

大學普通化學

第一章 緒論：化學，物質及測量

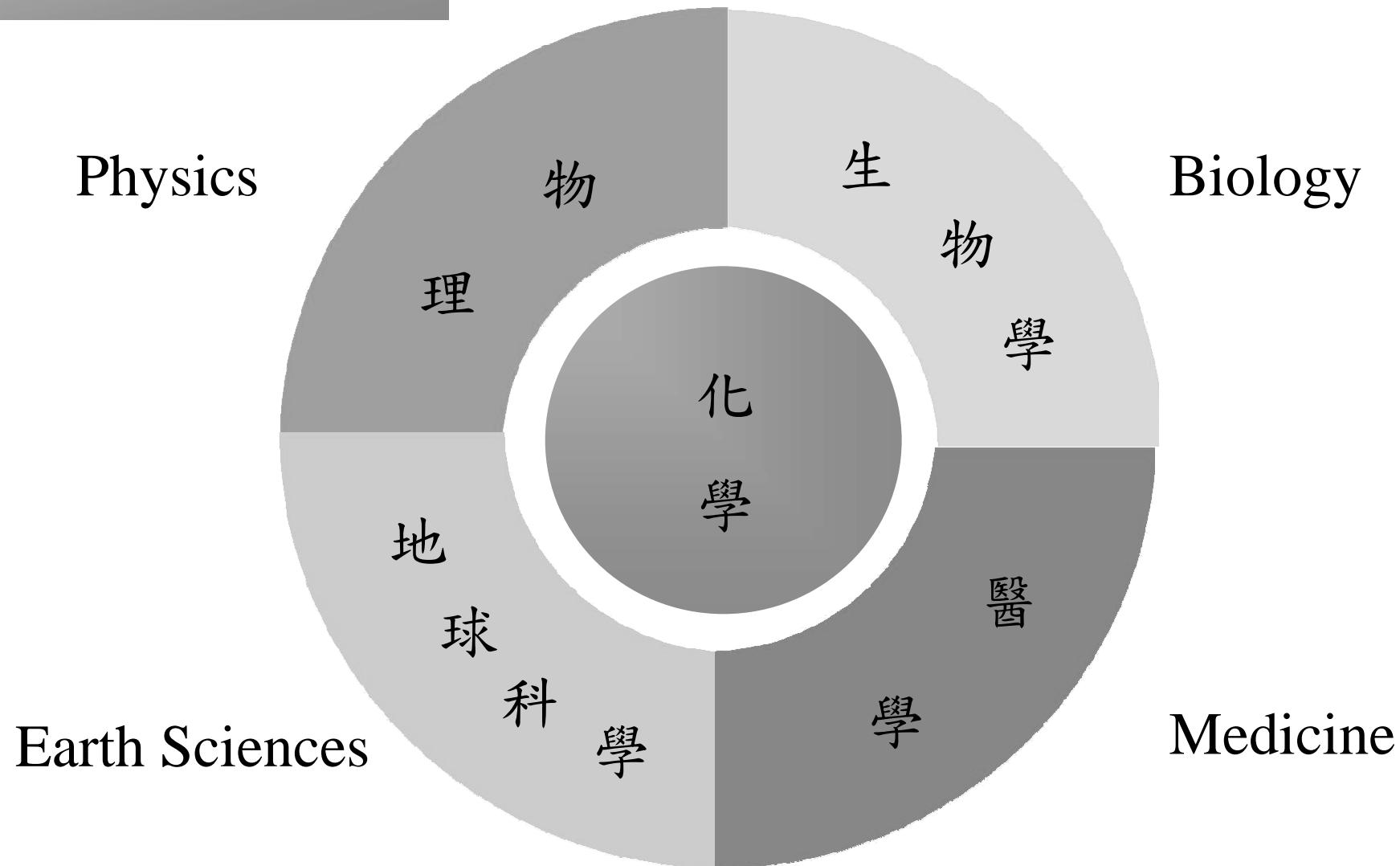
§1-1 什麼是化學？化學與其他領域的關係

§1-2 化學的次領域簡介

§1-3 物質及物質的分類

