Fyzika laserových generátorů Fyzika laserů s přechodovými kovy

Jan Šulc

Katedra fyzikální elektroniky České vysoké učení technické jan.sulc@fjfi.cvut.cz

11. března 2021

Aktivátory pevnolátkových iontových laserů

1																	2
H		F														He	
3	4											5	6	7	8	9	10
Li	Be											В	С	Ν	0	F	Ne
11	12	1										13	14	15	16	17	18
Na	Mg											Al	Si	Р	S	Cl	Ar
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
K	Ca	Sc	Ti	V	\mathbf{Cr}	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
Rb	\mathbf{Sr}	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	Ι	Xe
55	56	La-	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
Cs	Ba	Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
	200										-						
87	88	Ac-	104	105	106	107	108	109									

57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
La	\mathbf{Ce}	\mathbf{Pr}	Nd	Pm	\mathbf{Sm}	$\mathbf{E}\mathbf{u}$	Gd	\mathbf{Tb}	Dy	Ho	Er	\mathbf{Tm}	Yb	Lu
89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

lonty vzácných zemin

- Valenční 4f elektrony stíní elektrony z podslupek 5s a 5p, které mají menší energii, ale větší poloměr
- ► Slabá interakce s vnějším polem ⇒ úzké emisní a absorpční čáry

lonty přechodových prvků

- Valenční elektrony v podslupce 3d na vnějším okraji elektronového obalu jsou v přímé interakci s okolím
- Silná interakce s fonony široké absorpční a emisní čáry



Yb:YAG c = 10 % Yb/Y L = 3 mm D = 3 mm

Cr:YAG To = 75 % L = 2.8 mm D = 3 mm









Absorpční a emisní spektra přechodových kovů ([Xe] 3d⁽¹⁻⁸⁾ 4s^(1,2)) jsou charakteristická svou pásovou strukturou, na které mohou být superponovány také relativně úzké čáry.



Cr³⁺:BeO.Al₂O₃

- síla pole
- spektrum fononů

Fyzika aktivního prostředí laserů s přechodovými kovy – d-orbitaly



Fyzika aktivního prostředí laserů s přechodovými kovy

- Efektivní potenciál jádra > odpuzování valenčních elektronů > krystalové pole > spin-orbitální interakce
- Teorie Tanabe-Sagano [3]
 - pro komplexní molekulu aktivního iontu obklopeného šesti ligandy tvořícími osmistěn – symetrie oktaedru (např. Cr:YAG)



- ligandy = bodové náboje
- řešení energetických stavů tohoto systému při uvážení vzájemné interakce orbitalu aktivního iontu a ligandů, nalezení matice energie a její diagonalizaci.
- odchylka od symetrie oktaedru se bere jako další porucha (např. Cr:Al₂O₃)
- Další opravy Jahn-Tellerův efekt

Hladiny 3d elektronů se rozdělí na dva sety:

$$\begin{array}{ccc} 3d\varepsilon & 3d\Gamma \\ -4Dq & +6Dq \\ 3\times \mbox{ degenerovan} \acute{y} & 2\times \mbox{ degenerovan} \acute{y} \\ x = -iR(r) \Big[Y_{21}(\theta,\phi) - Y_{2-1}(\theta,\phi) \Big] / 2^{1/2} & u = R(r) Y_{20}(\theta,\phi) \\ y = -R(r) \Big[Y_{21}(\theta,\phi) + Y_{2-1}(\theta,\phi) \Big] / 2^{1/2} & v = R(r) \left[Y_{22}(\theta,\phi) - Y_{2-2}(\theta,\phi) \right] / 2^{1/2} \\ z = iR(r) \Big[Y_{22}(\theta,\phi) - Y_{2-2}(\theta,\phi) \Big] / 2^{1/2} \\ maxima mezi pozice ligandů maxima ve směru ligandů$$

- Dq je parametr síly pole krystalu (míru překrytí 3d orbitalu s orbity ligandů)
- ► R(r) normovaná radiální vlnová funkce, $Y_{mn}(\theta, \phi)$ normované kulové funkce
- Energie komplexu může být vyjádřena pomocí Racahových parametrů A, B a C (Slaterovy integrály)
 - Člen A je aditivní a na rozdíl energie nemá tedy vliv
 - Členy B a C vystupují v nediagonálních prvcích

