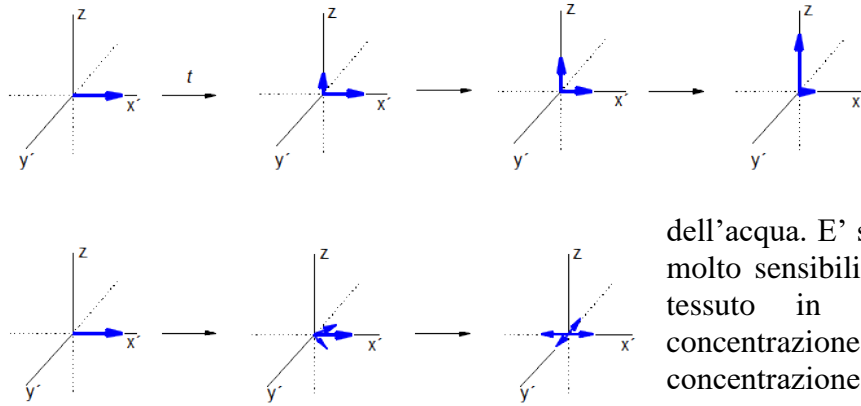


## Tomografia di risonanza magnetica (MRI)

Negli ultimi 30 anni la tomografia di risonanza magnetica (*Magnetic Resonance Imaging*, MRI) ha assunto una crescente importanza come metodo diagnostico di immagine che riesce a fornire risoluzione spaziale e contrasto superbi. Il maggiore vantaggio dell'MRI rispetto agli altri metodi radiodiagnostici come CT, SPECT o PET è senza dubbio l'assenza di dannose radiazioni ad elevata energia. Il maggior limite per la tecnica MRI, come vedremo ampiamente dopo, è la **bassa sensibilità**.

La tecnica MRI si basa sul monitoraggio della distribuzione e delle differenti proprietà delle molecole d'acqua nei tessuti tramite la misura della variazione nello spazio del **tempo di rilassamento longitudinale ( $T_1$ )**, cioè lungo le linee del campo magnetico applicato (detto anche



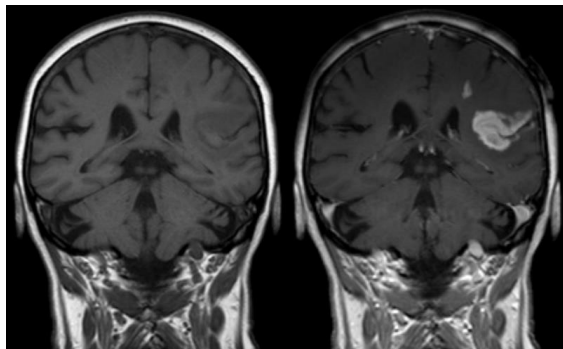
rilassamento spin-reticolo, o *spin-lattice*, figura sopra) e/o di quello **trasversale ( $T_2$ )** (detto anche rilassamento spin-spin, figura sotto) degli spin nucleari dei protoni

dell'acqua. È stato dimostrato che  $T_1$  e  $T_2$  sono molto sensibili alle condizioni biochimiche del tessuto in esame (come per esempio concentrazione di acqua, temperatura, pH, concentrazione di sali o grassi,...); di conseguenza uno scanner MRI, confrontando

questi parametri tra le parti sane e quelle che hanno subito delle variazioni patologiche in uno stesso tessuto, è in grado di fornire un ottimo contrasto. Al momento, la risoluzione raggiunta dai moderni strumenti MRI ospedalieri è sub-millimetrica, ma in laboratorio è già stata raggiunta una **risoluzione a livello cellulare**. Di conseguenza, il futuro potenziale dell'MRI come tecnica diagnostica è ancora enorme. Il contrasto a livello dei tessuti molli è molto buono e l'MRI fornisce rapidamente informazioni anatomiche. Inoltre, le sequenze di impulsi, oltre a poter essere "pesate" secondo i tempi di rilassamento  $T_1$  o secondo  $T_2$ , possono essere variate in modo da evidenziare, ad esempio, le differenze fra tessuti che hanno diversa densità di protoni, differenti velocità di diffusione dell'acqua, oppure differenti *chemical shifts* (e.g. acqua rispetto a lipidi). Oltre che per stabilire variazioni di tipo anatomico, l'MRI può essere utilizzato per monitorare la funzionalità di organi, per esempio è stata utilizzata per seguire le funzioni del cervello umano in tempo reale.

Tuttavia si è osservato che per certi organi o tessuti, come il tratto gastro-intestinale o il cervello, le informazioni diagnostiche ottenute con una semplice immagine MRI non sono sufficienti. In questi casi diventa necessaria la somministrazione di un opportuno **agente di contrasto** (*contrast agent*, CA). I migliori CA sono composti contenenti **ioni paramagnetici**.

Dal punto di vista fisico, vi sono due classi di agenti di contrasto, classificati secondo il processo di rilassamento di spin nucleare che essi **accelerano** (in prevalenza), cioè i  **$T_1$ -CA** (paramagnetici) e i  **$T_2$ -CA** (super-paramagnetici). Mentre i  **$T_1$ -CA** inducono un contrasto positivo, cioè fanno aumentare i segnali  $^1\text{H}$  NMR del tessuto interessato (il tessuto con il tempo di rilassamento  $T_1$



accorciato diventa iper-intenso, cioè più chiaro), i composti che accelerano il tempo di rilassamento trasversale inducono una diminuzione dei segnali dei protoni e quindi un contrasto negativo (il tessuto diventa più scuro). Il tempo di rilassamento longitudinale  $T_1$  dei protoni dell'acqua in soluzioni diamagnetiche è tipicamente circa 5 volte più grande (cioè più lungo) di quello trasversale ( $T_2$ ) e quindi è più facile da accorciare. Storicamente quindi i  **$T_1$ -CA** sono stati studiati più estesamente; dal punto di vista

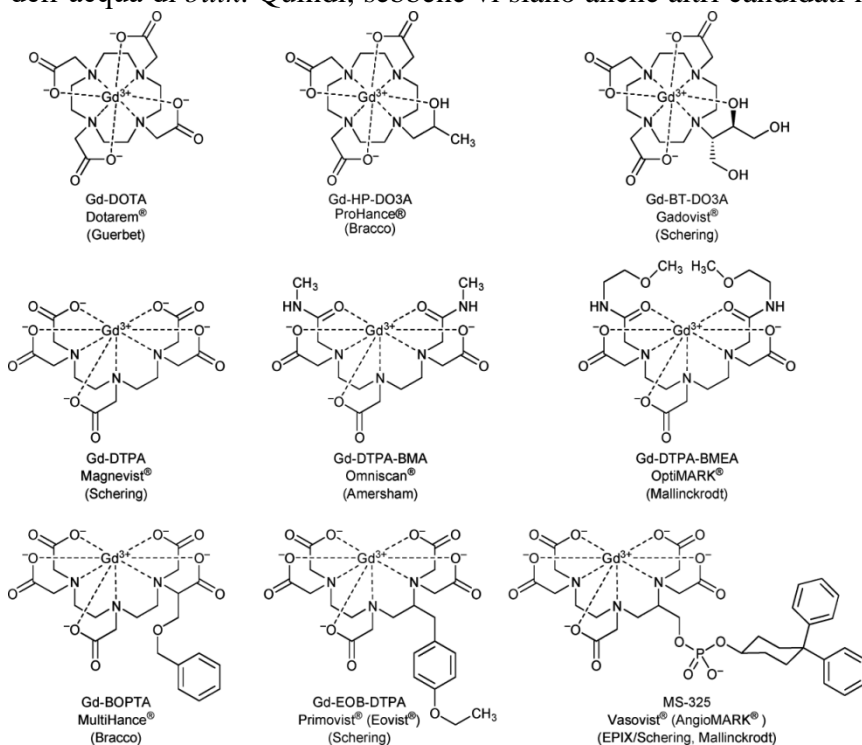
chimico essi sono complessi di ioni metallici paramagnetici con **tanti elettroni spaiati** come Fe(III), Mn(II) e Gd(III) con opportuni chelanti organici. I  **$T_2$ -CA** (che in realtà influenzano anche il  $T_1$ ) sono stati sviluppati in un periodo più recente e consistono di nanoparticelle microcristalline di ossidi di ferro, anche chiamate *Small Superparamagnetic Iron Oxides* (SPIO) o *Ultrasmall Superparamagnetic Iron Oxides* (USPIO). In pratica essi sono fatti da particelle di  $Fe_3O_4/Fe_2O_3$  di composizione non-stoichiometrica e di dimensioni da alcuni nanometri a parecchie decine di nanometri, coperte da polimeri biocompatibili (e.g. destrani o polisilossani) per rallentarne la decomposizione. La figura mostra un'immagine ("pesata" in  $T_1$ ) di un cervello dopo un infarto; si vede che solo la presenza di un agente di contrasto (a destra) riesce ad evidenziare chiaramente un danno nella barriera emato-encefalica.

Inoltre, tutti i CA possono venire suddivisi in base al loro sito di azione in **agenti extracellulari non-specifici, organo-specifici e del sangue**.

Nella pratica clinica, si valuta che nei soli USA vengono effettuati più di 30 milioni di *scan* MRI ogni anno, con un costo che supera i 20 milioni di dollari. Più del 40% degli esami MRI (cioè parecchi milioni al mondo ogni anno) vengono effettuati con l'uso di un agente di contrasto. I CA più utilizzati in clinica sono i  **$T_1$ -CA** basati su complessi di Gd(III) ed essi verranno trattati più in dettaglio. L'uso di nanoparticelle di ossidi di ferro è piuttosto limitato, si valuta meno del 10% di tutte le somministrazioni di agenti di contrasto. Dal momento che la concentrazione dei protoni dell'acqua contenuta nei tessuti è molto elevata (ca. 90 M), l'effetto dei CA deve essere di tipo **catalitico**, cioè deve essere amplificato. Se fosse direttamente proporzionale alla concentrazione del CA, come per i radio-farmaci, non si potrebbe vedere alcun effetto.

## Agenti di contrasto di gadolinio(III)

In un buon agente di contrasto basato su un catione metallico paramagnetico, il tempo di rilassamento intrinseco dello stato di **spin elettronico del catione** deve essere abbastanza lungo per permettere l'efficiente trasferimento dell'informazione magnetica ai nuclei degli idrogeni dell'acqua di *bulk*. Quindi, sebbene vi siano anche altri candidati nella serie dei lantanidi che hanno



un elevato momento magnetico intrinseco (cioè tanti elettroni spaiati), la posizione (attualmente) prevalente del Gd(III) è dovuta non solo al fatto che esso possiede un elevato momento magnetico intrinseco (7.9 BM) dovuto ai 7 elettroni spaiati di tipo f, ma anche al fatto che il suo stato di spin elettronico è totalmente simmetrico (un termine di *ground state*  $^8S_{7/2}$ ), in conseguenza del quale il suo tempo di rilassamento elettronico è molto più lungo che per gli altri ioni lantanidici Ln(III), dell'ordine  $10^{-8} - 10^{-9}$  s. Da notare che, sebbene i CA a base di Gd(III) diminuiscano

dello ione libero, cioè l'acquo-ione ( $LD_{50} = 0.2 \text{ mmol}\cdot\text{kg}^{-1}$  nel topo). In anni recenti si è infatti evidenziato che trattamenti prolungati con CA di gadolinio inducono tossicità renale (*nephrogenic systemic fibrosis*), soprattutto in pazienti già affetti da problemi renali. Quindi, per l'uso clinico, il Gd(III) deve essere legato all'interno di un complesso di elevata stabilità sia termodinamica che cinetica nei confronti di reazioni di trans-chelazione e trans-metallazione (come per i radionuclidi): cioè lo ione gadolinio non deve venire scambiato con altri chelanti biologici né venir sostituito da altri ioni metallici biologici, come  $\text{Zn}^{2+}$  o  $\text{Ca}^{2+}$ .