§1-4 測量及單位

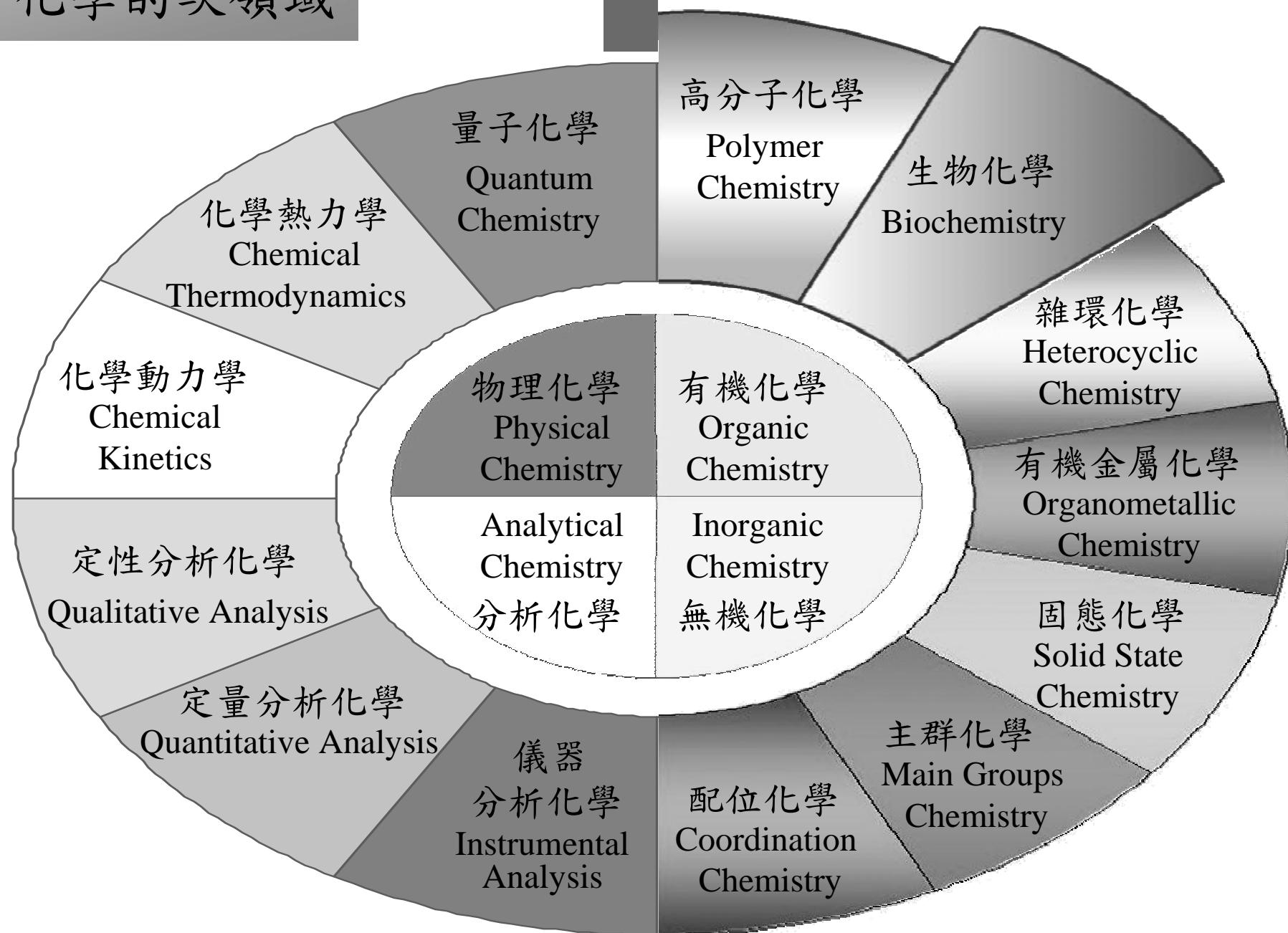
化學與其他領域



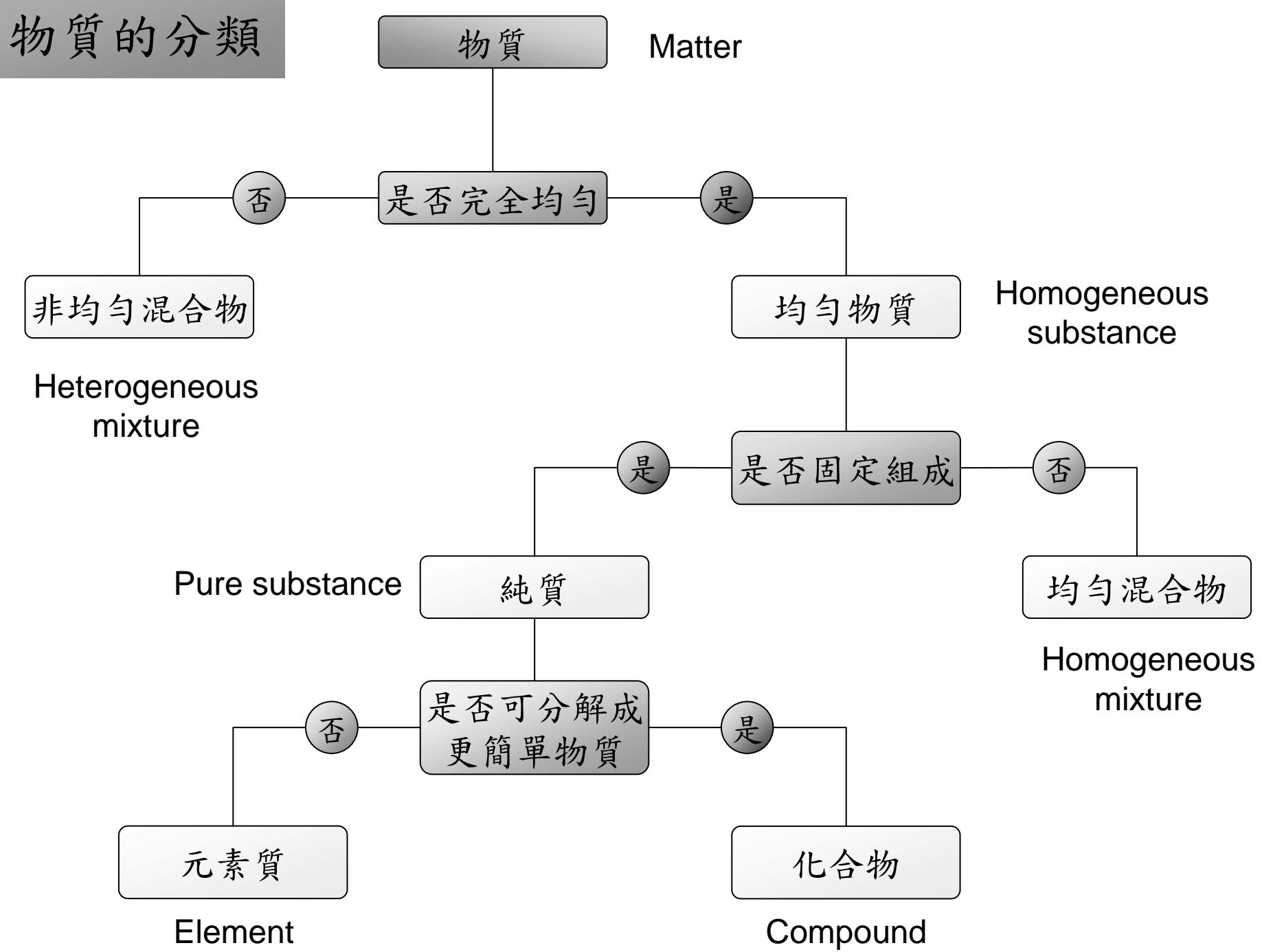
化學是研究物質的組成、製備、性質及其應用的科學

Chemistry is the study of the compositions, preparations, properties of materials and its applications.