 - Rozdíly energie mezi různými hladinami byli spočteny pro všechny kombinace elektronů v oktaedrálním poli – Tanabe-Suganovými diagramy. Jsou normalizované vzhledem k B (iont) a k parametru pole krystalu Dq

Tanabe-Suganovými diagramy



Typická energetická hladina je označena takto:

(2S+1)A

S spinové kvantové číslo a A je písmeno přidružené k symbolům charakterizujícím danou bodovou grupu operací symetrie

Osmistěnné symetrii přísluší označení A1, A2, E, T1, a T2

Spinového výběrové pravidlo přechod může nastat jen mezi hladinami, které obsahují stejný počet nespárovaných elektronů. V případě, že se přechod týká jen jediného elektronu, musí mít stejný spin na počátku i na konci přechodu.

Laportovo výběrového pravidlo přechod je zakázaný, jestliže jde pouze o přerozdělení elektronů majících podobný orbital uvnitř jediné kvantové slupky (výchozí a konečný stav má stejnou paritu).

- Pro 3d elektrony jsou všechny přechody mezi různými hladinami zakázané, protože všechny hladiny mají stejnou paritu.
- Je třeba uvažovat další tři interakce, které mohou vést k povolení kvantového přechodu:
 - 1. elektrická dipólová interakce za účasti vibrací mřížky
 - 2. elektrická kvadrupólová interakce
 - 3. magnetická dipólová interakce

Příklad – rubín vs alexandrit

Rubín Cr³⁺(0,05%):Al₂O₃, široké absorpční pásy, první laser (1960), úzké emisní spektrum laseru 694,3 nm, s klesající teplotou práh klesá

Alexandrit Cr³⁺(0,10%):BeO.Al₂O₃, široké absorpční pásy, první "vibrační" laser za pokojové teploty (1975), přeladitelné emisní spektrum laseru od 710 do 820 nm, s rostoucí teplotou práh klesá





Systémy se spinově a orbitálně degenerovanými stavy mají tendenci spontánně deformovat své okolí a sejmout tak tuto degeneraci.

- Rozštěpení degenerovaných energetických hladin za cenu mírné deformace okolí (snížení jeho symetrie) je energeticky výhodné.
- Pro ionty z prvního řádku přechodových kovů, vyznačující se silnou vibrační vazbu a slabou spin-orbitální vazbou, může být Jahn-Tellerovo štěpení větší než spin-orbitální štěpení.
- Teorie nad rámec Born-Oppenheimerovy aproximace iont příměsi ovlivňuje symetrii ligandů
- Potenciál typu "mexický klobouk" ⇒ "raménko" v absorpčním a emisním spektru



- Ti³⁺ [Xe] 3d¹ 4s⁰
- Jen dvě hladiny, vzájemně posunuté těžiště ⇒ široké absorpční a emisní pásy bez ESA
- J-T štěpení ²E ⇒ Al₂O₃ symetrie kubická se deformuje na trigonální a "raménko" dále rozšiřuje absorpční a emisní pásy



- Laditelnost laseru 670 1070 nm
- Délka ML impulzu \sim 15 fs
- Doba života na horní hladině ~ 3,5 μs



Shrnutí

- lonty prvního řádků přechodových prvků (d-prvky) mají odkrytou valenční slupku a jejich elektrony silně interagují s okolím
 - Široké absorpční a emisní pásy
 - Teorie Tanabe-Sagano (diagramy)
 - Jahn-Tellerův efekt
- Cr:Al₂O₃, Cr:BeO.Al₂O₃, Ti:Al₂O₃

Literatura

- RICHARD C. POWELL: Physics of solid-state laser materials, Springer-Verlag, 1998
- BRIAN HENDERSON AND RALPH H. BARTRAM: Crystal-field engineering of solid-state laser materials, Cambridge University Press, 2000
- YUKITO TANABE AND SATORU SUGANO: On the absorption spectra of complex ions I., II., Journal of the Physical Society of Japan, Vol. 9, No. 5, 753–779, 1954
 - Přednášky: http://people.fjfi.cvut.cz/sulcjan1/FLT/