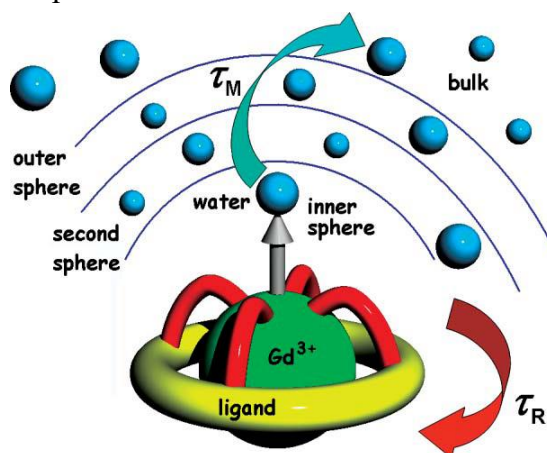
Per questo scopo, cioè per ottenere complessi stabili e inerti, sono stati sviluppati sostanzialmente due tipi di chelanti organici, gli stessi già incontrati nei radiofarmaci: derivati del tetra-aza macrociclo a 12 membri cyclen (cyclen = 1,4,7,10-tetraazaciclododecano) e derivati di triammine acicliche (in particolare della dietilene-triammina) con molti bracci chelanti (soprattutto con funzioni carbossiliche), noti rispettivamente come derivati di tipo **DOTA** e **DTPA**, in modo tale da fornire una coordinazione ottadentata allo ione Gd(III). Ricordiamo che i lantanidi sono ioni grandi e di natura *hard* e hanno elevati numeri di coordinazione, tipicamente almeno 8 o 9. In questi complessi il numero di coordinazione del Gd(III) è 9, con l'ultimo sito occupato da una molecola di



$\text{H}_2\text{O}$  che è cruciale per il meccanismo di contrasto (vedi dopo). In figura vengono mostrati i 9 complessi di Gd(III) usati clinicamente al momento; fra di essi i primi 6 hanno applicazioni generiche, cioè sono dei cosiddetti **agenti extracellulari non-specifici**.

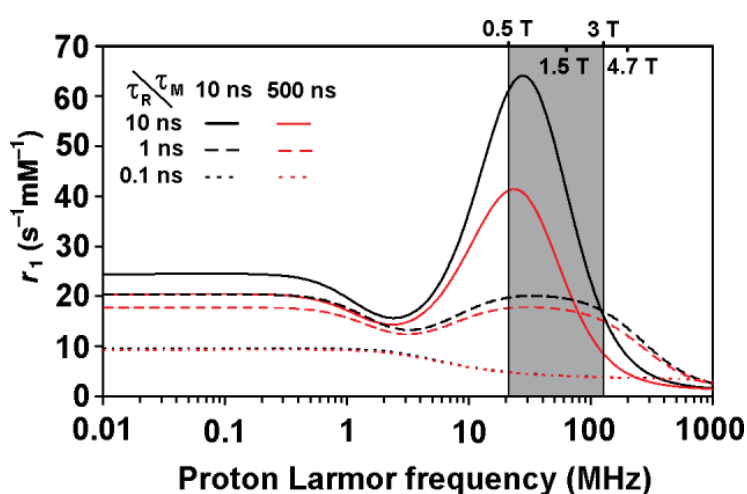
In seguito a iniezione intravenosa questi composti si distribuiscono rapidamente tra plasma e spazi interstiziali (cioè nel fluido extra-cellulare) e sono infine eliminati con l'urina con tempi di semi-vita di circa 1.6 h. Nelle malattie neurologiche, questi CA sono particolarmente utili per individuare lesioni risultanti dal danneggiamento della barriera emato-encefalica. Invece MultiHance<sup>®</sup> e Primovist<sup>®</sup> sono specifici per il fegato (essendo più lipofili) e Vasovist<sup>®</sup> per il flusso sanguigno (CA angiografico). Quest'ultimo, anche in seguito al legame con l'albumina (vedi dopo), rimane intravascolare, consentendo di ottenere un'immagine dei vasi sanguigni. La figura mostra la differenza fra il pre-contrasto (a sinistra), il contrasto ottenuto con un CA extracellulare (al centro) e con uno angiografico (a destra). Le dosi possono essere di poche micromoli per kg (per Primovist<sup>®</sup>), ma molto più comunemente sono dell'ordine di 0.1 – 0.3 millimoli per kg, cioè si somministrano grammi di composto di Gd per ogni scan, ossia quantità molto più grandi di quelle utilizzate per i radio-farmaci. In altre parole, la tecnica MRI è molto meno sensibile di SPECT e PET.

L'efficacia di un agente di contrasto è misurata come la capacità di una sua soluzione 1 mM di **aumentare** la velocità di rilassamento longitudinale  $R_1$  ( $= 1/T_1$ ) dei protoni dell'acqua ed è chiamata **relattività** (*relaxivity*,  $r_1$ ). Secondo la **teoria di Solomon-Bloembergen-Morgan (SBM Theory)**, la relattività è governata da un numero di parametri chimico-fisici, caratteristici della struttura del complesso e della sua dinamica in soluzione. Quelli che possono essere controllati chimicamente (figura) sono ovviamente di primaria importanza nel *design* dei leganti. Essi sono: 1) il numero di molecole di acqua direttamente coordinate al Gd(III) ( $q$ , molecole di acqua di sfera interna); infatti il  $\text{Gd}^{3+}$  induce il rilassamento dei protoni dell'acqua tramite un meccanismo dipolare e l'effetto dipende dalla distanza tra i nuclei secondo  $1/r^6$  e perciò è fondamentale che ci siano una o più molecole di acqua labili, cioè scambiabili con quelle di *bulk*, nella sfera di coordinazione interna. 2) il tempo di residenza delle molecole di acqua coordinate ( $\tau_M$ ); tanto più questo è piccolo e tanto più



rapidamente il rilassamento viene trasferito tramite la molecola coordinata all'acqua di *bulk*. 3) il tempo di correlazione rotazionale, il cosiddetto *tumbling time* molecolare del complesso ( $\tau_R$ ). 4) Le interazioni del complesso con le molecole di acqua nella seconda sfera di coordinazione e con quelle più esterne (il numero di idratazione  $q_{SS}$  e il tempo medio di residenza  $\tau_{MSS}$ ); 5) parametri elettronici, cioè essenzialmente il tempo di rilassamento dello spin elettronico dello ione paramagnetico; questo deve essere il più lungo possibile per rilassare in modo più efficiente l'acqua coordinata. In molecole con *tumbling* veloce, questo parametro è più importante di  $\tau_M$  per determinare la rilassività.

Questi parametri possono essere valutati e misurati indipendentemente. Valori tipici di tali parametri per  $T_1$ -CA usati in clinica sono: una molecola di acqua coordinata, più di 100 ns per  $\tau_M$  e 0.1 ns per  $\tau_R$ . **Valori ottimali** per un campo magnetico di 1.5 T (che è quello più comunemente usato negli attuali scanner per MRI, ma gli strumenti moderni si spostano rapidamente verso 3T per aumentare sensibilità e risoluzione) dovrebbero essere circa 10 ns per  $\tau_M$  (cioè le molecole d'acqua nella sfera interna dovrebbero scambiare più rapidamente con l'acqua di *bulk*) e almeno 10 ns per  $\tau_R$



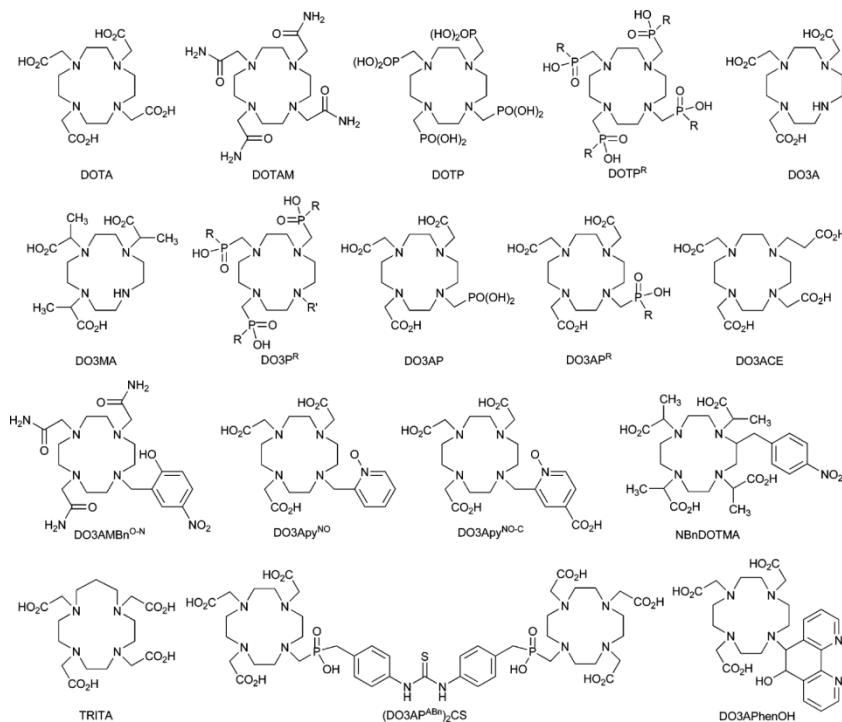
(cioè il moto di rotazione della molecola dovrebbe essere più lento). La discrepanza fra valori reali ed ottimali comporta che la rilassività di questi complessi sia piuttosto bassa, tipicamente dell'ordine di  $5 s^{-1} mM^{-1}$ , mentre secondo il modello della teoria SBM dovrebbe essere teoricamente possibile ottenere valori anche 20 volte superiori, ottimizzando tutti i parametri attraverso il *design* del legante (figura). La figura mostra le simulazioni calcolate dei profili di rilassività in funzione di diversi valori di  $\tau_R$  e del tempo di residenza dell'acqua

$\tau_M$  per valori fissi dei parametri elettronici. E' chiaro che ogni campo magnetico richiede diversi parametri ottimali di  $\tau_R$  e  $\tau_M$  e che la massima rilassività può essere ottenuta per campi magnetici corrispondenti alla frequenza di Larmor del protone (10 – 70 MHz per campi magnetici da 0.24 a 1.65 T) per valori di  $\tau_R$  più alti possibile e valori di  $\tau_M$  nel range 10 – 50 ns. Per campi magnetici più elevati (100–400 MHz per la frequenza di Larmor) la situazione cambia e sono preferibili valori ancora più piccoli di  $\tau_M$ , e  $\tau_R$  dovrebbe avere un valore intermedio. In pratica, CA adatti per campi magnetici elevati dovrebbero avere pesi molecolari (e quindi dimensioni, cioè  $\tau_R$ ) intermedi e velocità di scambio dell'acqua molto elevata. Ovviamente, un aumento dell'efficacia del complesso, cioè del suo valore di  $r_1$ , consentirebbe di diminuire le dosi somministrate.

Negli ultimi 20 anni vi è quindi stata una intensa attività di ricerca per migliorare le proprietà del legante; in particolare la struttura del complesso deve essere modificata in modo tale da aumentare la velocità di scambio dell'acqua coordinata di 10 volte e da aumentare il *tumbling time* (cioè diminuire la velocità di rotazione molecolare) di due ordini di grandezza. Si è visto che effettivamente alcuni dei parametri citati sopra (in particolare  $q$ ,  $\tau_M$  e  $\tau_R$  e la seconda sfera di idratazione) possono venire modificati su una base chimica tramite opportuno *design* del legante. Altri parametri fisici presenti nella teoria SBM, come il rilassamento elettronico del Gd(III) (punto 5 sopra), sebbene dipendano intrinsecamente dalla struttura del complesso, sono (per ora) difficilmente prevedibili e modificabili razionalmente. In generale, si può dire che un rilassamento elettronico troppo veloce porta ad una significativa riduzione della rilassività complessiva. Sembra che una disposizione altamente simmetrica degli atomi donatori del chelante fornisca complessi di Gd(III) con tempi di rilassamento elettronico più elevati (e quindi preferibili).

