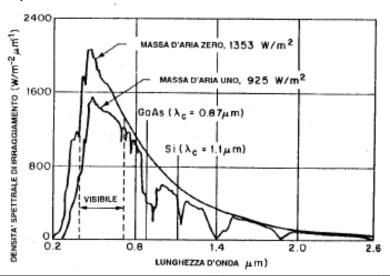
La radiazione solare

Il sole emette radiazioni nella banda compresa tra l'ultravioletto e l'infrarosso $(0.2-3~\mu m)$

La radiazione solare può essere convertita in energia elettrica tramite le celle solari

L'intensità della radiazione solare nello spazio libero alla distanza media della Terra dal Sole è definita come **COSTANTE SOLARE** ed è pari a 1353 W/m²

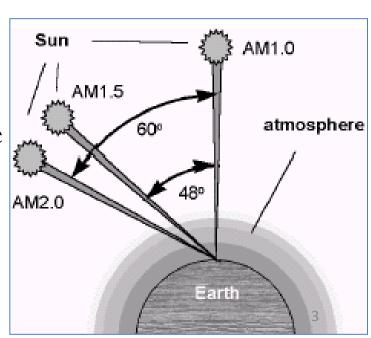
La misura in cui l'atmosfera influenza la luce solare ricevuta dalla superficie terrestre è definita come la massa d'aria (air mass, AM)



$$E(eV)=1240/\lambda(nm)$$

La radiazione solare

- AM0 è lo spettro che si utilizza per applicazioni spaziali, in condizioni di massa d'aria nulla
- AM1 è lo spettro sulla superficie terrestre quando il sole è allo zenith
- AM1,5 è lo spettro quando il sole è a 48° rispetto allo zenith ed è quello preferito per le misure di efficienza nelle celle solari.
- AM2 è lo spettro sulla quando il sole è a 60° rispetto allo zenith



Celle solari: passato, presente, futuro

Il materiale più importante è stato finora, e continua ad essere, il silicio sia nella sua forma convenzionale che, soprattutto, nella versione di film sottile cristallino

Ma un grande numero di nuovi concetti e nuovi materiali è in fase di sviluppo

Nonostante il silicio sia il materiale più usato

non è il materiale ideale per la conversione fotovoltaica per avere il 90% di assorbimento della luce sono necessari 1 µm di GaAs (semiconduttore a gap diretto) 100 µm di Si (semiconduttore a gap indiretto)

PERÒ:

tecnologia del silicio già fortemente sviluppata prima dell'avvento dei dispositivi fotovoltaici >> processi tecnologici consolidati

Materiali

• silicio cristallino (c-Si), film sottile questi tipo di tecnologia necessita di un supporto meccanico a causa del ridotto spessore del materiale attivo (5 - 50) μm problemi di compatibilità tra substrato e materiale attivo Offrono l'efficienza migliore, ma sono anche molto costose Non sono flessibili

• silicio amorfo (a-Si)

Assorbe nella regione spettrale compresa tra 400 e 800 nm, il valore del suo coefficiente di assorbimento é almeno un ordine di grandezza maggiore di quello del silicio cristallino

- Non assorbono nell'infrarosso
- Hanno efficienza più basse
- Sono più economiche

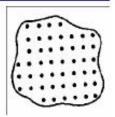
Le 3 principali tecnologie sul mercato

Tecnolgia cristallina

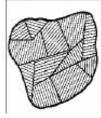
Silicio	Single crystal	sc-Si	
monocristallino	Si	(m-Si)	
Silicio	Multi crystal	mc-Si	ANNUAL MARKAN
policristallino	Si	(p-Si)	

Tecnolgia film sottile

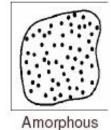
Silicio amorfo	Amorphous Si	a-Si	
-------------------	-----------------	------	--



Crystalline



Polycrystalline



Le 3 principali tecnologie Thin Film (a film sottile)

- a-Si silicio amorfo
- CIS diseleniuro di indio e di rame
- CdTe telluro di cadmio

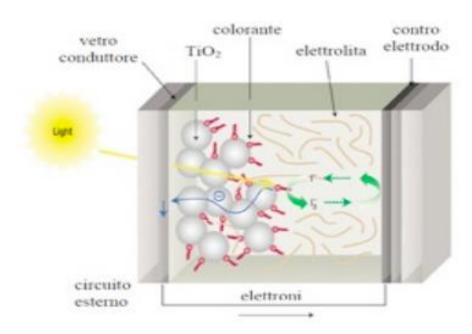
Materiale	Efficienza record cella	Efficienza record modulo	Efficienza moduli commerciali
Silicio monocristallino	25.0%	22.9%	14-17%
Silicio multicristallino	20.4%	17.55%	12-14%
Silicio amorfo	10.1%	12.5%	6-8%
CdTe	16.7%	12.5%	10%
CIGS	20.3%	15.7%	9-13%

• Pigmenti sintetizzati: la cella di Gratzel

processo foto-elettrochimico l'elemento responsabile dell'assorbimento di luce è un pigmento

Le celle di Grätzel (o celle fotoelettrochimiche, in inglese dyesensitized solar cell – DSSc o DSC) sono delle celle fotovoltaiche che al contrario delle tradizionali celle al silicio, sfruttano un principio molto simile a quello della fotosintesi clorofilliana.

Come materiale semiconduttore per il trasporto e la raccolta delle cariche si utilizzano nanocristalli di biossido di titanio (TiO2) di dimensioni relativamente grandi (20 nm). Questi cristalli sono trattati in maniera tale da rendere la loro superficie porosa cosicché ciascun poro possa essere riempito con una particella di materiale luminescente colorato (dye).



Una volta che la molecola della dye viene colpita dalla radiazione solare, essa passa dallo stato fondamentale a uno eccitato.

A questo punto, entro un breve tempo, la molecola della dye si diseccita emettendo un elettrone che penetra all'interno del TiO2 attraverso la barriera superficiale.

L'elettrone possiede un'energia tale che esso viene iniettato direttamente nella banda di conduzione del biossido di titanio. 10

Gli elettroni iniettati dalla dye direttamente in banda di conduzione possono attraversare il TiO2 essenzialmente per diffusione senza subire in pratica alcun processo di ricombinazione.

