

T1 moles	T1 Avogadro's number	T1 molar mass
T1 mass spectrometer	T1 mass spectrum	T1 isotope
T1 relative abundance	T1 percent composition	T1 empirical formula

T1 摩尔质量 mó ěr zhì liàng	T1 阿伏伽德罗常数 ā fú gā dé luó cháng shù	T1 摩尔 mó ěr
T1 同位素 tóng wèi sù	T1 质谱 zhì pǔ	T1 质谱仪 zhì pǔ yí
T1 实验式 shí yàn shì	T1 百分组成 bǎi fēn zǔ chéng	T1 相对丰度 xiāng duì fēng dù

T1 molecular formula	T1 mixture	T1 nucleus
T1 electron configuration	T1 valence electrons	T1 Photoelectron spectroscopy
T1 Atomic radius	T1 Ionization energy	T1 Electronegativity

T1 原子核 yuán zǐ hé	T1 混合物 hùn hé wù	T1 分子式 fēn zǐ shì
T1 光电子能谱 guāng diàn zǐ néng pǔ	T1 价电子 jià diàn zǐ	T1 电子排布 diàn zǐ pái bù
T1 电负性 diàn fù xìng	T1 电离能 diàn lí néng	T1 原子半径 yuán zǐ bàn jìng

T1 cations	T1 anions	T1 ionic compound
T2 chemical bond	T2 Ionic bond	T2 Covalent bond
T2 polar covalent	T2 Metallic bond	T2 potential energy

T1 离子化合物 lí zi huà hé wù	T1 阴离子 yīn lí zi	T1 阳离子 yáng lí zi
T2 共价键 gòng jià jiàn	T2 离子键 lí zi jiàn	T2 化学键 huà xué jiàn
T2 势能 shì néng	T2 金属键 jīn shǔ jiàn	T2 极性共价 jí xìng gòng jià

T2 bond length	T2 bond energy	T2 ionic solid
T2 lattice	T2 delocalized	T2 alloy
T2 Lewis diagram	T2 lone pairs	T2 octet

T2 离子固体 lí zǐ gù tǐ	T2 键能 jiàn néng	T2 键长 jiàn zhǎng
T2 合金 hé jīn	T2 离域 lí yù	T2 晶格 jīng gé
T2 八隅体 bā yú tǐ	T2 孤对电子 gū duì diàn zǐ	T2 路易斯结构 lù yì sī jié gòu

T2 resonance	T2 Formal charge	T2 VSEPR
T2 Hybridization	T2 sigma bond	T2 pi bond
T2 geometric isomers	T3 Intermolecular forces	T3 London dispersion forces

T2 价层电子对互斥 jià céng diàn zì duì hù chì	T2 形式电荷 xíng shì diàn hè	T2 共振 gòng zhèn
T2 π 键 π jiàn	T2 σ 键 σ jiàn	T2 杂化 zá huà
T3 伦敦色散力 lún dūn sè sàn lì	T3 分子间作用力 fēn zǐ jiàn zuò yòng lì	T2 几何异构体 jǐ hé yì gòu tǐ

T3 Dipole–dipole	T3 Ion–dipole	T3 Hydrogen bonding
T3 malleable	T3 ductile	T3 free valence electrons
T3 crystalline	T3 amorphous	T3 Kinetic molecular theory

T3 氢键 qīng jiàn	T3 离子-偶极 lí zi - ǒu jí	T3 偶极-偶极 ǒu jí - ǒu jí
T3 自由价电子 zì yóu jià diàn zǐ	T3 可延展的 kě yǎn zhǎn de	T3 可锻的 kě duàn de
T3 分子运动论 fēn zǐ yùn dòng lùn	T3 非晶体 fēi jīng tǐ	T3 晶体 jīng tǐ

T3 solution	T3 solute	T3 solvent
T3 molarity	T3 chromatography	T3 Solubility
T3 Spectroscopy	T3 photons	T3 Beer–Lambert law

T3 溶剂 róng jì	T3 溶质 róng zhì	T3 溶液 róng yè
T3 溶解度 róng jiě dù	T3 色谱法 sè pǔ fǎ	T3 摩尔浓度 mó ěr nóng dù
T3 比尔-朗伯定律 bǐ ěr - lǎng bó dìng lǚ	T3 光子 guāng zi	T3 光谱学 guāng pǔ xué