Infine vi è naturalmente il problema della localizzazione degli agenti di contrasto nell'organo o tessuto bersaglio. Gli agenti di contrasto per MRI vengono comunemente trasportati nel corpo dal sistema vascolare, ma l'interesse medico è focalizzato su particolari organi o tessuti e sulla loro funzionalità; quindi si è cercato di modificare le caratteristiche strutturali di DOTA e DTPA non

solo per modificare i parametri citati sopra, ma anche per cercare di ottenere **selettività di organo e/o di tessuto** e anche per renderli sensibili a variazioni chimico-fisiche nel loro micro-ambiente, come pH, concentrazione di  $O_2$ , concentrazione di ioni, temperatura, attività enzimatica (questi ultimi vengono definiti anche *Responsive Contrast Agents, RCA*). Alcuni RCA vengono utilizzati anche in ricerca preclinica e nello studio di processi di biologia molecolare (ad esempio RCA che cambiano la rilassività in seguito alla rottura di alcuni specifici legami chimici o che

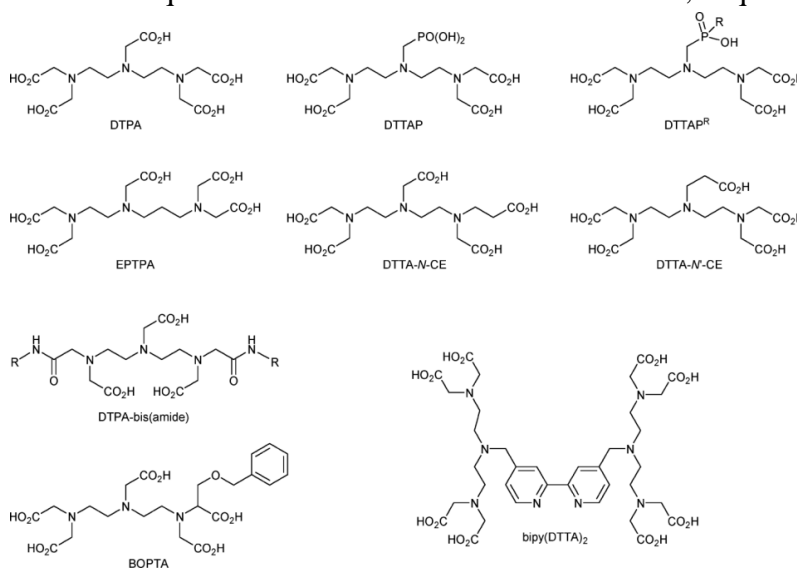


siano sensibili alla presenza di ioni o metaboliti specifici).

## Leganti per MRI

Con lo scopo di ottenere agenti di contrasto più efficaci, sono stati investigati molti leganti derivati dal DOTA (**DOTA-like**) e da DTPA (**DTPA-like**). Il prototipo DOTA si lega come tetra-anione al Gd(III); i 4 atomi N ed i 4 atomi O formano due piani paralleli e sfalsati nella sfera di coordinazione, a dare una geometria di antiprisma quadrato; il piano  $O_4$  è sormontato dalla molecola di acqua coordinata. Sono possibili 4 diastereoisomeri a causa della conformazione ( $\lambda$  o  $\delta$ ) dei gruppi etilenici del macrociclo e dell'orientazione  $\Lambda$  o  $\Delta$  dei bracci acetato. Una serie di leganti DOTA-like è riportata in figura. Sono state saggiate funzionalità diverse dai carbossilati nei bracci laterali. Il **DO3A** e suoi derivati, che hanno soltanto tre bracci laterali, sono chelanti eptadentati, quindi i loro derivati hanno due molecole di acqua nella sfera di coordinazione interna, e quindi dovrebbero aumentare la rilassività (a scapito della stabilità termodinamica e cinetica del chelato). Tuttavia le due molecole d'acqua coordinate sono presenti solo in soluzioni acquose pure e diluite, mentre *in vivo* vengono sostituite da bio-leganti anionici chelanti come carbonato, citrato, aminoacidi,... annullando il potenziale aspetto positivo.

Anche derivati del DTPA possono fornire una coordinazione eptadentata, quando il carbossile del braccio sull'azoto centrale della dietilentriammina è rimpiazzato da



un sostituito che non coordini al Gd(III) (ad esempio bipy(DTTA)<sub>2</sub> in figura).

Dal momento che i CA passano attraverso i reni, dove il pH è acido (può raggiungere valori intorno a 4.5) è importante che essi presentino una *long-term stability* (sia termodinamica che cinetica) a questi valori bassi di pH. In generale, dal punto di vista cinetico i complessi con leganti macrociclici tipo DOTA sono più inerti di quelli con leganti aperti tipo DTPA (e quindi sono potenzialmente meno tossici).

Recentemente sono stati introdotti nuovi prototipi di leganti eptadentati (AAZTA e derivati), e altri basati su unità idrossipiridinone (HOPO) legate a scheletri poliamminici, e.g. tren (figura). Il 2,3-HOPO, pur essendo esadentato, ha una costante di formazione molto alta (vedi dopo), probabilmente perché ha solo atomi donatori di O e viene così meglio incontro alle preferenze dello ione *hard* Gd<sup>3+</sup>. Il complesso è complessivamente ottacoordinato, con  $q = 2$ , con una relassività di  $10.5 \text{ mm}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$ , cioè praticamente doppia rispetto a quella degli agenti utilizzati clinicamente. Il complesso tuttavia, essendo neutro, non è molto solubile. Come è facilmente immaginabile, è in atto

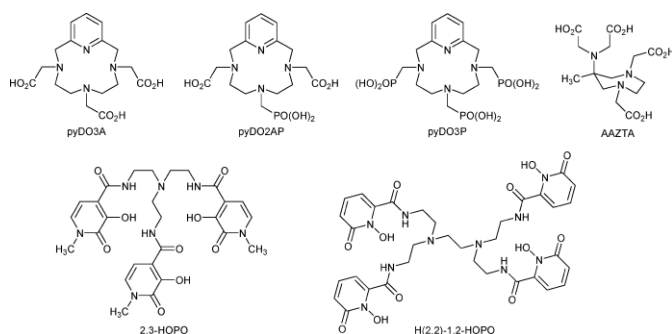
un gran lavoro di ricerca volto a funzionalizzare e migliorare la struttura di base e sono stati sintetizzati molti leganti tipo-HOPO i cui complessi col gadolinio spesso presentano buona stabilità e proprietà relassometriche migliori rispetto a quelli con derivati di DOTA e DTPA.

La stabilità termodinamica dei complessi di Gd con leganti otta- ed epta dentati (L) capostipiti tipo DOTA, DTPA e DO3A,

misurata come  $\log K_{\text{GdL}}$  è molto elevata, e aumenta nell'ordine DO3A ( $\log K_{\text{GdL}} \sim 21$ ) < DTPA ( $\sim 22$ ) < DOTA ( $\sim 24$ ). Modifiche dei leganti nelle catene laterali fanno variare le costanti a seconda della natura dei gruppi introdotti. Le costanti di stabilità del complesso [Gd(aazta)(H<sub>2</sub>O)<sub>2</sub>] ( $\log K_{\text{GdL}} = 19.3$ ) e dei complessi di Gd(III) con leganti tipo HOPO ( $\log K_{\text{GdL}} = 18-21$ ) sono confrontabili. Ma molto più importante della stabilità termodinamica è l'inerzia cinetica dei complessi nei riguardi delle reazioni di sostituzione con altri chelanti e/o ioni metallici presenti nell'organismo. Particolarmente studiate, per valutare la stabilità cinetica, sono le reazioni di trans-metallazione (e.g. sostituzione del Gd<sup>3+</sup> con Zn<sup>2+</sup>) e la de-complessazione in condizioni acide (per mimare la situazione nei reni). In genere, si può dire che i leganti macrociclici tipo-DOTA formano complessi più stabili anche dal punto di vista cinetico (anche a pH leggermente acido) rispetto a quelli a catena aperta.

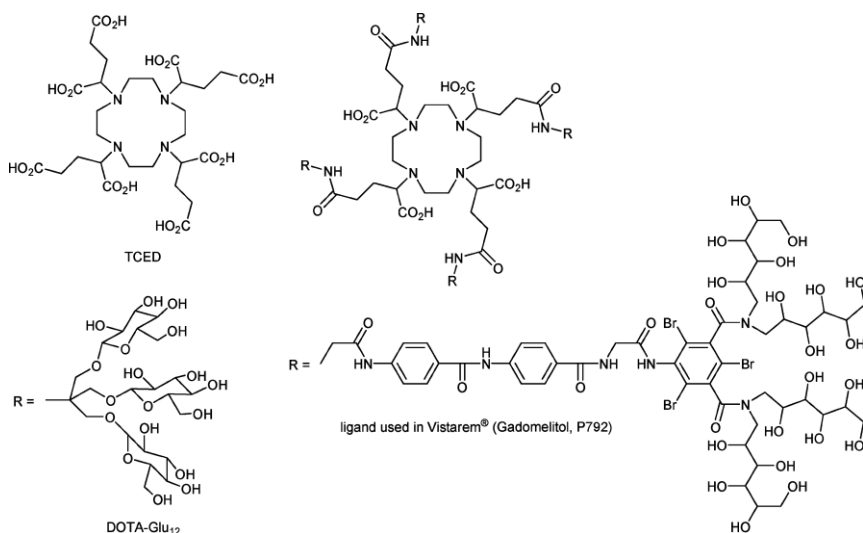
## Design dei complessi e parametri che influenzano la relassività

Per ottenere un agente con elevata relassività e di uso pratico si deve idealmente realizzare la massimizzazione di ciascun parametro rilevante e la loro combinazione ottimale, mantenendo la stabilità del chelato e la solubilità. In generale si può dire che, con i chelanti visti sopra, il metallo è circondato dal legante (i complessi sono tutti termodinamicamente molto stabili: quello "meno" stabile fra i 9 composti utilizzati clinicamente, Gd-DTPA-BMA, ha un  $p_{\text{Gd}} = 15.8$ .) e il numero di molecole di acqua coordinate dipende non solo dal numero di atomi donatori, ma anche dalla dimensione dei gruppi donatori e dalla geometria del poliedro di coordinazione. Come già detto, chelanti epta- o esa-dentati favoriscono in teoria la coordinazione di più molecole di acqua, ma in realtà i loro complessi formano facilmente dimeri o polimeri e le molecole d'acqua sono facilmente sostituite da piccoli bio-leganti (il ché porta al *quenching* della relassività del complesso). In teoria, la relassività di un complesso con 2 molecole di acqua nella sfera interna dovrebbe essere il doppio di quella di complessi con una sola molecola coordinata. La formazione di addotti ternari con piccoli anioni in soluzione è soppressa quando il complesso abbia una carica negativa. Al momento i complessi di Gd(III) con AAZTA e HOPO hanno sicuramente 2 molecole di acqua coordinate e la loro relassività non è molto influenzata dalla presenza in soluzione di piccoli leganti. Tuttavia non



ci sono ancora sufficienti dati sulla stabilità cinetica (estremamente importante per la tossicità) di questi complessi.

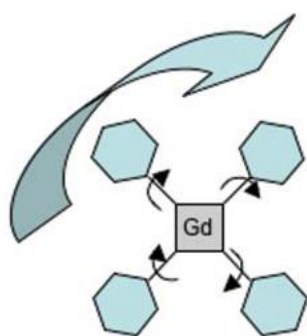
Un altro parametro importante per la rilassività di un complesso è  $\tau_M$ , il tempo di permanenza nella sfera di coordinazione della molecola di acqua coordinata al gadolinio. Il tempo di residenza dovrebbe essere ragionevolmente corto per aumentare la rilassività; valori di 10–30 ns sono ideali per campi di 1.5 T (cioè 60 MHz). Tuttavia, per i magneti più potenti che diventeranno commerciali nei prossimi anni (fino a 11.7 T corrispondenti a 500 MHz) saranno necessari  $\tau_M$  più brevi, 1 – 10 ns, possibilmente vicini a quelli di scambio dell'acqua in  $[\text{Gd}(\text{H}_2\text{O})_8]^{3+}$  (1.2 ns). Il valore di  $\tau_M$  dipende essenzialmente dalla carica del complesso, dalla accessibilità del solvente, dai parametri sterici intorno al sito di coordinazione dell'acqua (quindi dalla struttura e conformazione del complesso), e dal meccanismo di scambio dell'acqua (dissociativo o associativo). Complessi con carica negativa hanno tempi molto più brevi (50 – 300 ns) rispetto a quelli dei complessi neutri o carichi positivamente (che hanno  $\tau_M$  che possono arrivare a millisecondi). In genere, la presenza di sostituenti ingombranti intorno al sito di coordinazione accelera la velocità di scambio dell'acqua; inoltre è preferibile una certa flessibilità nella geometria della sfera di coordinazione. Per i derivati tipo DOTA, il valore di  $\tau_M$  dipende anche dallo stereoisomero prevalente in soluzione. In generale, il valore di  $\tau_M$  non influenza in modo significativo la rilassività dei CA con basso peso molecolare



(cioè con valori di *tumbling time* piccoli), tuttavia questo parametro deve venire ottimizzato per CA che abbiano un lento movimento di *tumbling*, cioè  $\tau_R$  grande (vedi dopo).