Il movimento degli elettroni è di tipo diffusivo perché all'interno dei nanocristalli non esiste alcun campo elettrico

Essendo la soluzione elettrolitica in cui essi sono immersi un buon conduttore, mantiene lo spazio intorno ai nanocristalli equipotenziale.

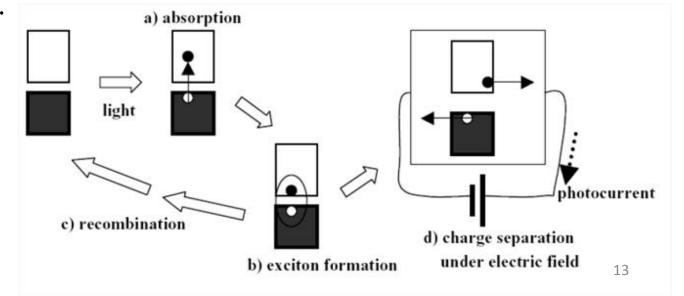
In questo modo gli elettroni raggiungono il contatto anteriore per diffusione e sotto l'azione imposta dalla differenza di potenziale tra questo contatto e quello posteriore (potenziale di ossido riduzione della cella elettrolitica), circolano nel circuito esterno che collega i due elettrodi attraverso il carico, sviluppando potenza in esso.

- materiali organici
- •celle solari molecolari
- •celle solari polimeriche
- coefficienti di assorbimento ottico elevati
- >dispositivi sottili
- >substrato flessibile
- **►**Low cost

Quando una radiazione colpisce un semiconduttore (con band gap E_g) una parte dei fotoni viene **assorbita** dal materiale (fotoni con **energia hv≥E_g**)

Si creano delle coppie elettrone-lacuna, mentre una restante parte attraversa liberamente il materiale senza produrre alcun effetto (fotoni con energia hv<Eg)

Le coppie **elettrone-lacuna** generate dalla radiazione non sono altro che dei portatori di carica legati da una forza di attrazione coulombiana.



Perché queste coppie possano dare origine ad una corrente, devono essere separate da un campo elettrico

Il campo elettrico può essere fornito dall'esterno oppure attraverso una disomogeneità interna del sistema.

Disomogeneità del sistema sono:

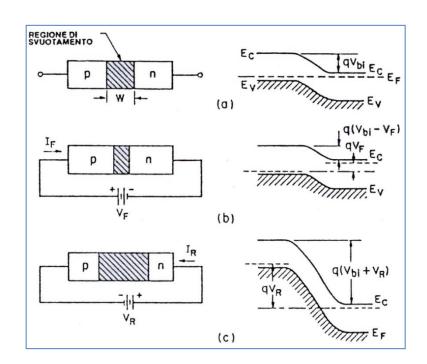
- un contatto tra un semiconduttore e un metallo (giunzione Schottky SB)
- una struttura Metallo-Isolante-Semiconduttore (MIS)
- una giunzione p-n tra due semiconduttori

Quando due materiali, uno di tipo p ed uno n, vengono posti a contatto si viene a formare una barriera di potenziale $V_{\rm bi}$ (tensione interna o di built-in), in modo che la corrente di trascinamento risulti uguale ed opposta alla corrente di diffusione

V=0

La giunzione in questo caso si trova in una situazione di equilibrio e la corrente totale che attraversa una qualsiasi sezione del dispositivo risulta essere nulla (caso a)

$$V_{bi} = \frac{KT}{q} \frac{ln(N_a N_d)}{n_i^2}$$



diodo in polarizzazione diretta

Polarizzazione esterna applicata positiva alla zona p del diodo

diodo in inversa

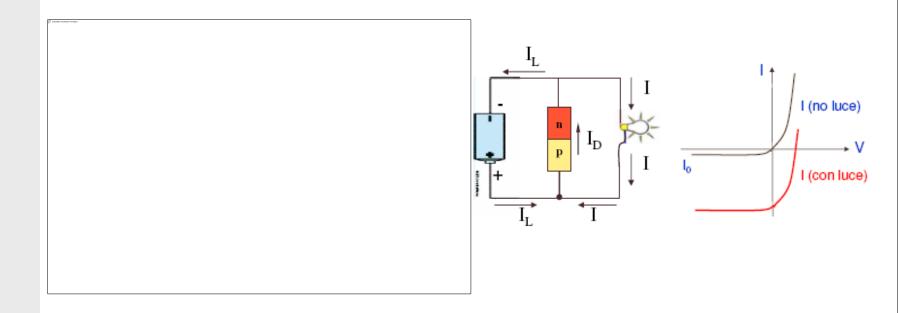
Polarizzazione esterna applicata negativa alla zona p del diodo

In assenza di illuminazione, le caratteristiche elettriche della cella solare sono le stesse della giunzione da cui essa è formata

In condizioni di illuminazione, alla densità di corrente al buio $J_{\rm D}$ si aggiunge un contributo di corrente foto-indotta $J_{\rm L}$,

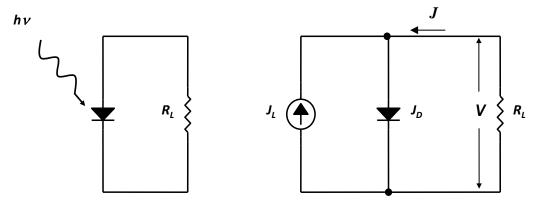
per cui la cella si comporta come un generatore di corrente in parallelo al diodo

Se connetto la cella ad un carico esterno, gli elettroni creati nel lato n, o raccolti dalla giunzione e spinti nel lato n, possono così raggiungere il carico ed alimentarlo



La corrente fotogenerata è una corrente inversa che si sottrae alla corrente del diodo (si somma in valore assoluto)

Celle Solari: circuito equivalente



La densità di corrente totale J che scorre in una cella fotovoltaica è quindi data dalla differenza tra la densità di corrente al buio J_D e la densità di corrente foto-generata J_L :