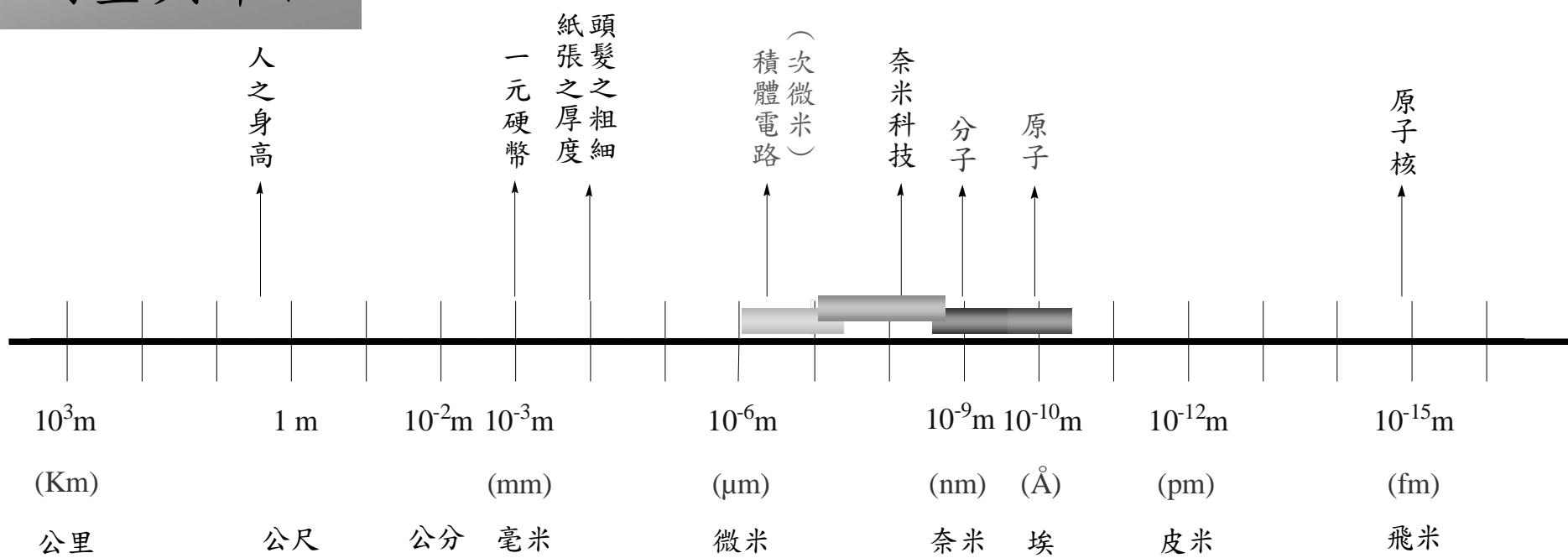
化學的次領域



物質的分類



測量與單位



SI Base Units

Physical Quantity	Name of Unit	Abbreviation
Mass	Kilogram	kg
Length	Meter	m
Time	Second	s* *The abbreviation sec is frequently used.
Temperature	Kelvin	K
Amount of substance	Mole	mol
Electric current	Ampere	A
Luminous intensity	Candela	cd

Selected Prefixes Used in the Metric System

Prefix	Abbreviation	Meaning	Example	SI system	SI system
Giga	G	10^9	1 gigameter(Gm)= 1×10^9 m	10^{68} 無量大數	10^{-1} 分
Mega	M	10^6	1 megameter(Mm)= 1×10^6 m	10^{64} 不可思議	10^{-2} 厘
Kilo	k	10^3	1 kilometer(km)= 1×10^3 m	10^{60} 那由他	10^{-3} 毛
Deci	d	10^{-1}	1 decimeter(dm)= 1×10^{-1} m	10^{56} 阿僧祇	10^{-4} 糸
Centi	c	10^{-2}	1 centimeter(cm)= 1×10^{-2} m	10^{52} 恒河沙	10^{-5} 忽
Milli	m	10^{-3}	1 millimeter(mm)= 1×10^{-3} m	10^{48} 極	10^{-6} 微
Micro	μ	10^{-6}	1 micrometer(μ m)= 1×10^{-6} m	10^{44} 載	10^{-7} 織
Nano	n	10^{-9}	1 nanometer(nm)= 1×10^{-9} m	10^{40} 正	10^{-8} 沙
Pico	p	10^{-12}	1 picometer(pm)= 1×10^{-12} m	10^{36} 潤	10^{-9} 塵
Femto	f	10^{-15}	1 femtometer(fm)= 1×10^{-15} m	10^{32} 溝	10^{-10} 埃
				10^{28} 穢	10^{-11} 渺
				10^{24} 杵	10^{-12} 漠
				10^{20} 核	10^{-13} 模糊
				10^{18} exa(E)	10^{-14} 遷巡
				10^{16} 京	10^{-15} 須臾
				10^{15} peta(P)	10^{-16} 瞬息
				10^{12} tera(T)	10^{-17} 彈指
				10^9 giga(G)	10^{-18} 刹那
				10^8 億	10^{-19} 六德
				10^6 mega(M)	10^{-20} 虛空
				10^4 万	10^{-21} 清淨
				10^3 千	kilo(k)
				10^2 百	hecto (h)
				10^1 十	deka(da)
				0 零	