Per quanto riguarda i parametri della seconda sfera di coordinazione,  $q_{SS}$  e  $\tau_{MSS}$ , il tempo di residenza delle molecole di acqua  $\tau_{MSS}$  è molto più corto di  $\tau_M$  (teoricamente dell'ordine di picosecondi). Il contributo di

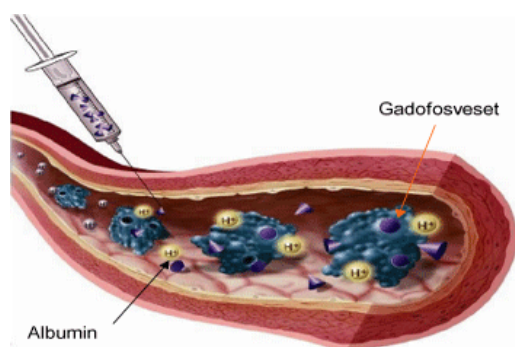
questi parametri alla rilassività complessiva può essere rilevante, e in certi casi superare addirittura il contributo della prima sfera di coordinazione. La strategia è quella di avere dei gruppi periferici, tipo acidi fosfonici o –OH, in grado di dare legami a idrogeno con le molecole di acqua e quindi aumentarne il numero. Ad esempio, il legante DOTA-like denominato TGED (figura) è stato funzionalizzato con catene laterali ricche di gruppi –OH. Il derivato con le funzioni polisaccaridiche Vistarem<sup>®</sup> (oltre ad aumentare  $\tau_R$ , vedi dopo) aumenta anche la seconda sfera di molecole di H<sub>2</sub>O arrivando a una rilassività di circa  $23 \text{ mM}^{-1} \text{ s}^{-1}$ .



Come già detto, il tempo di correlazione rotazionale  $\tau_R$  (*tumbling time*) è un parametro fondamentale. Si può dire che nei sistemi in cui questo parametro è stato ottimizzato, l'intera rilassività è controllata dal tempo di correlazione rotazionale. Per rallentare i movimenti di riorientazione dei complessi di gadolinio (cioè aumentare  $\tau_R$ ) sono state usate diverse strategie. In genere un aumento di  $\tau_R$  è conseguenza di un aumento del volume molecolare del complesso. Ad esempio, una strategia elegante per aumentare  $\tau_R$  consiste nel posizionare il Gd(III) nel baricentro della molecola, così che il *tumbling time* molecolare venga trasferito efficacemente alla rotazione del vettore del legame Gd–OH<sub>2</sub>, cioè il Gd

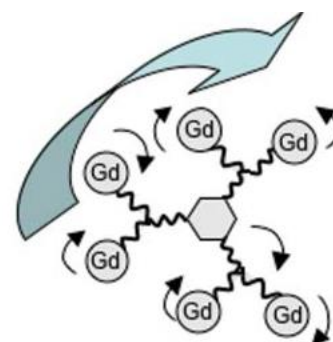
può solo ruotare alla velocità dell'intera molecola. Ad esempio, passando da  $[\text{Gd}(\text{dota})(\text{H}_2\text{O})]^-$  a

$[\text{Gd}(\text{dota-Glu}_{12})(\text{H}_2\text{O})]^-$  (figura precedente) si ha un aumento di peso molecolare da circa 500 a circa 3200 e di conseguenza la rilassività aumenta da circa  $4 \text{ mM}^{-1} \text{ s}^{-1}$  a circa  $23.5 \text{ mM}^{-1} \text{ s}^{-1}$ .

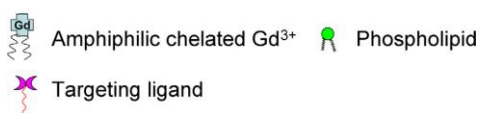
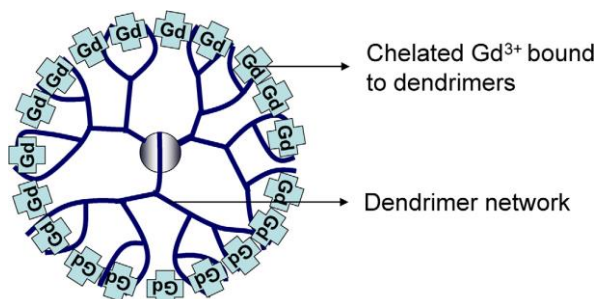


La presenza di interazioni non-covalenti è un altro modo per rallentare il *tumbling time* molecolare. Un approccio in questo senso è quello di posizionare catene periferiche idrofobiche che facilitano la interazione del complesso con l'albumina (*Human Serum Albumine*, HSA). L'esempio più noto di questo approccio è il complesso MS-325 (Vasovist<sup>®</sup>, vedi figura), la cui rilassività aumenta da 5 a  $40 \text{ mM}^{-1} \text{ s}^{-1}$  in presenza di HSA. Da notare tuttavia che spesso l'aumento di  $\tau_R$  dovuto al *binding* con una macromolecola (e.g. albumina) comporta anche un

aumento del tempo di scambio dell'acqua coordinata,  $\tau_M$ , che influisce negativamente sulla rilassività! Un altro approccio (di tipo non supramolecolare) consiste nel legare covalentemente un certo numero di complessi di Gd(III) a un *carrier* macromolecolare o a un dendrimero (figura) tramite dei chelanti bifunzionali (vedi anche complessi per radio-diagnostica). Se il *carrier* e/o i *linker* sono flessibili e permettono movimenti di *tumbling* locale dei complessi di Gd, l'aumento complessivo di  $\tau_R$  è tipicamente sempre inferiore a quanto atteso. Quindi per CA polimerici, sia i *linker* che il *carrier* polimerico dovrebbero essere più rigidi possibile e possibilmente di forma sferica (piuttosto che lineare) per aumentare il *tumbling time* e quindi la rilassività.



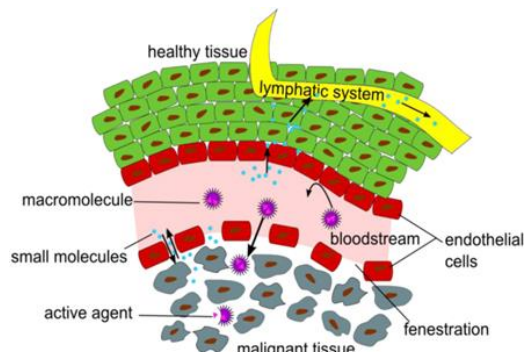
L'utilizzazione di vettori biologici, come anticorpi monoclonali o peptidi, per il *targeting* dei CA sarebbe molto utile sia per le applicazioni diagnostiche che per quelle di biologia molecolare. Tuttavia queste molecole sono molto costose e, in generale, non possono essere usate in dosi simili a quelle dei CA già in uso clinico. Inoltre, la concentrazione nell'organismo dei recettori corrispondenti a questi vettori non è sufficientemente elevata (cioè la sensibilità del metodo è ancora troppo bassa). Per aumentare la sensibilità dei CA per MRI ci sono sostanzialmente due strategie: una è quella di ottimizzare la sensibilità, ovvero la rilassività, del singolo CA (come già visto), l'altra è quella di sviluppare delle **strategie di amplificazione**, per concentrare un elevato numero di CA (e.g. ioni Gd(III)) in uno



spazio relativamente piccolo, in modo da avere una rilassività complessiva (non specifica) molto elevata. Sono stati tentati diversi approcci, generando aggregati multi-Gd sia di tipo covalente (e.g. polimeri, dendrimeri, nanotubi, nanoparticelle ...) o non-covalente (e.g. liposomi, micelle, o anche proteine come l'apoferritina o l'albumina come nel caso del Magnevist già discusso). Esempi generici di un dendrimero e di un liposoma "targettato" sono illustrati nelle figure. Questo aumento servirebbe soprattutto per portare la tecnica MRI a livello cellulare, come per i radiofarmaci, abbinando i CA a dei *targeting vectors*. Con gli attuali CA di Gd questo non è possibile. Come già detto, un CA commerciale di Gd, con una rilassività di circa  $5 \text{ mM}^{-1} \text{ s}^{-1}$ , per dare un contrasto visibile deve raggiungere



una **concentrazione di almeno 125  $\mu\text{M}$** . In caso di un'ipotetica *targeted imaging*, assumendo una stechiometria di binding 1 : 1 tra Gd e *targeting molecule*, questo richiederebbe che il bersaglio biologico fosse presente a una concentrazione almeno 125  $\mu\text{M}$ ! Quindi è chiaro che per raggiungere un *imaging* a livello molecolare la rilassività specifica e/o il numero di Gd per molecola deve aumentare.



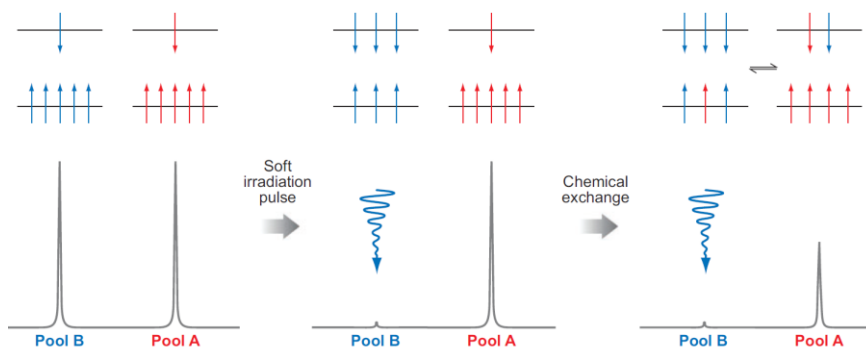
Per CA di dimensioni sufficientemente grandi, è anche possibile sfruttare l'effetto EPR (*Enhanced Permeability and Retention*, figura) per il *targeting* dei tumori.

Infine è molto probabile che in futuro verranno sviluppati **probe multimodali**, cioè molecole che permettano di combinare diversi tipi di *imaging*, ad esempio la combinazione di MRI con fluorescenza, SPECT, PET, etc (sempre tenendo conto però della diversa sensibilità di ciascuna tecnica).

### CEST Agents (*Chemical Exchange Saturation Transfer*)

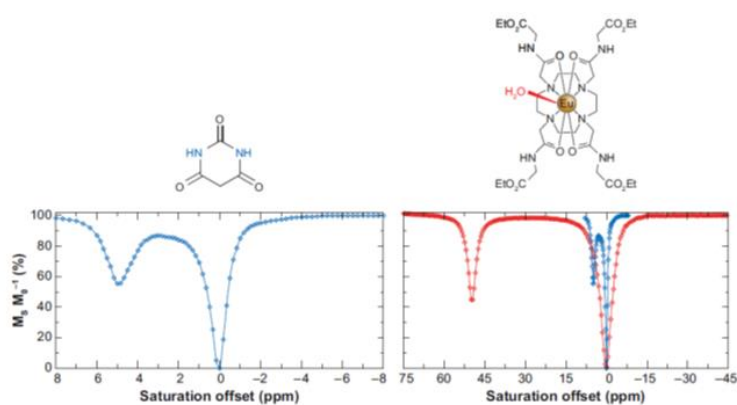
Questa metodologia emergente sfrutta un parametro della tecnica MRI finora non utilizzato e cioè la **frequenza**. La tecnica denominata CEST si basa sull'utilizzo di composti mobili che contengano dei **protoni in scambio lento con l'acqua di bulk** (e.g. molecole di  $\text{H}_2\text{O}$  coordinata a ioni metallici, o gruppi  $-\text{NH}$  o  $-\text{OH}$ ) e sullo sfruttamento della ben nota procedura di trasferimento di saturazione (*saturation transfer*).