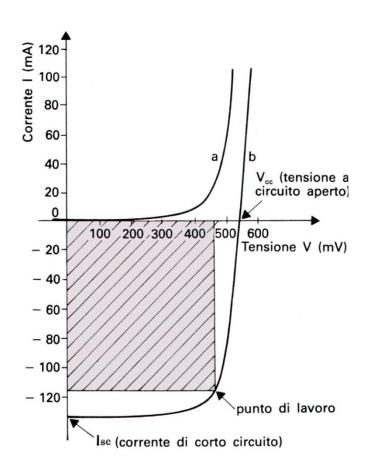
$$J = J_D - J_L$$

$$J_D = J_0 \left| e^{qV/\eta KT} - 1 \right|$$

$$J_{L}(\lambda) = Jn(\lambda) + Jp(\lambda) + Jdr(\lambda)$$

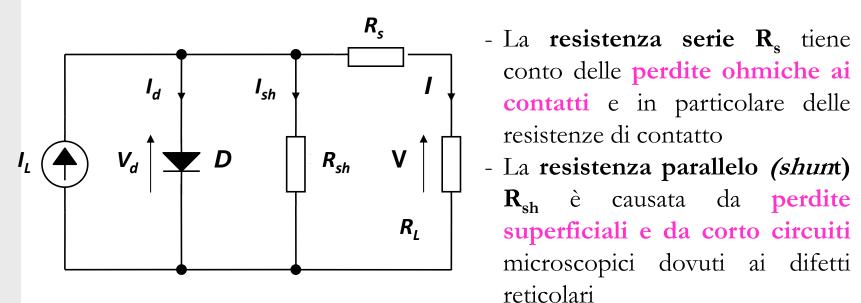
dove $Jn(\lambda)$ e $Jp(\lambda)$ rappresentano il contributo alla foto-corrente dovuto ai portatori generati rispettivamente nella regione n e p mentre $Jdr(\lambda)$ tiene conto delle cariche generate nella regione di svuotamento

La curva ottenuta sotto illuminazione (b) attraversa il IV quadrante, pertanto il dispositivo può erogare potenza e fornire energia ad un carico esterno



Effetti indesiderati: Rs e Rsh

Circuito equivalente di una cella solare reale

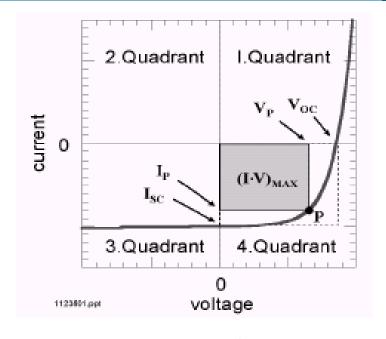


- La **resistenza serie R**_s tiene conto delle perdite ohmiche ai
- microscopici dovuti ai difetti reticolari

$$I = \frac{I_L - V / R_{sh}}{1 + R_s / R_{sh}} - \frac{I_0}{1 + R_s / R_{sh}} \left[e^{\frac{q(V + R_s I)}{\eta KT}} - 1 \right]$$
Corrente che scorre nel carico

 I_0 rappresenta la corrente di saturazione inversa del diodo, η il fattore di idealità, q la carica elementare dell'elettrone e I_I la corrente fotogenerata 20

Caratteristica IV

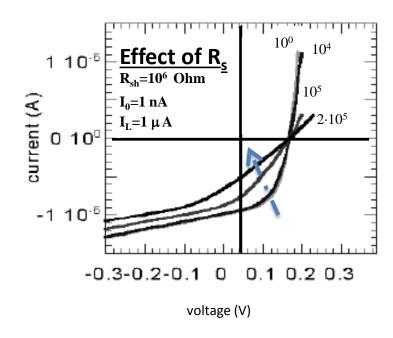


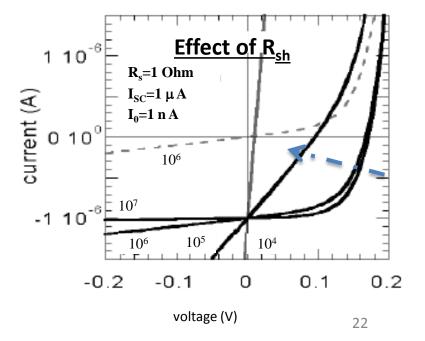
Il Prodotto corrente-tensione che da il rettangolo di potenza più grande è detta punto di massima potenza

La corrente di corto circuito I_{SC} è la corrente attraverso la cella solare quando la tensione ai capi della cella è zero (cioè quando la cella solare è cortocircuitata)

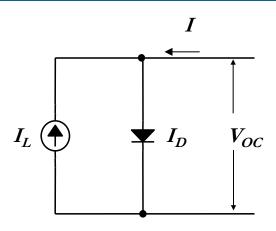
La tensione di circuito aperto V_{OC} è la massima tensione ottenibile dalla cella solare e si ha quando la corrente è zero

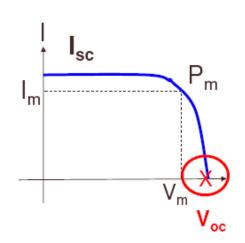
Effetti di R_S e R_{sh} sulle IV





Tensione di circuito aperto: Voc





La tensione di circuito aperto V_{OC} è la massima tensione ottenibile dalla cella solare e si ha quando la corrente è zero

$$V_{OC} = \frac{\eta KT}{q} ln \left(\frac{I_L}{I_0} + 1 \right)$$
 Al buio considerando Rs=0 Rsh= ∞

$$V_{OC} = \frac{\eta KT}{q} ln \left(\frac{I_L - V_{OC} / R_{sh}}{I_0} + 1 \right)$$
 Al buio, tenendo conto di Rsh

Data una certa I_L la V_{OC} è tanto maggiore quanto più piccola è la corrente al buio

Tensione di circuito aperto: Voc

In una cella solare reale i portatori di carica foto-generati possono subire due tipi di ricombinazione, una non radiativa e una radiativa.

