



表 1 週期表中可作為螢光體主體之陰離子團

R. C. Ropp *Luminescence and the solid state*, Amsterdam Elsevier (1991)

Anions that Can be Used to Form Phosphors

H		(-3)	(-4)	(-3)	(-2)	(-1)	He
		BO_3				F	Ne
		AlO_3	SiO_4	PO_4	SO_4	Cl	Ar
		GaO_3	GeO_4	AsO_4	SeO_4	Br	Kr
		InO_3	SnO_4	SbO_4	TeO_4	I	Xe
La					PbO_4	BiO_4	
Ac							Rn
(La)	Ce						
(Ac)	Th						

Anions that Are Optically Active-“Self-Activation”

H								He
		(4-)	(3-)	(2-)	(1-)			Ne
		TiO_4	VO_4	CrO_4	MnO_4			Ar
		ZrO_4	NbO_4	MoO_4				Kr
		La	HfO_4	TaO_4	WO_4	ReO_4		Xe
	Ac	104						Rn



表 2 週期表中可作為螢光體主體之陽離子

R. C. Ropp *Luminescence and the solid state*, Amsterdam Elsevier (1991)

Cations That Can be Used to Form Phosphors

表 3 週期表中可作為螢光體活化劑之陽離子

R. C. Ropp *Luminescence and the solid state*, Amsterdam Elsevier (1991)

Cations That Can be Used as Activator Centers



表 4 週期表中可作為螢光體發光抑制劑之陽離子

Cations with Unpaired Spins that Function as Quenchers of Luminescence

表 5 材料尺度的分類

觀 別	尺 度	單 位	學 理
宏 觀	厘米尺度	Macro:1 cm~1 m	macroscopy
微 觀	微米尺度	Micro:1 μm~1 mm	microscopy
介 觀	奈米尺度	Nano:1 nm~100 nm	mesoscopy
原子論	原子尺度	Atomic:0.1 nm 以下	atomism

表 6 顆粒粒徑大小和表面原子比例的關係

粒 徑(nm)	總原子數	表面原子數/總原子數(%)
20	2.5×10^5	10
10	3.0×10^4	20
5	4.0×10^3	40
2	250	80
1	30	99



表 7 奈米粒子在光學功能材料的應用

功 能	應 用
螢光性	螢光體
透光性	鈉燈外套管、窗用材料
偏光性	光學偏光元件
導光性	光纖
反光性	聚光材料