In questa tecnica, saturando la frequenza di risonanza caratteristica dell'agente (una banda relativamente *sharp*), la saturazione viene trasferita dai



protoni mobili in scambio a quelli dell'acqua di *bulk*, diminuendone l'intensità (come illustrato in figura) e generando così il contrasto. Il requisito fondamentale per un agente CEST è che la velocità di scambio tra i suoi protoni mobili e i protoni dell'acqua di *bulk* ( $k_{\text{CEST}}$ ) sia lenta, o meglio sia più piccola della differenza tra le frequenze di assorbimento dei protoni in scambio (cioè  $k_{\text{CEST}} < \Delta\omega$ ). Se non si verifica questa condizione, cioè se lo scambio è troppo veloce, non si vede un segnale distinto per l'agente CEST, ma la sua risonanza e quella dell'acqua di *bulk* danno un'unica risonanza mediata (cioè avviene la coalescenza delle due risonanze). Una peculiarità unica degli agenti CEST è che il contrasto viene generato "*on demand*", cioè solo quando viene "accesa" la frequenza che satura la risonanza dei protoni in scambio CEST. Di conseguenza, l'immagine pre-contrasto può venire registrata quasi simultaneamente a quelle post-contrasto dal momento che la loro acquisizione differisce solo sullo stato on/off della frequenza di saturazione. Inoltre, con gli agenti CEST è possibile, somministrando più agenti diversi, oppure un solo agente che abbia diversi tipi di protoni in scambio lento, cioè che abbiano frequenze di risonanza diverse (ad esempio protoni di acqua coordinata al metallo e di gruppi del legante), visualizzare più di un agente nella stessa immagine e anche nella stessa regione di spazio (solo cambiando la frequenza di saturazione). Per esempio, potrebbe essere possibile inserire in due tipi diversi di cellule due diversi agenti CEST, iniettarle contemporaneamente e seguire la loro distribuzione nel tempo via MRI. Oppure seguire nel tempo due (o più) parametri in un tessuto, ad esempio pH e concentrazione di un metabolita.

La diminuzione dell'intensità della risonanza in seguito al trasferimento di saturazione dall'agente CEST (cioè in seguito alla saturazione della sua risonanza) dipende da diversi parametri. Infatti, il trasferimento di saturazione dal CEST all'acqua di *bulk* dipende da  $k_{\text{CEST}}$ , dalla concentrazione dell'agente CEST e dal numero di protoni mobili fra loro equivalenti (o pseudo-equivalenti, cioè molto simili magneticamente) che vengono saturati applicando la radiazione di opportuna frequenza ed intensità. Gli agenti CEST possono essere sia diamagnetici che paramagnetici (**PARACEST**). Quelli diamagnetici hanno due limiti: la differenza di *chemical shift* tra la risonanza dei protoni da saturare e quella dell'acqua di *bulk* è piccola (in genere < 5 ppm) e questo fa sì che i processi di scambio sfruttabili debbano essere relativamente lenti (se fossero veloci il segnale coalescerebbe con quello dell'acqua) e rende inevitabile che avvenga la parziale involontaria saturazione del segnale dell'acqua di *bulk*, diminuendo il contrasto. Gli ioni paramagnetici dei lantanidi sono particolarmente utili come agenti PARACEST perché inducono grandi *chemical shift* per le risonanze dei protoni vicini: questo grande *saturation offset* rende possibile utilizzare processi di



scambio più veloci (perché è più grande  $\Delta\omega$ ). La figura rappresenta, lo spettro CEST di un agente diamagnetico (azzurro), come l'acido barbiturico, confrontato sulla stessa scala a quello di un agente paramagnetico di Eu (rosso), dove i protoni in scambio sono quelli della molecola d'acqua coordinata, che è in scambio sufficientemente lento con l'acqua di *bulk*. Da notare che in questo caso, al contrario di quanto

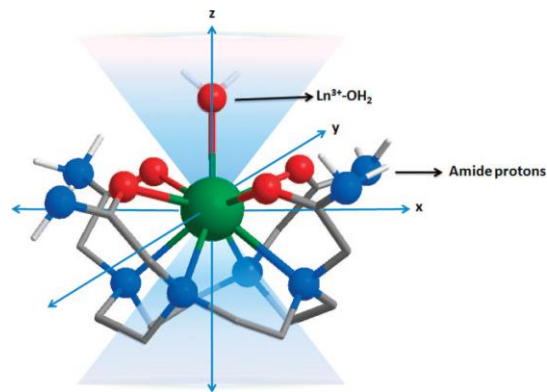
visto per i CA tradizionali, è necessario modificare il chelante, tipicamente introducendo gruppi amidici, per fare sì che la velocità di scambio dei protoni dell'acqua coordinata al complesso paramagnetico non sia troppo veloce!

Finora i PARACEST più studiati sono tutti dello stesso tipo, cioè dei complessi di ioni lantanidi (3+) con due tipi diversi di protoni mobili: *i*) protoni di molecole d'acqua coordinate allo ione Ln(III) e/o *ii*) protoni mobili appartenenti al legante, tipicamente amidici. Dal momento che lo ione  $\text{Gd}^{3+}$ , avendo 7 elettroni spaiati in 7 orbitali 4f, è isotropo, esso non può funzionare come agente di *shift*, ma altri ioni paramagnetici dei lantanidi con una **distribuzione anisotropica dei loro elettroni f** possono venire utilizzati, e inducono variazioni di *chemical shift* molto grandi dei protoni adiacenti, decine o anche centinaia di ppm. La tabella illustra le proprietà paramagnetiche degli ioni dei lantanidi. Il PRE è il *Paramagnetic Relaxation Enhancement*, e il raggio della sfera gialla indica la distanza alla quale i segnali  $^1\text{H}$  NMR subiscono un significativo accorciamento del tempo di rilassamento (si vede che il raggio è massimo per il  $\text{Gd}^{3+}$ ). Invece PCS è lo *Pseudo-Contact Shift*, il principale contributo che determina la variazione di *chemical shift* indotta da ciascuno ione sui nuclei vicini e le iso-superfici rappresentano la grandezza e il segno del *chemical shift*: si vede che è nullo per  $\text{Gd}^{3+}$ , mentre è massimo per  $\text{Tb}^{3+}$  e  $\text{Dy}^{3+}$ .

Ln	La <sup>3+</sup>	Ce <sup>3+</sup>	Pr <sup>3+</sup>	Nd <sup>3+</sup>	Sm <sup>3+</sup>	Eu <sup>3+</sup>	Gd <sup>3+</sup>	Tb <sup>3+</sup>	Dy <sup>3+</sup>	Ho <sup>3+</sup>	Er <sup>3+</sup>	Tm <sup>3+</sup>	Yb <sup>3+</sup>	Lu <sup>3+</sup>
$\mu_{\text{eff}}/\mu\text{B cald.}$	0.00	2.54	3.58	3.68	0.85	0.00	7.94	9.72	10.63	10.60	9.59	7.57	4.53	0.00
$\chi/10^{-32}\text{m}^3$	0.0	5.6	11.2	11.4	0.6	6.0	55.1	82.7	99.2	98.5	80.3	50.0	18.0	0
$\Delta\chi_{\text{ax}}/10^{-32}\text{m}^3$	0	2.1	3.4	1.7	0.2	-2.3	0	42.1	34.7	18.5	-11.6	-21.9	-8.3	0
$\Delta\chi_{\text{rh}}/10^{-32}\text{m}^3$	0	0.7	2.1	0.4	-0.1	-1.6	0	11.2	20.3	5.8	-8.6	-20.1	-5.8	0

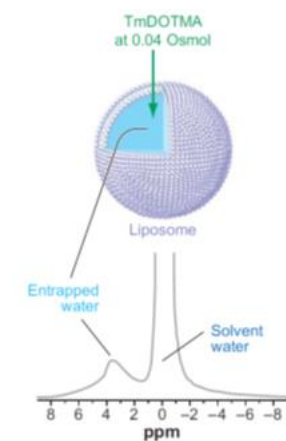
  

Per esempio, i complessi di tulio e disprosio corrispondenti a quello di europio della figura precedente inducono *chemical shift* di segno opposto, come si vede dai colori di PCS nella figura sopra, +500 ppm (Tm<sup>3+</sup>) e -720 ppm (Dy<sup>3+</sup>). La figura successiva mostra come in un tipico complesso Ln<sup>3+</sup>-DOTA-tetraamide la molecola d'acqua coordinata occupa una posizione apicale ed è quindi allineata con l'asse magnetico principale del complesso e perciò risente del *chemical shift* maggiore (vedi PCS nella tabella sopra), mentre i protoni amidici sono situati più lontani dal metallo e in una zona in cui il campo dipolare dello ione Ln<sup>3+</sup> (indicato dal cono blu) è quasi nullo, per cui essi hanno variazioni di *chemical shift* più piccole e di segno opposto.

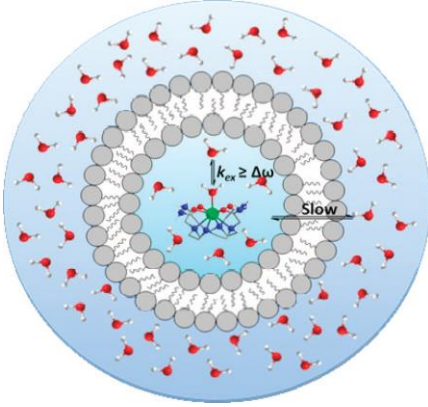


Il principale vantaggio degli agenti CEST, e in particolare PARACEST, rispetto ai convenzionali CA che abbreviano T<sub>1</sub>, è il tipo di informazioni che possono essere ottenute. Infatti, in linea di principio, ogni variazione di qualche parametro (e.g. pH, temperatura) che faccia variare la velocità di scambio dei protoni si rifletterà sui segnali CEST. Cioè i CA di tipo CEST hanno caratteristiche adatte per essere degli agenti di contrasto MRI reattivi (*Responsive* o *Smart*). La definizione di un **agente di contrasto reattivo** (*responsive*) è la seguente: è un agente che fa variare il contrasto di un'immagine in maniera diversa a seconda della presenza di un'altra specie biologica, o di una variazione in qualche parametro fisiologico o biochimico, come pH, concentrazione di O<sub>2</sub>, l'attività di qualche enzima, la presenza di particolari *marker* o metaboliti in un tessuto...

Uno dei maggiori limiti attuali degli agenti di contrasto CEST è che hanno una sensibilità piuttosto bassa: tipicamente la loro concentrazione per avere un contrasto osservabile (5%) deve essere 1 – 10 mM, mentre un CA classico di Gd produce un contrasto del 50% a concentrazioni di circa 50 μM. Un modo semplice (in teoria) di aumentare la sensibilità dei CA CEST è quello di aumentare il numero di protoni scambiabili. In questa ottica sono stati sviluppati i cosiddetti **lipoCEST**, cioè dei liposomi (cioè delle nano-vescicole, con diametro compreso fra 50 e 400 nm, la cui membrana consiste di un doppio strato fosfolipidico) “caricati” all'interno con degli agenti di *shift* paramagnetici (e.g. complessi di europio). In tali liposomi tutte le molecole di acqua presenti all'interno, che sono in scambio lento con quelle esterne (figura), non sono più magneticamente equivalenti a quelle di *bulk* e l'intero liposoma diventa così un'antenna CEST, potenzialmente con un aumento fino a 6 – 8 ordini di grandezza del numero di protoni in scambio



(rispetto ai due protoni di una molecola di  $\text{H}_2\text{O}$  coordinata a  $\text{Eu}^{3+}$ !) portando una diminuzione del limite di rilevazione fino a 90 pM. In questo caso la velocità di scambio dell'acqua coordinata al lantanide con l'acqua di bulk all'interno del liposoma deve essere veloce, così che tutte le molecole di acqua interne risentano degli effetti paramagnetici del reagente di *shift* il più velocemente possibile. Quindi in questo caso il requisito CEST ( $\Delta\omega \gg k_{\text{ex}}$ ) deve essere soddisfatto dalla velocità



di scambio dell'acqua (o dei protoni) attraverso il doppio-strato lipidico. Poiché la massima concentrazione del reagente di *shift* nel liposoma è limitata dall'osmolarità, il *chemical shift* dell'acqua intra-liposomiale differisce poco da quella di bulk (da +4 a -4 ppm di differenza) e va a cadere nel tipico intervallo di specie endogene con protoni scambiabili che creano interferenze. Il concetto è illustrato in figura. Questo è il principale limite attuale all'utilizzo pratico dei lipoCEST. Un'altra possibilità è quella di ricoprire una nanoparticella con agenti CEST, come mostrato nella figura sotto.