La ricombinazione radiativa ϕ_{PL} , è dovuta alla transizione di elettroni foto-generati dalla banda di conduzione (stato eccitato) alla banda di valenza (stato di riposo), con una conseguente emissione di fotoni a energia $hv=E_g$

La ricombinazione radiativa modifica il valore della corrente di saturazione inversa I_0 del diodo e quindi la corrente I_D

$$I_D = \frac{I_{01}}{\phi_{PL}} \cdot \left(e^{\frac{qV}{\eta KT}} - 1 \right)$$

$$V_{OC} = \frac{\eta KT}{q} \ln \left(\frac{I_L - V_{OC} / R_{sh}}{I_{01} / \phi_{PL}} + 1 \right)$$

Corrente di corto circuito: I_{sc}

La corrente di corto circuito è la corrente attraverso la cella solare quando la tensione ai capi della cella è zero (cioè quando la cella solare è cortocircuitata). R_L =0 (cortocircuito come carico) e quindi di tensione di uscita nulla

$$I_{sc} = \frac{I_L}{1 + \frac{R_S}{R_{sh}}} - \frac{I_o/\phi_{PL}}{1 + \frac{R_S}{R_{sh}}} \left(e^{\frac{IR_S}{\eta kT/q}} - 1\right)$$

$$I_L-I_{sh} \qquad I_D$$

Due contributi:

- Corrente fotogenerata (portatori di carica fotogenerati al secondo ossia numero di eccitoni separati in un secondo) ridotta della corrente che scorre su $R_{\rm sh}$ ($I_{\rm sh}$)
- Corrente che transita sul diodo D (I_D)

$$I_{SC} = I_L - I_{sh} - I_D$$

Massima corrente che può essere estratta da una cella solare 25

Corrente di corto circuito: I_{sc}

La corrente di corto circuito è la corrente attraverso la cella solare quando la tensione ai capi della cella è zero (cioè quando la cella solare è cortocircuitata). R_L =0 (cortocircuito come carico) e quindi di tensione di uscita nulla

Due contributi:

- Corrente fotogenerata (portatori di carica fotogenerati al secondo ossia numero di eccitoni separati in un secondo) ridotta della corrente che scorre su R_{sh} (I_{sh})
- Corrente che transita sul diodo D (I_D)

$$I_{SC} = I_L - I_{Sh} - I_D$$
 Massima corrente che può essere estratta da una cella solare $I_{Sc} = \frac{I_L}{1 + \frac{R_S}{R_{Sh}}} - \frac{I_o/\phi_{PL}}{1 + \frac{R_S}{R_{Sh}}} \left(e^{\frac{IR_S}{\eta kT/q}} - 1\right)$
$$I_{L} - I_{Sh} \qquad I_{D}$$

Corrente di corto circuito: I_{sc}

La corrente di corto circuito dipende da:

- area della cella solare
- numero di fotoni incidenti (cioè la potenza incidente)
- spettro della luce incidente

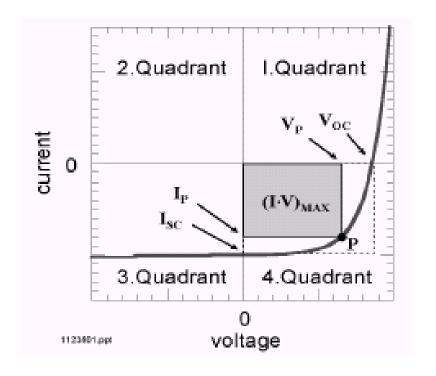
Per la maggior parte delle misure sulle celle solari, lo spettro è standardizzato allo spettro AM1.5

- probabilità di raccolta della cella solare che dipende principalmente dalla passivazione della superficie e dalla vita media dei portatori foto-generati
- proprietà ottiche (assorbimento e riflessione)
 della cella solare

I parametri che permettono di valutare le prestazioni di una cella solare sono:

- Caratteristica IV
- Efficienza di conversione
- Fill Factor
- Risposta spettrale
- Efficienza quantica esterna

Caratteristica IV



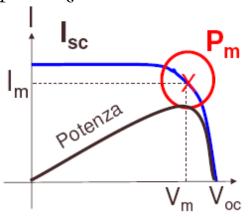
La combinazione corrente-tensione che da il rettangolo di potenza più grande è detta punto di massima potenza

Efficienza di conversione

Il parametro che di solito caratterizza le prestazioni di una cella fotovoltaica è l'efficienza di conversione η definita come:

$$\eta = P_{max}/P_{inc}$$

dove $P_{max}=I_mV_m$ è la potenza massima erogabile dal dispositivo e P_{inc} è la potenza associata alla radiazione incidente



La potenza prodotta da una cella solare aumenta con la tensione, raggiunge un massimo (Pm) e poi decresce nuovamente

La densità di potenza incidente dipende dal fattore AM utilizzato:

Se si utilizza il valore AM1.5 → valore di 100 mW/cm²
Per celle solari al silicio alla temperatura di 300K, la corrente di ricombinazione può causare una riduzione di efficienza pari al 25% 30

Fill Factor: FF

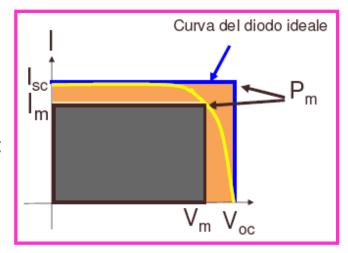
Rapporto tra l'area del rettangolo di massima potenza e quello corrispondente ai valori di $V_{\rm OC}$ e $I_{\rm SC}$

Il FF rappresenta una misura di qualità della forma della caratteristica I-V:

$$FF = ImVm/I_{SC}V_{OC}$$

così l'efficienza di conversione diventa:

$$\eta = I_{sc}V_{oc}FF/P_{inc}$$



Quanto maggiore è il FF e tanto più la caratteristica IV assomiglia ad una sorgente di corrente costante con massima tensione in uscita e quindi maggiore è la potenza elettrica che può essere estratta dalla cella

Risposta Spettrale: SR

È una quantità che descrive l'efficienza del processo di conversione dei fotoni incidenti in corrente sul circuito esterno, tenendo conto della dipendenza della Isc dalla potenza della radiazione incidente (che varia al variare della lunghezza d'onda)

$$SR(\lambda) = \frac{I_{SC}(\lambda)}{\phi(\lambda)}$$

dove ϕ rappresenta l'intensità luminosa per area illuminata (W/m²), mentre I_{SC} è la densità di corrente di cortocircuito

Efficienza Quantica Esterna: EQE

Un'altra grandezza che permette di caratterizzare una cella solare è l'efficienza quantica esterna EQE (External Quantum Efficiency).

