T1 moles	T1 Avogadro's number	T1 molar mass
T1 atomic mass unit	T1 mass spectrometer	T1 mass spectrum
T1 isotope	T1 relative abundance	T1 percent composition

T1 摩尔质量 mó ěr zhì liàng	T1 阿伏伽德罗常数 ā fú jiā dé luó cháng shù	T1 摩尔 mó ěr
T1 质谱 zhì pǔ	T1 质谱仪 zhì pǔ yí	T1 原子质量单位 yuán zi zhì liàng dān wèi
T1 百分组成 bǎi fēn zǔ chéng	T1 相对丰度 xiāng duì fēng dù	T1 同位素 tóng wèi sù

T1 empirical formula	T1 molecular formula	T1 law of definite proportions
T1 formula unit	T1 mixture	T1 purity
T1 nucleus	T1 electron configuration	T1 valence electrons

T1 定比定律 dìng bǐ dìng lǜ	T1 分子式 fēn zǐ shì	T1 实验式 shí yàn shì
T1 纯度 chún dù	T1 混合物 hùn hé wù	T1 化学式单位 huà xué shì dān wèi
T1 价电子 jià diàn zǐ	T1 电子排布 diàn zǐ pái bù	T1 原子核 yuán zǐ hé

T1 Coulomb's law	T1 shielding	T1 core electrons
T1 effective nuclear charge	T1 Photoelectron spectroscopy	T1 Atomic radius
T1 Ionization energy	T1 Electronegativity	T1 electron affinity

T1 内层电子 nèi céng diàn zi	T1 屏蔽 píng bì	T1 库仑定律 kù lún dìng lǜ
T1 原子半径 yuán zǐ bàn jìng	T1 光电子能谱 guāng diàn zǐ néng pǔ	T1 有效核电荷 yǒu xiào hé diàn hè
T1 电子亲和能 diàn zi qīn hé néng	T1 电负性 diàn fù xìng	T1 电离能 diàn lí néng

T1 ionic radius	T1 isoelectronic	T1 cations
T1 anions	T1 ionic compound	T2 chemical bond
T2 Ionic bond	T2 Covalent bond	T2 polar covalent

T1

阳离子

yáng lí zǐ

T1

等电子

děng diàn zi

T1

离子半径

lí zi bàn jìng

T2

化学键

huà xué jiàn

T1

离子化合物

lí zǐ huà hé wù

T1

阴离子

yīn lí zǐ

T2

极性共价

jí xìng gòng jià

T2

共价键

gòng jià jiàn

T2

离子键

lí zǐ jiàn

T2 Metallic bond	T2 potential energy	T2 bond length
T2 bond energy	T2 ionic solid	T2 lattice
T2 delocalized	T2 alloy	T2 Lewis diagram

T2

键长

jiàn cháng

T2

势能

shì néng

T2

金属键

jīn shǔ jiàn

T2

晶格

jīng gé

T2

离子固体

lí zǐ gù tǐ

T2

键能

jiàn néng

T2

路易斯结构

lù yì sī jié gòu

T2

合金

hé jīn

T2

离域

lí yù

T2 lone pairs	T2 octet	T2 resonance
T2 Formal charge	T2 VSEPR	T2 Hybridization
T2 geometric isomers	T2 sigma bond	T2 pi bond

T2 共振 gòng zhèn	T2 八隅体 bā yú tǐ	T2 孤对电子 gū duì diàn zǐ
T2 杂化 zá huà	T2 价层电子对互斥 jià céng diàn zǐ duì hù chì	T2 形式电荷 xíng shì diàn hè
T2 π 键 π jiàn	T2 σ 键 σ jiàn	T2 几何异构体 jǐ hé yì gòu tǐ

T3 Intermolecular forces	T3 London dispersion forces	T3 Dipole–dipole
T3 Hydrogen bonding	T3 Ion–dipole	T3 polarizable
T3 vapor pressure	T3 malleable	T3 ductile