Una evoluzione molto recente dei lipoCEST è quella dei cosiddetti

**CellCEST**, che sfrutta le molecole di acqua del citosol di una cellula – caricata con un opportuno agente di *shift* – come sorgenti dell'effetto CEST. In quest'ottica, i globuli rossi sono risultati particolarmente adatti.

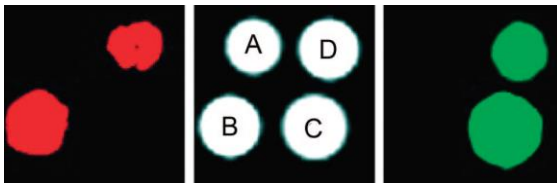
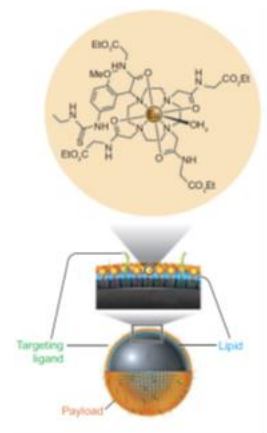
La figura successiva illustra uno dei citati vantaggi dei CA CEST, cioè che in un singolo esperimento si possono usare diversi agenti che vengono selettivamente attivati solo quando si irradia la loro frequenza. L'immagine (in colori arbitrari) mostra dei capillari contenenti cellule dello stesso tipo caricate con differenti agenti PARACEST:  $[\text{Tb-DOTAMGly}]^-$  in B, il

corrispondente

$[\text{Eu-DOTAMGly}]^-$  in C, mentre D

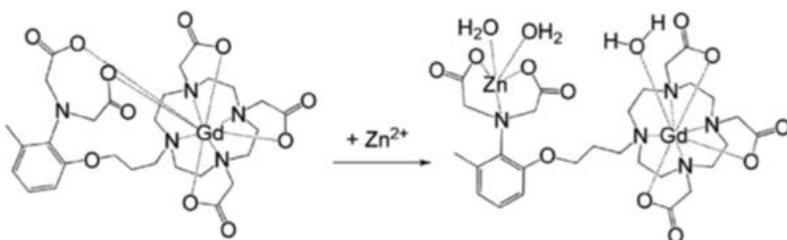
contiene una miscela delle due. Si vede che, irradiando

l'una o l'altra delle due frequenze è possibile evidenziare solo uno dei due agenti CEST.



### Agenti di contrasto per MRI reattivi (*responsive CA*)

Come già detto, gli attuali CA per MRI tipicamente operano nell'ambiente extracellulare. Con il progredire delle tecniche MRI verso una risoluzione cellulare, molta ricerca si sta rivolgendo allo sviluppo di agenti di contrasto che riescano a penetrare la membrane cellulare (ad esempio legando il chelato col Gd a dei *cell penetrating peptides*), in quanto la maggior parte dei processi fisiologici di interesse avvengono appunto nell'ambiente intracellulare. La strategia per lo sviluppo di agenti di contrasto reattivi (*responsive*) prevede che uno o più dei parametri che influenzano la rilassività ( $q$  o  $\tau_M$  per i CA tipo gadolinio, il *chemical shift* o la velocità di scambio per i CEST) siano modulabili in modo che la rilassività indotta sia diversa prima e dopo il processo di attivazione. Dal momento che i sistemi in fase di studio sono ancora molto lontani da qualsiasi applicazione *in vivo* per i problemi già più volte citati (bassa sensibilità, scarsa penetrazione cellulare, stabilità cinetica e termodinamica..) viene mostrato qui un solo esempio per illustrare il concetto, un CA classico



progettato come sensore di ioni  $\text{Zn}^{2+}$ . Il chelato col gadolinio porta un legante che ha una elevata affinità per lo ione zinco. In assenza di zinco la rilassività è bassa perché  $q = 0$  a causa del legame dei

carbossilati al Gd al posto dell'acqua. In presenza di Zn(II) la rilassività raddoppia a causa (si ritiene) del fatto che diventa  $q = 1$ , come illustrato in figura.

### Altri agenti di contrasto

Come già detto (vedi terapia magnetotermica), nanoparticelle fatte di materiali ferromagnetici, quando siano al di sotto di una certa dimensione, possono esibire un tipo di magnetismo unico, detto **super-paramagnetismo**. Nanoparticelle super-paramagnetiche di ossido di ferro (*SuperParamagnetic Iron Oxide nanoparticles*, **SPIO**) vengono utilizzate come agenti di contrasto in MRI. Queste particelle sono molto efficaci nell'accorciare il tempo di rilassamento trasversale,  $T_2$ , dei protoni dell'acqua. Le caratteristiche rilassometriche e farmacologiche delle SPIO dipendono principalmente dalle loro dimensioni. Tipicamente le SPIO sono formate da un *core* cristallino di magnetite ( $Fe_3O_4$ ) e  $\gamma$ -maghemite ( $Fe_2O_3$ ) ricoperto da un opportuno materiale (*coating*, vedi dopo), con diametri compresi tra 60 e 250 nm. Le dimensioni delle nano-particelle, dato il ruolo fondamentale svolto da questo parametro, rappresentano la prima difficoltà per questa classe di agenti di contrasto, ossia è piuttosto difficile controllare dimensione e dispersione e, più in generale, avere delle metodologie di preparazione riproducibili. Infatti, la sintesi di SPIO di dimensioni definite è spesso un processo difficile da controllare, soprattutto a causa della natura colloidale della ferrite. Una volta che la preparazione del *core* cristallino sia stata ottimizzata, la particella, per essere utilizzabile *in vivo*, deve essere ricoperta con un materiale biocompatibile. Il ricoprimento può venire fatto con PEG, o materiali polimerici come destrano, amido, glicosammino-glicano, silossani organici, copolimeri stirene-divinilbenzene solfonati. Il ricoprimento è fondamentale per prevenire l'aggregazione delle particelle e la loro sedimentazione e generare invece una dispersione colloidale stabile, pronta per l'uso clinico. Inoltre, il tipo di *coating* è importante per definire il comportamento farmacocinetico della nanoparticella. Tuttavia, nonostante il ricoprimento idrofilo spesso presente sulla loro superficie, le SPIO prima o dopo vengono catturate dai macrofagi, sia quelli in circolazione che residenti nei tessuti, e quindi si localizzano principalmente in fegato e milza. Per questo motivo le principali indicazioni diagnostiche che si possono ottenere dalle nanoparticelle di ossidi di ferro riguardano la visualizzazione del fegato. La tabella riporta gli agenti di contrasto basati su SPIO approvati per uso clinico o in fase di valutazione clinica (2012).

Pre-Clinical Agent	Commercial Name	MR Target	Status
AMI-25	Ferumoxide, Feridex, Endoderm	Liver	Approved
OMP	Abdoscan	Bowel	Approved
AMI-121	Gastromark, Ferumoxsil, Lumirem	Bowel	Approved
SHU555A	Resovist	Liver	Approved (EU, Japan, Australia), Phase III (USA)
AMI-227	Combidex, Sinerem, Ferumoxtran	Lymph Node Metastases	Phase III
CODE 7228	Feraheme, Ferumoxytol	Vasculature	Phase II

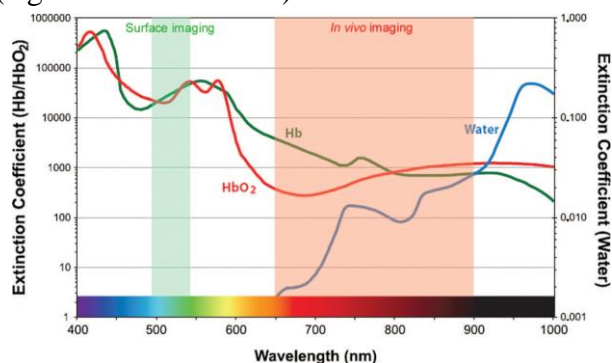
Uno dei principali svantaggi delle SPIO è legato al tipo di meccanismo di contrasto che esse generano. Infatti, il loro effetto sulle immagini MRI consiste in una diminuzione del segnale (le immagini sono più scure) e questo impedisce che possano essere usate per l'*imaging* di parti di un organismo in cui il segnale sia già intrinsecamente basso. In compenso però, le SPIO sono i migliori agenti di contrasto per esperimenti di *imaging* a livello cellulare. Infatti, le nanoparticelle hanno una sensibilità molto elevata, tanto da essere efficaci già a livello nanomolare. La loro elevata sensibilità e il fatto che vengono facilmente internalizzate dalle cellule, tramite *uptake* passivo o attivo, le rendono particolarmente adatte ad essere utilizzate in esperimenti di *labeling* cellulare, dopo essere state funzionalizzate con *targeting vectors*.

## Imaging ottico

Come già detto, per poter effettuare del vero *molecular imaging*, cioè visualizzare specifiche molecole che sono in concentrazione relativamente bassa nei tessuti biologici, le tecniche di *imaging* devono essere altamente sensibili. CT e MRI sono, per ora, solo tecniche di *imaging* anatomico o al più funzionale, mentre SPECT, PET e le tecniche ottiche, a cui accenneremo ora e che usano dei **fluorofori** (o *probe* ottici), possono essere utilizzate per *imaging* molecolare. SPECT e PET permettono l'analisi a corpo intero, ma utilizzano nuclei radioattivi (con tutto quello che comporta) e inoltre hanno una risoluzione spaziale e temporale non sempre sufficiente.

L'*imaging* ottico ha sensibilità paragonabile a quella di SPECT e PET e il fluoroforo può venire coniugato, come i radionuclidi, a un opportuno *targeting vector* per dargli la necessaria specificità. L'*imaging* ottico ha anche il vantaggio di poter utilizzare dei *probe* ottici che siano attivabili (*switchable*), quelli che in MRI erano stati chiamati *responsive agents*. Un altro potenziale vantaggio di questa tecnica è che quando il tempo di vita dello stato eccitato emissivo del fluoroforo è sufficientemente lungo si può misurare il segnale nel tempo, la cosiddetta *time-resolved detection* (TRD) che fa aumentare considerevolmente il rapporto segnale-su-rumore (perché l'autofluorescenza delle biomolecole endogene si spegne prima). A fronte di questi vantaggi, le tecniche ottiche non consentono la quantificazione (al contrario di SPECT e PET) a causa di *scattering* e assorbimento della luce emessa.

Al momento le tecniche di *imaging* ottico sono ampiamente utilizzate per l'analisi di tessuti *ex-vivo* (e.g. dopo una biopsia) e per screening *in vitro* (diagnosi biomediche, saggi immunologici), con un forte sviluppo delle applicazioni nella chirurgia guidata ed endoscopia. L'utilizzo di *imaging* ottico *in vivo* è ancora molto scarso, la visualizzazione attraverso la pelle è limitata a tessuti superficiali (e.g. seno e linfonodi). Solo due fluorofori sono approvati dalla FDA per uso medico, il verde



indocianina (*indocyanine green*, ICG) e la fluoresceina, e il loro uso è essenzialmente in oftalmologia (angiogramma della retina).