Analiticamente l'EQE esprime la percentuale di fotoni incidenti che vengono convertiti in elettroni sul circuito esterno:

$$EQE = \frac{numero\ di\ elettroni\ nel\ circuito\ esterno}{numero\ di\ fotoni\ incidenti}$$

Nota la risposta spettrale, l'EQE può ricavarsi dall'espressione seguente considerando l'energia di un fotone incidente pari a $Ep=hc/\lambda$

$$EQE(\lambda) = SR(\lambda) \cdot \frac{hc}{q\lambda}$$

Le Celle Solari Organiche (OSCs)

Celle Solari Organiche (OSC)

Il funzionamento di una cella solare organica è sostanzialmente lo stesso di quello di una cella solare inorganica.

Tuttavia esiste tra esse una fondamentale differenza nel processo di separazione delle cariche che si vengono a formare per fotogenerazione.

Celle solari inorganiche

La forza che lega un elettrone foto-generato ad una lacuna (eccitone di Mott-Wannier) è bassa e tipicamente compresa tra 1 e **40 meV**

Celle solari organiche

Gli eccitoni (eccitoni di Frenkel) sono legati da una notevole forza di attrazione coulombiana il cui valore si aggira intorno a 100 meV÷300 meV (polimeri o small molecules)

Celle Solari Organiche (OSC)

Gli eccitoni di una cella solare organica possono dissociarsi solo attraverso l'ausilio di un elevato campo elettrico che può essere localizzato o alla giunzione rettificante con un elettrodo (giunzione metallo semiconduttore) oppure all'interfaccia tra un materiale donore e uno accettore di elettroni (giunzione p-n)

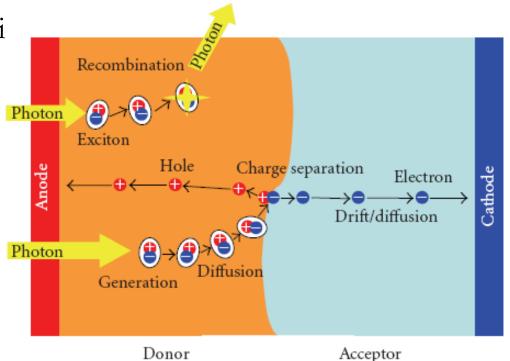
Tuttavia una parte delle cariche dissociate incorre in un'inevitabile ricombinazione dovuta alla presenza di trappole nel semiconduttore organico

La trappole si manifestano come dei livelli energetici all'interno del band gap del semiconduttore, rendendo possibile la ricombinazione ma anche l'assorbimento anche a energie minori del band gap del materiale

Celle Solari Organiche (OSC)

Step di conversione e meccanismi di perdita

- Assorbimento di fotoni
- Diffusione degli eccitoni
- Separazione di carica
- Trasporto di carica
- Raccolta delle cariche



 $\eta_{\text{EQE}} = \eta_{\text{A}} \cdot \eta_{\text{ED}} \cdot \eta_{\text{CS}} \cdot \eta_{\text{CT}} \cdot \eta_{\text{CEx}}$

Assorbimento dei fotoni

Per poter assorbire il 77% della radiazione solare incidente un semiconduttore dovrebbe avere un **band gap pari a 1.1 eV** (1100 nm)

La maggior parte dei **semiconduttori organici** possiede un band gap superiore a **2.0 eV** (600 nm) consentendo un assorbimento solamente del 30%

Diffusione degli eccitoni

In un polimero o in un pigmento le lunghezze di diffusione degli eccitoni sono piuttosto piccole, dell'ordine dei 10-100nm

Gli eccitoni generati ad una distanza dal sito di dissociazione maggiore della loro lunghezza di diffusione, si ricombinano senza dare alcun contributo di corrente

Spessori

tali da non permettere la ricombinazione

Multi-layer \rightarrow per i portatori la ricombinazione deve essere energeticamente sfavorevole

Gli eccitoni devono potersi separare in elettroni e lacune

Il sistema deve presentare una disomogeneità tale da consentire la formazione di un elevato campo elettrico

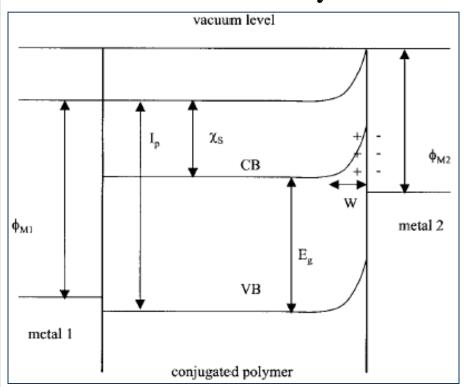
- 1) Giunzione metallo semiconduttore
- 2) Eterogiunzione organica

La separazione di carica avviene in prossimità della giunzione donore/accettore

Massimizzazione dell'area di interfaccia!

Esistono due modi per generare un alto campo elettrico:

Ponendo a contatto un semiconduttore organico con un metallo di opportuna funzione lavoro, in modo da formare un contatto raddrizzante o Schottky



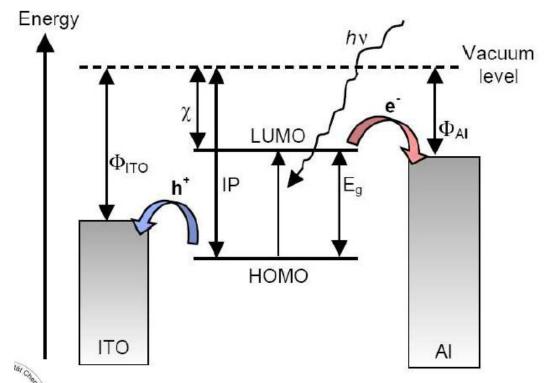
Modello di Mott Schottky

Tipo n:

contatto raddrizzante $q\phi_M > q\phi_{SC}$ $q\phi_{SC}$ rappresenta la funzione lavoro del semiconduttore

contatto ohmico $q\phi_M < q\phi_{SC}$

Nel caso di un semiconduttore di tipo p le condizioni sono esattamente opposte di quelle del tipo n, ossia: per $q\phi_M < q\phi_{SC}$, il contatto è di tipo raddrizzante mentre per $q\phi_M > q\phi_{SC}$ il contatto ha natura ohmica