T4 净离子方程式 jìng lí zǐ fāng chéng shì	T4 沉淀 chén diàn	T4 化学反应 huà xué fǎn yìng
T4 化学变化 huà xué biàn huà	T4 物理变化 wù lǐ biàn huà	T4 旁观离子 páng guān lí zǐ
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 titration	T4 equivalence point	T4 acid
T4 base	T4 redox	T4 Oxidation
T4 reduction	T5 Kinetics	T5 reaction rate

T4 酸 suān	T4 等当点 děng dāng diǎn	T4 滴定 dī dìng
T4 氧化 yǎng huà	T4 氧化还原 yǎng huà huán yuán	T4 碱 jiǎn
T5 反应速率 fǎn yìng sù lǜ	T5 动力学 dòng lì xué	T4 还原 huán yuán

T5 rate law	T5 rate constant	T5 orders
T5 half-life	T5 reaction mechanism	T5 elementary steps
T5 intermediates	T5 Collision theory	T5 activation energy

T5 级数 jí shù	T5 速率常数 sù lǜ cháng shù	T5 速率方程 sù lǜ fāng chéng
T5 基元反应 jī yuán fǎn yìng	T5 反应机理 fǎn yìng jī lǐ	T5 半衰期 bàn shuāi qī
T5 活化能 huó huà néng	T5 碰撞理论 pèng zhuàng lǐ lùn	T5 中间体 zhōng jiān tǐ

T5 energy profile	T5 transition state	T5 rate-determining step
T5 catalyst	T6 Thermochemistry	T6 exothermic
T6 endothermic	T6 Heat	T6 thermal equilibrium

T5 决速步骤 jué sù bù zhòu	T5 过渡态 guò dù tài	T5 能量图 néng liàng tú
T6 放热 fàng rè	T6 热化学 rè huà xué	T5 催化剂 cūi huà jì
T6 热平衡 rè píng héng	T6 热量 rè liàng	T6 吸热 xī rè

T6 specific heat	T6 Calorimetry	T6 phase change
T6 enthalpy of reaction	T6 state function	T6 standard enthalpy of formation
T6 Hess's law	T7 reversible reaction	T7 Chemical equilibrium

T6 相变 xiāng biàn	T6 量热法 liàng rè fǎ	T6 比热容 bǐ rè róng
T6 生成焓 shēng chéng hán	T6 状态函数 zhuàng tài hán shù	T6 反应焓 fǎn yìng hán
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 lǚ

T7 reaction quotient	T7 equilibrium constant	T7 Le Chatelier's principle
T7 solubility product	T8 acid	T8 base
T8 conjugate base	T8 conjugate acid	T8 autoionization

T7 勒沙特列原理 lēi shā tè liè yuán lǐ	T7 平衡常数 píng héng cháng shù	T7 反应商 fǎn yìng shāng
T8 碱 jiǎn	T8 酸 suān	T7 溶度积 róng dù jī
T8 自偶电离 zì ǒu diàn lí	T8 共轭酸 gòng è suān	T8 共轭碱 gòng è jiǎn

T8 hydronium ion	T8 ion-product constant of water	T8 neutral
T8 pH	T8 strong acid	T8 strong base
T8 weak acid	T8 buffer	T8 titration curve

T8 中性 zhōng xìng	T8 水的离子积 shuǐ de lí zǐ jī	T8 水合氢离子 shuǐ hé qīng lí zǐ
T8 强碱 qiáng jiǎn	T8 强酸 qiáng suān	T8 pH 值 pH zhí
T8 滴定曲线 dī dìng qū xiàn	T8 缓冲溶液 huǎn chōng róng yè	T8 弱酸 ruò suān

T8 equivalence point	T8 acid-base indicator	T8 Buffer capacity
T9 Entropy	T9 Gibbs free energy	T9 thermodynamically favorable
T9 galvanic (voltaic) cell	T9 electrolytic cell	T9 anode

T8 缓冲容量 huǎn chōng róng liàng	T8 酸碱指示剂 suān jiǎn zhǐ shì jì	T8 等当点 děng dāng diǎn
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 熵 shāng
T9 阳极 yáng jí	T9 电解池 diàn jiě chí	T9 原电池 yuán diàn chí

T9 cathode	T9 cell potential	T9 Nernst equation
T9 electrolysis	T9 Faraday's law	

T9 能斯特方程 néng sī tè fāng chéng	T9 电池电势 diàn chí diàn shì	T9 阴极 yīn jí
	T9 法拉第定律 fǎ lā dì dìng lǜ	T9 电解 diàn jiě