Un *probe* fluorescente per *imaging* ottico in campo biomedico deve soddisfare a numerosi requisiti: *i*) l'eccitazione deve avvenire nella finestra terapeutica (vedi PDT e nanoparticelle); in pratica, sia la luce di eccitazione che quella emessa (fluorescenza) dovrebbero stare fra 650 e 900 nm (luce intorno a 600 nm oltre a non essere

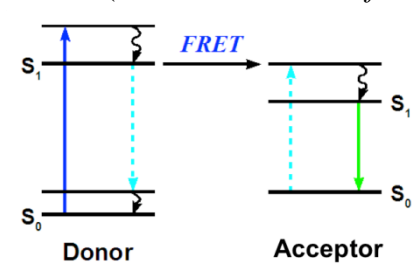
abbastanza penetrante, genera anche molta auto-fluorescenza dei cromofori naturali dei tessuti, tipo emoglobina, e quindi un fondo troppo elevato). Tuttavia, ricordiamo che per l'*imaging* in tessuti superficiali o esposti, e ancor più per esami *in vitro*, si può usare anche luce poco penetrante (zona verde in figura). *ii*) La differenza di lunghezza d'onda fra luce incidente e l'emissione di fluorescenza si chiama *Stokes shift* e deve essere il più grande possibile; *iii*) l'intensità della luce emessa (*brightness*) è un altro fattore importante: se questa è elevata riesce ad avere maggior penetrazione. Inoltre, se la resa quantica è elevata si può usare una luce di eccitazione meno intensa. Tuttavia spesso l'aumento di *brightness* comporta un aumento delle dimensioni del fluoroforo. Ad esempio, la *green fluorescent protein*, GFP, è molto brillante, ma ha un peso molecolare di 25 – 50 kDa ed è difficile da coniugare, rendendo poco pratico lo sviluppo di suoi coniugati da iniettare; *iv*) la stabilità è un altro fattore importante. Molti fluorofori organici, seppur stabili *in vitro*, vengono degradati dopo l'incorporazione nelle cellule, tipicamente tramite *uptake* lisosomiale. Inoltre, molti subiscono anche *photobleaching*, cioè sono foto-instabili. Siccome i fluorofori sono tipicamente coniugati a *targeting vectors*, il problema della stabilità riguarda l'intero coniugato, e dipenderà dalla sua farmacocinetica. Per esempio, un fluoroforo che da solo sarebbe escreto rapidamente, quando sia coniugato a una molecola grande avrà tempi di permanenza in vivo più lunghi e quindi potrebbe andare incontro a processi degradativi imprevisti, con effetti potenzialmente negativi sull'emissione di fluorescenza. D'altra parte, anche i *probe* fluorescenti modificano la

farmacocinetica del *targeting vector* a cui sono coniugati, soprattutto se sono molti o se sono molto grandi (rispetto alle dimensioni molecolari), tipo le nanoparticelle o i *quantum dots*.

I fluorofori possono convenientemente venire suddivisi in 3 categorie: piccole molecole organiche di sintesi, con peso molecolare fra 300 e 2000 Da, spesso disponibili commercialmente; proteine prodotte spontaneamente da numerosi organismi (e.g. GFP), con peso molecolare fra 30 e 50 kDa; nano-cristalli (e.g. *quantum dots*) e nanoparticelle, cioè solidi caratterizzati da dimensioni relativamente grandi e da rese quantiche elevate. Da tenere presente che se il *targeting vector* o il fluoroforo sono di grandi dimensioni (e.g. anticorpi e nanoparticelle) il loro tempo di residenza nell'organismo è lungo (al contrario la *clearance* delle piccole molecole è rapida, tramite l'urina), quindi possono generare un *background* diffuso piuttosto elevato.

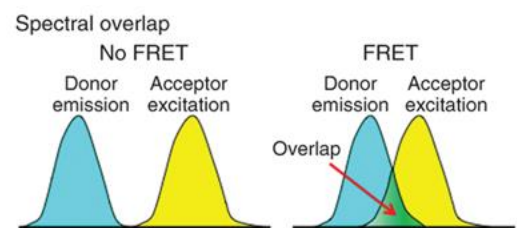
Come già accennato, uno dei vantaggi dei sensori ottici è che essi possono essere attivabili (*switchable*). L'attivazione può avvenire ad esempio in un ambiente specifico (e.g. in base al pH o alla presenza di un certo analita), altrimenti il fluoroforo resta invisibile; ciò permette di avere un rumore di fondo (*background*) molto basso e quindi una ottima sensibilità. La figura mostra l'esempio di un fluoroforo derivato dalla fluoresceina che è sensibile all'ossigeno di singoletto. Un'altra strategia di attivazione molto comune, utilizzata soprattutto con i fluorofori grandi, è quella del *quenching* o *self-quenching*: cioè due o più *probe* ottici, uguali o diversi, si disattivano a vicenda quando sono vicini ma si attivano in seguito a

disgregazione del costrutto che li tiene vicini. Un meccanismo di questo tipo molto sfruttato è il **FRET** (*Förster* – o anche *fluorescence* – *resonance energy transfer*). Il FRET è un processo di

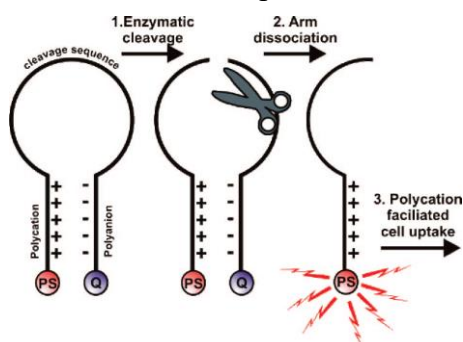


trasferimento di energia non radiativo fra due diversi *probe* (figura): il fluoroforo cosiddetto donatore, o anche fotosensibilizzatore (PS) trasferisce energia da un suo stato elettronico eccitato al cromoforo accettore tramite un meccanismo non radiativo che prevede l'accoppiamento dei dipoli. In pratica l'emissione di fluorescenza del cromoforo donatore deve sovrapporsi con la

banda di assorbimento dell'accettore (figura), quindi è possibile prevedere il suo verificarsi in base agli spettri di assorbimento ed emissione dei due cromofori (vedi sistemi antenna nella fotosintesi). L'accettore può emettere a sua volta fluorescenza a lunghezze d'onda



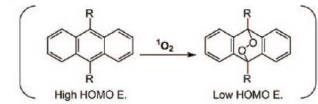
maggiori o decadere in modo non radiativo, spegnendo completamente l'emissione di fluorescenza del sistema; in questo caso viene più propriamente detto *quencher*. L'efficienza di questo meccanismo di trasferimento di energia è inversamente proporzionale alla sesta potenza della distanza fra i due cromofori. Il FRET è quindi attivo solo quando i due cromofori distano fra loro pochi nanometri (<10 nm) e hanno la giusta orientazione reciproca. Addirittura è possibile utilizzare l'intensità del FRET per valutare la distanza fra i cromofori. Un generico esempio di FRET, in cui



l'attivazione della luminescenza avviene in seguito a una reazione enzimatica è mostrato in figura. Una disattivazione simile a quella FRET può anche avvenire quando più cromofori uguali siano sufficientemente vicini fra loro (*self-quenching*) oppure il *quencher* può essere lo stesso *carrier* dei cromofori, e.g. una proteina (figura). In tutti i casi l'allontanamento del cromoforo dai *quencher* accende la fluorescenza. La figura successiva riporta il caso generico in cui l'attivazione della fluorescenza avviene in seguito a

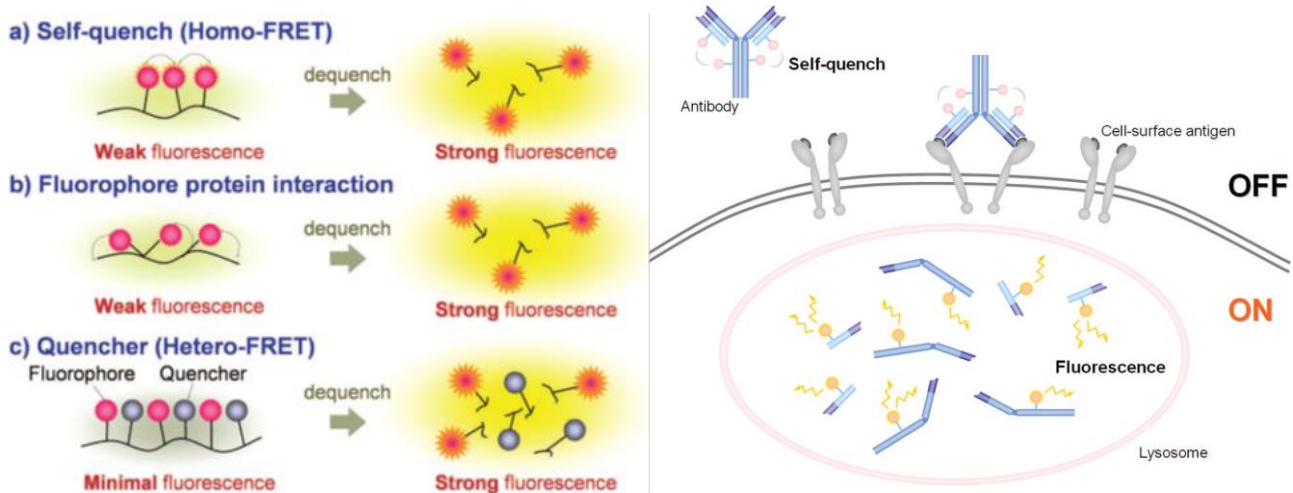
(a) Singlet Oxygen Probes

Key reaction: Endoperoxide formation



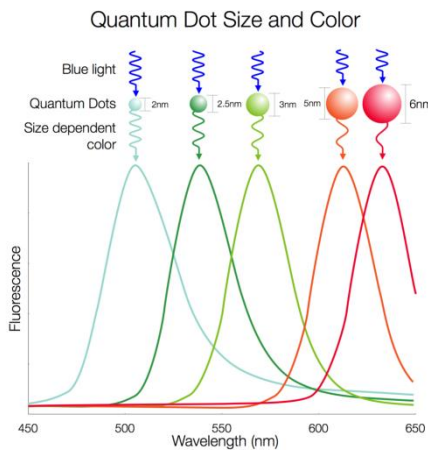
Reaction scheme for detection of singlet oxygen





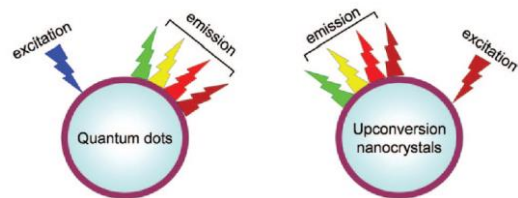
internalizzazione nella cellula: più fluorofori dello stesso tipo, legati a un anticorpo, sono inattivi a causa del *self-quenching*. Quando l'anticorpo si lega al suo bersaglio sulla superficie della cellula, viene internalizzato in un lisosoma e qui metabolizzato, attivando la fluorescenza del probe.

Dal punto di vista dell'*optical imaging inorganico*, facciamo qualche cenno solo ai *quantum dots*, ai sistemi contenenti ioni lantanidi e alle nanoparticelle. I **quantum dots (QD)** sono dei nanocristalli di semiconduttori, ad esempio CdSe, con diametro 2-10 nm. L'eccitazione luminosa nel visibile fa passare un elettrone dalla banda di valenza, piena, alla banda di conduzione. A causa



delle dimensioni nanometriche della particella, la ricombinazione buco-elettrone genera l'emissione di fluorescenza. I QD sono caratterizzati dall'aver un intervallo molto ampio di frequenze di eccitazione, praticamente tutto lo spettro del visibile, ma un'emissione molto focalizzata (picco stretto) e molto intensa (*ultra-bright*), e di essere molto resistenti al *photobleaching*. La lunghezza d'onda della luce emessa dipende direttamente dalle dimensioni del cristallo: più grande è il cristallo e più l'emissione si sposta verso il rosso (figura). Tuttavia raramente i QD riescono ad emettere nel NIR (cioè ad avere un'emissione molto penetrante). Un nuovo tipo di QD che si sta sviluppando è quello dei cosiddetti **upconversion nanocrystals** (figura). I tipici fluorofori, compresi i normali QD, emettono luce di

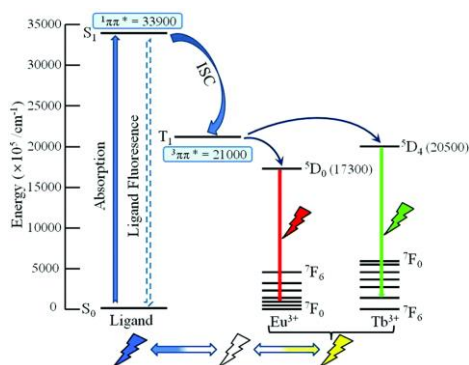
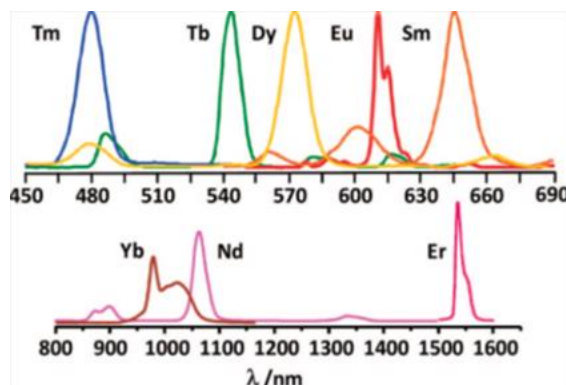
lunghezza d'onda maggiore rispetto a quella di eccitazione. Invece i nanocristalli in grado di dare *upconversion* emettono luce a lunghezze d'onda minori (nel visibile o nel NIR) in seguito a eccitazione nel NIR (ovviamente assorbono più fotoni a energia minore per poterne emettere uno a energia maggiore!). Questa capacità fa diminuire drasticamente l'auto-fluorescenza di fondo perché i fluorofori endogeni non sono eccitati dalle lunghezze d'onda più lunghe. Quindi, oltre ad una elevata penetrazione nei tessuti (per via della lunghezza d'onda nel NIR sia in eccitazione che in emissione) si ha anche un ottimo rapporto segnale-su-rumore (anche detto *target-to-background*).