I contatti asimmetrici possono permettere all'eccitone di dissociarsi

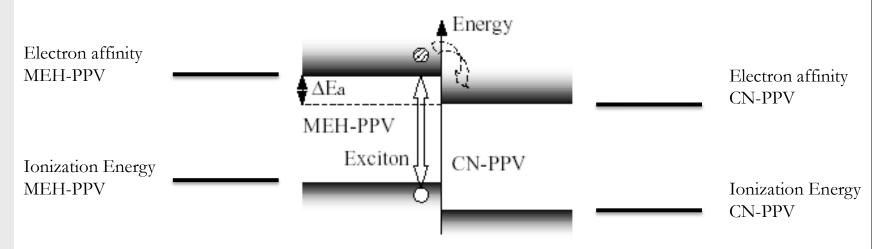
Le lacune vedono una barriera di potenziale con l'Al, gli elettroni no,

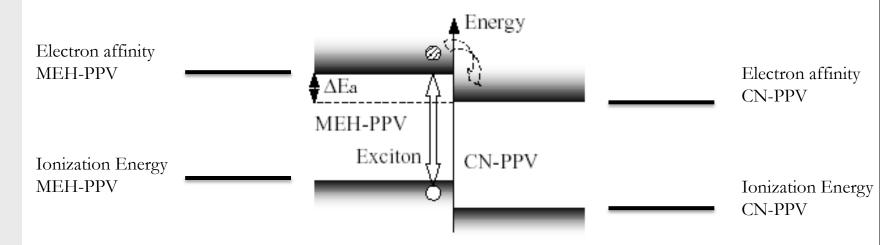
e viceversa con l'elettrodo di ITO

Si può generare un alto campo elettrico anche interfacciando due semiconduttori organici, uno di tipo p e l'altro di tipo n

Dovranno avere una sufficiente differenza tra Affinità Elettronica (AE \rightarrow LUMO), per il tipo p, e Potenziale di Ionizzazione (IP \rightarrow HOMO), per il tipo n.

In questo caso il materiale p si comporta come donore di elettroni e il materiale n come accettore





Se Δ Ea è sufficiente **per l'elettrone risulta favorevole** lasciare l'eccitone e passare nella molecola di CN-PPV, **la lacune vede invece una barriere energetica.**

L'elettrone dissociato nel CN-PPV vede una barriera energetica per rientrare nel MEH-PPV

no ricombinazione

- MEH-PPV donore di elettroni
- CN-PPV accettore

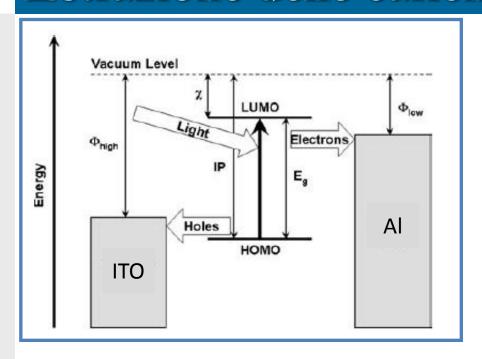
Trasporto di carica

Le cariche, dopo essersi dissociate, devono raggiungere gli elettrodi della cella (prima di ricombinarsi) e ivi mantenersi disponibili per alimentare un'eventuale carico

Il moto delle cariche non è mai libero a causa della presenza di impurità nel materiale organico (centri di intrappolamento per i portatori)

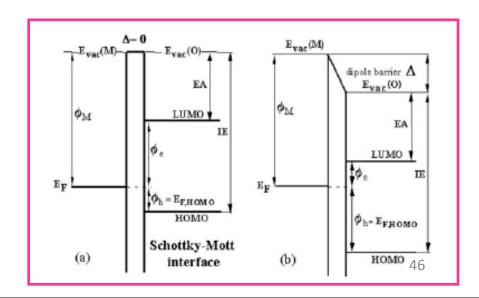
- L_D piccola nei semiconduttori organici!
- Meccanismo di trasporto di carica -> hopping
- Il trasporto avviene in verticale
- Ottimizzazione della morfologia in funzione del tipo di trasporto
- Ottimizzazione della struttura per evitare la ricombinazione

Estrazione delle cariche



Problema dell'interfaccia metallo semiconduttore!

Quasi nella totalità dei casi, il modello Schottky – Mott non vale negli organici



Strutture per OSCs: Single layer cell

Un'architettura a singolo strato in cui il semiconduttore organico è compreso tra i due elettrodi della cella.

Per la raccolta delle lacune viene impiegato un elettrodo di Pedot o ITO mentre per gli elettroni l'elettrodo è generalmente in Alluminio o Calcio

Struttura Schottky in quanto la separazione di carica avviene all'interfaccia tra il materiale organico e uno dei due elettrodi



L_D negli organici è piccolo

Alta probabilità di ricombinazione

Per avere un buon assorbimento spessore del film 100nm

Strutture per OSCs: double layer cell

In tale struttura vengono impiegati due semiconduttori organici in modo da formare una etero-giunzione pn

- la differenza tra l'Affinità Elettronica del materiale di tipo p e il Potenziale di Ionizzazione di quello di tipo n deve essere sufficientemente alta da consentire una separazione degli eccitoni in cariche libere
- i materiali devono avere uno spettro di assorbimento complementare, ossia il materiale di tipo p deve avere un massimo di assorbimento in corrispondenza del minimo del tipo n e viceversa, in modo da massimizzare l'assorbimento della radiazione incidente

Deposizioni successive di due small molecules

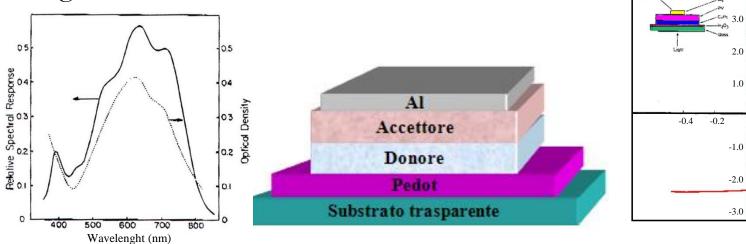
Deposizione di due polimeri in soluzione

(problema: solventi ortogonali!)