T3 偶极-偶极 ǒu jí - ǒu jí	T3 伦敦色散力 lún dūn sè sàn lì	T3 分子间作用力 fēn zǐ jiān zuò yòng lì
T3 易极化 yì jí huà	T3 离子-偶极 lí zǐ - ǒu jí	T3 氢键 qīng jiàn
T3 可延展的 kě yán zhǎn de	T3 可锻的 kě duàn de	T3 蒸气压 zhēng qì yā

T3 free valence electrons	T3 crystalline	T3 amorphous
T3 mole fraction	T3 Kinetic molecular theory	T3 solution
T3 solute	T3 solvent	T3 molarity

T3 非晶体 fēi jīng tǐ	T3 晶体 jīng tǐ	T3 自由价电子 zì yóu jià diàn zǐ
T3 溶液 róng yè	T3 分子运动论 fēn zǐ yùn dòng lùn	T3 摩尔分数 mó ěr fēn shù
T3 摩尔浓度 mó ěr nóng dù	T3 溶剂 róng jì	T3 溶质 róng zhì

T3 chromatography	T3 Solubility	T3 Spectroscopy
T3 photons	T3 Beer–Lambert law	T4 chemical reaction
T4 precipitate	T4 net ionic equation	T4 spectator ions

T3

光谱学

guāng pǔ xué

T3

溶解度

róng jiě dù

T3

色谱法

sè pǔ fǎ

T4

化学反应

huà xué fǎn yìng

T3

比尔-朗伯定律

bǐ ěr - lǎng bó dìng lǜ

T3

光子

guāng zǐ

T4

旁观离子

páng guān lí zǐ

T4

净离子方程式

jìng lí zǐ fāng chéng shì

T4

沉淀

chén diàn

T4 complete ionic equation	T4 physical change	T4 chemical change
T4 Stoichiometry	T4 limiting reactant	T4 theoretical yield
T4 percent yield	T4 titration	T4 equivalence point

T4 化学变化 huà xué biàn huà	T4 物理变化 wù lǐ biàn huà	T4 完整离子方程式 wán zhěng lí zǐ fāng chéng shì
T4 理论产量 lǐ lùn chǎn liàng	T4 限量反应物 xiàn liàng fǎn yìng wù	T4 化学计量 huà xué jì liàng
T4 等当点 děng dāng diǎn	T4 滴定 dī dìng	T4 产率 chǎn lǜ

T4 titrant	T4 analyte	T4 combustion
T4 acid	T4 base	T4 conjugate acid–base pairs
T4 redox	T4 Oxidation	T4 reduction

T4 燃烧 rán shāo	T4 被测物 bèi cè wù	T4 滴定剂 dī dìng jì
T4 共轭酸碱对 gòng è suān jiǎn duì	T4 碱 jiǎn	T4 酸 suān
T4 还原 huán yuán	T4 氧化 yǎng huà	T4 氧化还原 yǎng huà huán yuán

T5 Kinetics	T5 reaction rate	T5 concentration
T5 temperature	T5 surface area	T5 rate law
T5 rate constant	T5 orders	T5 second order

T5 浓度 nóng dù	T5 反应速率 fǎn yìng sù lǜ	T5 动力学 dòng lì xué
T5 速率方程 sù lǜ fāng chéng	T5 表面积 biǎo miàn jī	T5 温度 wēn dù
T5 二级 èr jí	T5 级数 jí shù	T5 速率常数 sù lǜ cháng shù

T5 zero order	T5 overall order	T5 integrated rate law
T5 first order	T5 half-life	T5 radioactive decay
T5 reaction mechanism	T5 elementary steps	T5 molecularity

T5 积分速率方程 jī fēn sù lǜ fāng chéng	T5 总级数 zǒng jí shù	T5 零级 líng jí
T5 放射性衰变 fàng shè xìng shuāi biàn	T5 半衰期 bàn shuāi qī	T5 一级 yī jí
T5 分子数 fēn zǐ shù	T5 基元反应 jī yuán fǎn yìng	T5 反应机理 fǎn yìng jī lǐ

T5 Collision theory	T5 activation energy	T5 orientation
T5 Maxwell-Boltzmann distribution	T5 energy profile	T5 transition state
T5 enthalpy change	T5 exothermic	T5 rate-determining step