La maggior preoccupazione per l'uso dei nanomateriali è la loro tossicità. I QD, per esempio, contengono elementi tossici come cadmio e selenio. Questi nano-cristalli fluorescenti sono generalmente più grandi del limite per l'escrezione renale (<6 nm di diametro), quindi hanno una *clearance* ritardata e vengono prevalentemente escreti attraverso il fegato e nella bile senza alcun



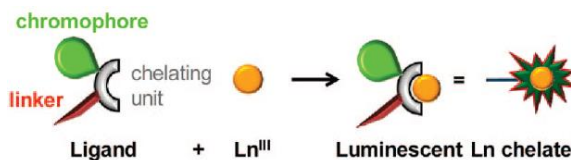
significativo metabolismo. Il *coating* (necessario sia per renderli solubili in acqua che per stabilizzarli) e la coniugazione con i *targeting vectors* fanno ancora aumentare le loro dimensioni. Un'alternativa molecolare ai QD è rappresentata da **complessi degli ioni dei lantanidi**, Ln(III), che hanno bande di emissione che vanno dal visibile al NIR (figura). Gli ioni Ln(III) hanno numerose bande di assorbimento strette nel visibile e NIR (prevalentemente transizioni f – f), ma poco intense ( $\epsilon$  piccoli). Tuttavia, è possibile sfruttare l'**effetto antenna** dei leganti, in un processo detto di **sensibilizzazione**: cioè parte dell'energia assorbita dai leganti può venire trasferita a stati eccitati dello ione Ln(III), il quale poi emette la sua luminescenza caratteristica (in figura il caso di un complesso di Eu che emette nel rosso e di uno di Tb che emette nel



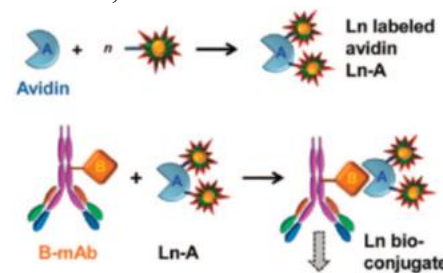
verde). La sensibilizzazione ha due ulteriori vantaggi, oltre a permettere di sfruttare l'emissione dei Ln(III): *i*) per eccitazione diretta i Ln(III) hanno uno *Stokes shift* molto piccolo, ma quando vengono eccitati tramite i leganti si hanno degli *pseudo-Stokes shift* che sono spesso molto più grandi di quello dei fluorofori organici; *ii*) il trasferimento di energia dal legante al metallo riduce il *photobleaching* del sistema. Il limite di questa strategia è che molto spesso l'eccitazione del legante-antenna avviene con luce UV; per questo si cerca di modificare i leganti in modo che assorbano a lunghezze d'onda maggiori. Sebbene praticamente tutti gli ioni Ln(III) siano

luminescenti, alcuni sono più emissivi di altri. La resa quantica di emissione è direttamente correlata alla competizione con i processi non radiativi per la disattivazione dello stato eccitato. Quindi, gli ioni che presentano una piccola differenza di energia fra lo stato emissivo più basso e il sottolivello più alto del *ground state* (e.g.  $\text{Nd}^{3+}$ ,  $\text{Er}^{3+}$  e  $\text{Yb}^{3+}$ ) solitamente hanno basse rese quantiche in soluzione acquosa (cioè i processi non-radiativi competono molto efficacemente con l'emissione). Tuttavia essi sono interessanti in quanto emettono nel NIR. Invece  $\text{Gd}^{3+}$ ,  $\text{Eu}^{3+}$  e  $\text{Tb}^{3+}$  hanno degli *energy gap* maggiori e quindi delle rese quantiche più elevate, cioè sono degli emettitori migliori. Tuttavia, mentre europio e terbio emettono nel visibile (rispettivamente nel rosso e nel verde), il gadolinio emette nell'UV e quindi non è utile per applicazioni biologiche.

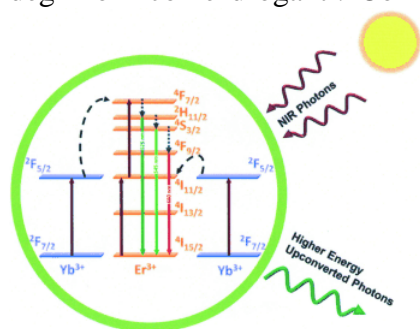
I potenziali *probe* luminescenti a base di lantanidi da usarsi in campo biomedico devono – idealmente – soddisfare numerosi requisiti. Quelli di tipo chimico e fotofisico sono: *i*) solubilità in acqua; *ii*) elevata stabilità termodinamica a pH fisiologici e in presenza dei fluidi biologici; *iii*) grande stabilità cinetica; *iv*) intenso assorbimento (da parte dei leganti), possibilmente nel visibile e verso il rosso, eventualmente tramite aggiunta di un cromoforo al chelante; *v*) efficiente sensibilizzazione della luminescenza dello ione metallico (cioè trasferimento di energia dallo stato eccitato del legante); *vi*) intensa emissione di fluorescenza, cioè elevata resa quantica (minimizzazione del decadimento non-radiativo); *vii*) lungo tempo di vita dello stato eccitato emissivo in modo da poter effettuare la *time-resolved detection*; *viii*) fotostabilità. Ci sono poi anche dei requisiti di tipo biochimico/farmacologico, che dipendono molto dal tipo di esperimento che viene condotto, soprattutto se in vitro o in vivo. Per l'utilizzo in vitro è richiesto che i composti: *ix*) siano non citotossici; *x*) riescano a interagire specificamente col target biologico, senza cioè alterare sostanzialmente la bio-affinità del loro *targeting vector*. Per gli esperimenti in vivo il problema della tossicità, e quindi della stabilità termodinamica e cinetica, è molto critico, così come il requisito *xi*) che il probe venga escreto in un tempo ragionevole (cioè



abbia una clearance abbastanza veloce), tipicamente 12 – 48 h. Chiaramente per soddisfare i criteri di stabilità, si devono impiegare come leganti dei chelanti polidentati, tipo quelli visti per MRI. Il costrutto generale di un probe luminescente di questo tipo è illustrato nella figura precedente. Il probe luminescente deve poi venire coniugato, tramite il *linker*, a un opportuno *targeting vector*, ad esempio un anticorpo. Si può fare la coniugazione diretta, oppure indiretta, mediata dall'interazione avidina – biotina: si può legare il *probe* all'avidina e coniugare la biotina all'anticorpo (biotinizzazione), come in figura, o viceversa.



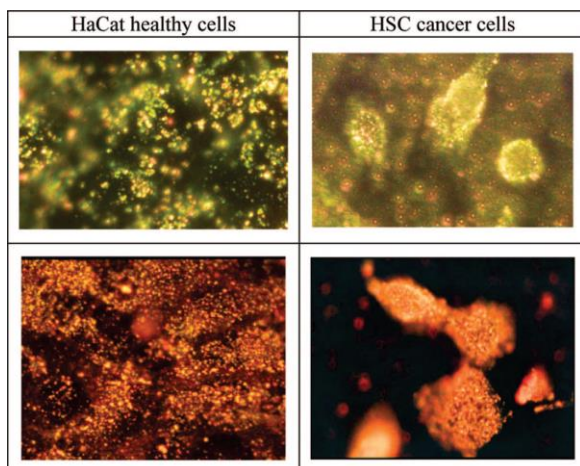
Oltre ai complessi, ci sono molti esempi di nanoparticelle inorganiche a base di materiali ceramici (e.g. silice,  $\text{SiO}_2$ ) drogate con ioni Ln(III). La matrice inorganica funge da sensibilizzatore del lantanide e l'emissione conserva le stesse caratteristiche dei complessi di Ln(III), cioè bande di emissione strette, intense e con lunghi tempi di vita. La frequenza di emissione può essere modulata inserendo degli ioni come droganti. Come visto per i QD, ci sono anche nanoparticelle di silice a base di



coppie di lantanidi che sono in grado di dare *upconversion*. La figura illustra schematicamente il principio dell'*upconversion*, con un Ln che assorbe fotoni nel NIR ( $\text{Yb}^{3+}$ ) e trasferisce l'energia di due fotoni all'altro Ln ( $\text{Er}^{3+}$ ) che emette nel visibile. Per essi valgono le considerazioni fatte per i QD.

Vediamo infine un cenno alle nanoparticelle metalliche, in particolare le **AuNP** che abbiamo già trattato a proposito della terapia fototermica. Nel caso delle AuNP l'*imaging* utilizza non la fluorescenza emessa, ma la **luce dispersa** (*scattered*) dalle

nanoparticelle. Una AuNP presenta uno *scattering* la cui intensità è fino a 5 ordini di grandezza superiore della tipica emissione di un fluoroforo, cioè può fornire immagini con un contrasto molto elevato e, oltretutto, consente di usare la **microscopia a campo scuro** (*dark-field microscopy*). Questa tecnica, che utilizza dei normali microscopi opportunamente modificati, usa per eccitazione una luce che incide il campione ad un angolo molto alto così che solo la luce dispersa viene raccolta dall'obiettivo del microscopio. Si usa luce bianca e solo le frequenze che corrispondono alle risonanze plasmoniche (LSPR) delle AuNP vengono fortemente disperse: le NP vengono viste come degli spot brillanti, del colore corrispondente alla LSPR, su uno sfondo scuro. Si riescono addirittura ad osservare le singole NP. La microscopia a campo scuro è molto utile per visualizzare specifiche biomolecole, coniugando le AuNP a dei *targeting vectors* specifici. Ad esempio, la figura



mostra un possibile utilizzo per la diagnosi del cancro tramite l'*imaging* dell'indicatore (*biomarker*) cancerogeno EGFR (*epidermal growth factor receptor*). Delle AuNP (sopra delle nanosfere e sotto dei *nanorods*) sono state coniugate a anticorpi anti-EGFR, e così si attaccano specificamente alla superficie delle cellule cancerogene che sovra-esprimono EGFR. Di conseguenza la superficie delle cellule cancerogene è caratterizzata da forte *scattering* LSPR da parte delle AuNP legate specificamente agli EGFR, mentre le cellule sane hanno una distribuzione casuale delle AuNP a causa del *binding* non specifico (figura).

Infine, ci sono anche esempi di potenziali *probe* ottici basati su composti di metalli di transizione. Abbiamo già discusso i complessi di Ru(II) del tipo  $[\text{Ru}(\text{bpy})_3]^{2+}$  a proposito della PDT. Questi complessi interagiscono in vitro con il DNA, intercalando un legante fra coppie di basi azotate nella doppia elica. La forza dell'intercalazione cresce al crescere delle dimensioni del legante aromatico e

il complesso con la fenazina (figura) ha la caratteristica che diventa fluorescente solo quando intercala nel DNA (*DNA light-switch*, altrimenti la sua fluorescenza in acqua è spenta) ed è sensibile a variazioni conformazionali del DNA. Altri esempi riguardano complessi di Ir(III), Re(I) e Pt(II). Il maggior limite dei luminofori basati sui metalli di transizione è che in genere essi hanno rese quantiche di emissione piuttosto modeste, il che rappresenta un forte limite alle potenziali applicazioni perché implica che devono venire usati in concentrazione elevata. Tuttavia, molto spesso possono venire eccitati con luce nel visibile.