Strutture per OSCs: Double Layer

Con un'architettura double layer si possono ridurre notevolmente gli effetti di ricombinazione per i portatori di carica non è

energeticamente favorevole ricombinarsi



Spettro di assorbimento di un film bi-layer CuPc/PPV e risposta spettrale di una cella ITO/CuPc (250 Å)/PPV (450 Å)/Ag;

Caratteristica I-V della stessa cella con area uguale a 0,1 cm².

La curva alla luce (in rosso) è stata ottenuta in condizioni di AM2 (75 mW/cm²).

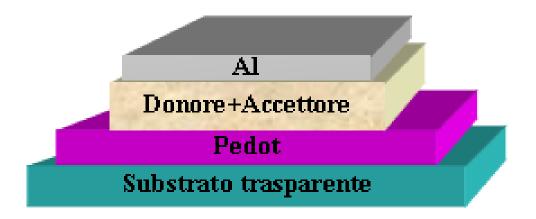
Il Fill Factor è di 0,65 mentre il rendimento è pari a 0,95%

0.2 0.4 V (volts)

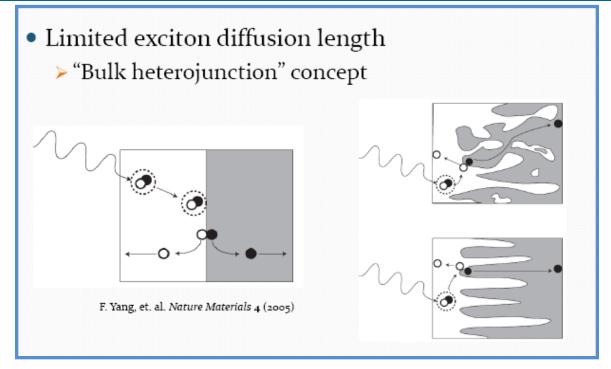
Strutture per OSCs: eterogiunzioni di bulk

L'architettura ad eterogiunzione di bulk si differenzia da quella single layer per il fatto che lo strato di materiale attivo è formato da un mix di due semiconduttori organici, uno di tipo p e uno di tipo n

- Co-evaporazione di due small molecules
- Semiconduttori organici che possano essere disciolti nello stesso solvente



Strutture per OSCs: Eterogiunzioni di bulk



Massimizzazione dell'area di giunzione → Proprietà morfologiche del film finale

•Separazione di fase tra i due materiali

Aumenta l'area di giunzione

•Buona interconnessione tra i domini

Per favorire il trasporto di carica verso gli elettrodi

Esempio delle **small molecules** più utilizzate per la realizzazione di OSCs sia single che double layer

Esempio polimeri organici coniugati più utilizzati per la realizzazione di OSCs sia single che double layer

TABLE 1: Best in class solar cells: small molecule-based solar cells.

Donor	Acceptor	η	$V_{\rm oc}$	FF	IPCE	Reference
CuPc	C60	5.7%	1.0 V	59%	NA	Xue et al. [4]
CuPc	C60	5.0%	0.6 V	60%	64%	Xue et al. [6]
MeO-TPD, ZnPc (stacked)	C60	3.8%	1.0 V	47%	NA	Drechsel et al. [51]
CuPc	C60	3.5%	0.5 V	46%	NA	Uchida et al. [46]
DCV5T	C60	3.4%	1.0 V	49%	52%	Schulze et al. [49]
CuPc	PTCBI	2.7%	0.5 V	58%	NA	Yang et al. [44, 45]
SubPc	C60	2.1%	1.0 V	57%	NA	Mutolo et al. [47]
MeO-TPD, ZnPc	C60	2.1%	0.5 V	37%	NA	Drechsel et al. [51]
TDCV-TPA	C60	1.9%	1.2V	28%	NA	Cravino et al. [50]
Pentacene on PET	C60	1.6%	0.3 V	48%	30%	Pandey and Nunzi [52]
SnPc	C60	1.0%	0.4 V	50%	21%	Rand et al. [48]

TABLE 3: Best in class solar cells: polymer-polymer (bilayer) solar cells.

Donor	Acceptor	η	V_{∞}	FF	IPCE	Reference
PPV	BBL	1.5%	1.1 V	50%	62%	Alam and Jenekhe [96]
MDMO-PPV:PF1CVTP	PF1CVTP	1.4%	$1.4\mathrm{V}$	34%	52%	Koetse et al. [95]
M3EH-PPV	CN-Ether-PPV	1.3%	1.3 V	31%	29%	Kietzke et al. [97]
MEH-PPV	BBL	1.1%	0.9 V	47%	52%	Alam and Jenekhe [96]
M3EH-PPV	CN-PPV-PPE	0.6%	1.5 V	23%	23%	Kietzke et al. [97]

TABLE 2: Best in class solar cells: polymer-polymer (blend) solar cells.

Donor	Acceptor	η	V_{oc}	FF	IPCE	Reference
M3EH-PPV	CN-Ether-PPV	1.7%	1.4 V	35%	31%	Kietzke et al. [92]
MDMO-PPV	PFICVTP	1.5%	1.4 V	37%	42%	Koetse et al. [95]
M3EH-PPV	CN-Ether-PPV	1.0%	1.0 V	25%	24%	Breeze et al. [12]

TABLE 3: Best in class solar cells: polymer-polymer (bilayer) solar cells.