T5

取向

qǔ xiàng

T5

活化能

huó huà néng

T5

碰撞理论

pèng zhuàng lǐ lùn

T5

过渡态

guò dù tài

T5

能量图

néng liàng tú

T5

麦克斯韦-玻尔兹曼分布

mài kè sī wéi - bō ěr zī màn fēn bù

T5

决速步骤

jué sù bù zhòu

T5

放热

fàng rè

T5

焓变

hán biàn

T5 bimolecular	T5 fast pre-equilibrium	T5 catalyst
T5 equilibrium position	T6 Thermochemistry	T6 exothermic
T6 surroundings	T6 endothermic	T6 Breaking bonds

T5 催化剂 cuī huà jì	T5 快速预平衡 kuài sù yù píng héng	T5 双分子 shuāng fēn zǐ
T6 放热 fàng rè	T6 热化学 rè huà xué	T5 平衡位置 píng héng wèi zhì
T6 断键 duàn jiàn	T6 吸热 xī rè	T6 环境 huán jìng

T6 forming bonds	T6 system	T6 energy diagram
T6 enthalpy change	T6 Heat	T6 thermal equilibrium
T6 Energy is conserved	T6 isolated	T6 specific heat

T6 能量图 néng liàng tú	T6 体系 tǐ xì	T6 成键 chéng jiàn
T6 热平衡 rè píng héng	T6 热量 rè liàng	T6 焓变 hán biàn
T6 比热容 bǐ rè róng	T6 孤立的 gū lì de	T6 能量守恒 néng liàng shǒu héng

T6 Calorimetry	T6 insulated	T6 calorimeter
T6 molar heat capacity	T6 phase change	T6 melting
T6 boiling	T6 intermolecular forces	T6 kinetic energy

T6

量热计

liàng rè jì

T6

隔热的

gé rè de

T6

量热法

liàng rè fǎ

T6

熔化

róng huà

T6

相变

xiàng biàn

T6

摩尔热容

mó ěr rè róng

T6

动能

dòng néng

T6

分子间作用力

fēn zǐ jiān zuò yòng lì

T6

沸腾

fèi téng

T6 heating curve	T6 enthalpy of reaction	T6 constant pressure
T6 state function	T6 bond enthalpies	T6 standard enthalpy of formation
T6 elements	T6 standard state	T6 combustion

T6 恒压 héng yā	T6 反应焓 fǎn yìng hán	T6 加热曲线 jiā rè qū xiàn
T6 生成焓 shēng chéng hán	T6 键焓 jiàn hán	T6 状态函数 zhuàng tài hán shù
T6 燃烧 rán shāo	T6 标准状态 biāo zhǔn zhuàng tài	T6 单质 dān zhì

T6 Hess's law	T7 reversible reaction	T7 chemical equilibrium
T7 forward reaction	T7 reverse reaction	T7 concentration
T7 dynamic	T7 reactant	T7 product

T7 化学平衡 huà xué píng héng	T7 可逆反应 kě nì fǎn yìng	T6 盖斯定律 gài sī dìng lǜ
T7 浓度 nóng dù	T7 逆反应 nì fǎn yìng	T7 正反应 zhèng fǎn yìng
T7 生成物 shēng chéng wù	T7 反应物 fǎn yìng wù	T7 动态的 dòng tài de

T7 reaction quotient	T7 equilibrium constant	T7 balanced equation
T7 partial pressure	T7 molarity	T7 coefficient
T7 ICE table	T7 mole ratio	T7 negligible

T7

配平方程式

pèi píng fāng chéng shì

T7

平衡常数

píng héng cháng shù

T7

反应商

fǎn yìng shāng

T7

系数

xì shù

T7

摩尔浓度

mó ěr nóng dù

T7

分压

fēn yā

T7

可忽略的

kě hū lüè de

T7

摩尔比

mó ěr bǐ

T7

三段式

sān duàn shì

T7 particulate	T7 Le Chatelier's principle	T7 slightly soluble
T7 solubility product	T7 stoichiometry	T7 molar solubility
T7 common-ion effect	T7 endothermic	T7 catalyst