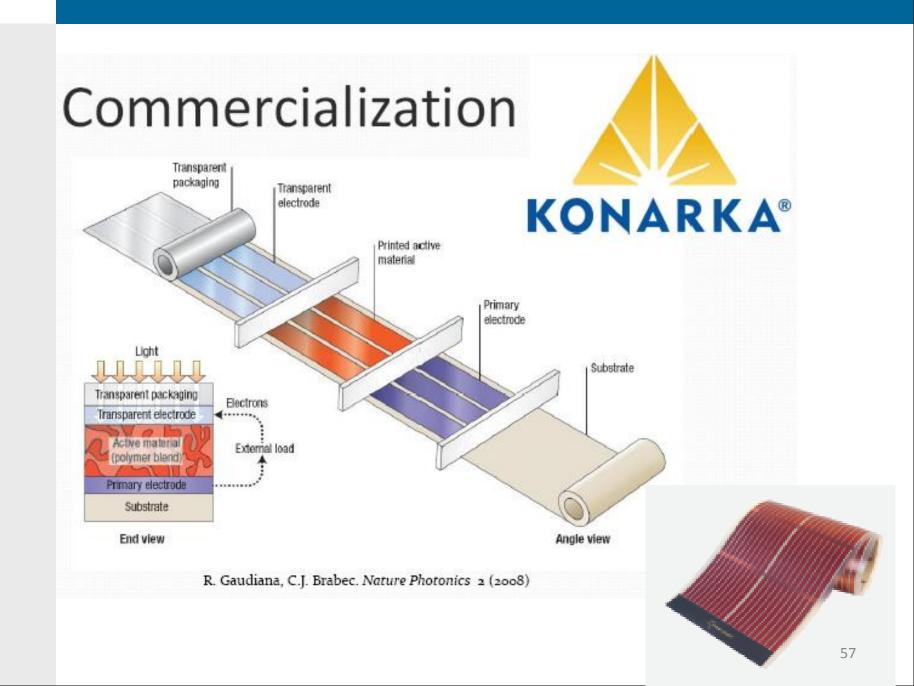
Donor	Acceptor	η	V_{∞}	FF	IPCE	Reference
PPV	BBL	1.5%	1.1 V	50%	62%	Alam and Jenekhe [96]
MDMO-PPV:PF1CVTP	PF1CVTP	1.4%	1.4 V	34%	52%	Koetse et al. [95]
M3EH-PPV	CN-Ether-PPV	1.3%	1.3 V	31%	29%	Kietzke et al. [97]
MEH-PPV	BBL	1.1%	0.9 V	4796	52%	Alam and Jenekhe [96]
M3EH-PPV	CN-PPV-PPE	0.6%	1.5 V	23%	23%	Kietzke et al. [97]

TABLE 4: Best in class solar cells: blends of polymers and fullerene derivatives.

Donor	Acceptor	η	V_{∞}	FF	IPCE	Reference
P3HT	PCBM	5.0%	0.6 V	68%	NA	Ma et al. [114]
P3HT	PCBM	4.9%	0.6 V	54%	NA	Reyes-Reyes et al. [5]
P3HT	PCBM	4.4%	0.9 V	67%	63%	Li et al. [115]
MDMO-PPV	$PC_{71}BM$	3.0%	0.8 V	51%	66%	Wienk et al. [17]
MDMO-PPV on PET	PCBM	3.0%	0.8 V	49%	NA	Al-Ibrahim et al. [116]

Table 2. Summary of key materials/structures used in organic solar cells with polymer: fullerene bulk heterojunction layers

Year	First author	Materials/Device structures	PCE (%)	Light intensity	Reference
2001	S. E. Shaheen	MDMO-PPV : PC ₆₁ BM	2.5%	80 mW/cm ²	37
				27 mW/cm ²	
2003	F. Padinger	P3HT: PC ₆₁ BM	3.5%	80 mW/cm ²	31
2005	Y. Kim	P3HT: PC ₆₁ BM	3.0%	100 mW/cm ²	32
2005	G. Li	P3HT: PC ₆₁ BM	4.0%	100 mW/cm ²	33
2005	G. Li	P3HT: PC ₆₁ BM	4.4%	100 mW/cm ²	34
2005	W. Ma	P3HT: PC ₆₁ BM	5.0%	80 mW/cm ²	35
2006	Y. Kim	P3HT: PC ₆₁ BM	4.4%	85 mW/cm ²	36
2007	J. Y. Kim	PCPDTBT: PC ₆₁ BM, P3HT: PC ₇₁ BM (Tandem)	6.5%	100 mW/cm ²	58
2007	J. Peet	PCPDTBT: PC71BM	5.5%	100 mW/cm ²	47
2009	S. H. Park	PCDTBT : PC71BM	6.1%	100 mW/cm ²	48
2010	Y. Liang	PTB7: PC ₇₁ BM	7.4%	100 mW/cm ²	39
2009	H. Chen	PBDTTT-CF: PC ₇₁ BM	7.73%	100 mW/cm ²	49
2011	S. C. Price	PBnDT-FTAZ : PC ₆₁ BM	7.1%	100 mW/cm ²	50
2012	Z. He	PTB7 : PC ₇₁ BM (Inverted)	9.2%	100 mW/cm ²	40
2012	J. S. Moon	PCDTBT: PC ₇₁ BM	6.9%	100 mW/cm ²	51
2013	W. Li	DT-PDPP2T-TT: PC71BM	6.9%	100 mW/cm ²	52
2013	M. Zhang	PBDTP-DTBT: PC71BM	8.07%	100 mW/cm ²	53
2012	L. Dou	P3HT: ICBA, PBDTT-DPP: PC ₇₁ BM (Tandem)	8.62%	100 mW/cm ²	59
2013	W. Li	PCDTBT: PC71BM, PMDPP3T: PC61BM,	9.64%	100 mW/cm ²	60
		PMDPP3T: PC ₆₁ BM (Triple Junction)			
2013	S. H. Liao	ZnO-C ₆₀ /PTB7-Th: PC ₇₁ BM (Inverted)	9.35%	100 mW/cm ²	54
2013	X. Guo	PBTI3T: PC71BM in CF+DIO (Inverted)	8.46%	100 mW/cm ²	55
			(Highest FF record >75%)		
2013	J. You	P3HT: ICBA/PDTP-DFBT: PC ₆₁ BM (Tandem)	10.6%	100 mW/cm ²	61
2014	S. Woo	ZnO/PEI/PTB7: PC71BM (Inverted)	9.2%	100 mW/cm ²	41



San Francisco MTA Transit Shelter



The Challenge: Reinvent the traditional transit shelter to take advantage of solar power.

The Solution: Create a next-generation transit shelter that is both environmentally innovative and aesthetically pleasing,



Traveler's Solar Bag



The Challenge: Bring new excitement and solar capabilities to traditional backpacks and travel bags.

The Solution: Design stylish solar bags that power handheld devices from the sun—and on the go.