T7 微溶的 wēi róng de	T7 勒沙特列原理 lè shā tè liè yuán lǐ	T7 微粒 wēi lì
T7 摩尔溶解度 mó ěr róng jiě dù	T7 化学计量 huà xué jì liàng	T7 溶度积 róng dù jī
T7 催化剂 cuī huà jì	T7 吸热 xī rè	T7 同离子效应 tóng lí zǐ xiào yìng

T8 acid	T8 base	T8 conjugate base
T8 conjugate acid	T8 autoionization	T8 hydronium ion
T8 ion-product constant of water	T8 neutral	T8 strong acid

T8 共轭碱 gòng è jiǎn	T8 碱 jiǎn	T8 酸 suān
T8 水合氢离子 shuǐ hé qīng lí zǐ	T8 自偶电离 zì ǒu diàn lí	T8 共轭酸 gòng è suān
T8 强酸 qiáng suān	T8 中性 zhōng xìng	T8 水的离子积 shuǐ de lí zǐ jī

T8 strong base	T8 weak acid	T8 percent ionization
T8 buffer	T8 titration curve	T8 equivalence point
T8 acid-base indicator	T8 polyprotic acid	T8 carboxylic acid

T8 电离百分比 diàn lí bǎi fēn bǐ	T8 弱酸 ruò suān	T8 强碱 qiáng jiǎn
T8 等当点 děng dāng diǎn	T8 滴定曲线 dī dìng qū xiàn	T8 缓冲溶液 huǎn chōng róng yè
T8 羧酸 suō suān	T8 多元酸 duō yuán suān	T8 酸碱指示剂 suān jiǎn zhǐ shì jì

T8 Buffer capacity	T8 pH	T9 Entropy
T9 dispersal	T9 vaporisation	T9 solvation
T9 absolute entropy	T9 Gibbs free energy	T9 thermodynamically favorable

T9 熵 shāng	T8 pH 值 pH zhí	T8 缓冲容量 huǎn chōng róng liàng
T9 溶剂化 róng jì huà	T9 汽化 qì huà	T9 分散 fēn sàn
T9 热力学有利 rè lì xué yǒu lì	T9 吉布斯自由能 jí bù sī zì yóu néng	T9 绝对熵 jué duì shāng

T9 activation energy	T9 Thermodynamics	T9 kinetics
T9 kinetic control	T9 equilibrium constant	T9 dissolving
T9 coupling	T9 intermediate	T9 Redox reactions

T9

动力学

dòng lì xué

T9

热力学

rè lì xué

T9

活化能

huó huà néng

T9

溶解

róng jiě

T9

平衡常数

píng héng cháng shù

T9

动力学控制

dòng lì xué kòng zhì

T9

氧化还原反应

yǎng huà huán yuán fǎn yìng

T9

中间体

zhōng jiān tǐ

T9

偶联

ǒu lián

T9 galvanic (voltaic) cell	T9 electrolytic cell	T9 oxidation
T9 anode	T9 reduction	T9 cathode
T9 salt bridge	T9 cell potential	T9 standard reduction potentials

T9 氧化 yǎng huà	T9 电解池 diàn jiě chí	T9 原电池 yuán diàn chí
T9 阴极 yīn jí	T9 还原 huán yuán	T9 阳极 yáng jí
T9 标准还原电势 biāo zhǔn huán yuán diàn shì	T9 电池电势 diàn chí diàn shì	T9 盐桥 yán qiáo

T9 Faraday constant	T9 spontaneous	T9 Nernst equation
T9 Le Chatelier's principle	T9 electrolysis	T9 Faraday's law
T9 half-reaction		

T9

能斯特方程

néng sī tè fāng chéng

T9

自发的

zì fā de

T9

法拉第常数

fǎ lā dì cháng shù

T9

法拉第定律

fǎ lā dì dìng lǜ

T9

电解

diàn jiě

T9

勒夏特列原理

lè xià tè liè yuán lǐ

T9

半反应

bàn fǎn yìng