

AP Chemistry

Glossary · 词汇表 · every term in the course, A–Z

English	中文	Pinyin
absolute temperature <i>/ˈæbsəluːt ˈtempɹɪtʃə/</i>	绝对温度	jué duì wēn dù
 absorbance <i>/əbˈsɔːbəns/</i>	吸光度	xī guāng dù
 acid <i>/ˈæsɪd/</i>	酸	suān
 acid-base indicator <i>/ˈæsɪd beɪs ˈɪndɪkətə/</i>	酸碱指示剂	suān jiǎn zhǐ shì jì
 activation energy <i>/ˌæktɪˈveɪʃn ˈenədʒi/</i>	活化能	huó huà néng
active site <i>/ˈæktɪv saɪt/</i>	活性位点	huó xìng wèi diǎn
adsorb	吸附	xī fù
 alloy <i>/ˈælɔɪ/</i>	合金	hé jīn
alternative pathway	替代路径	tì dài lù jìng
 amorphous <i>/əˈmɔːfəs/</i>	非晶体	fēi jīng tǐ
anion <i>/ˈænaɪən/</i>	阴离子	yīn lí zǐ
 anions <i>/ˈænaɪənz/</i>	阴离子	yīn lí zǐ
 anode <i>/ˈænəʊd/</i>	阳极	yáng jí
aqueous <i>/ˈeɪkwɪəs/</i>	水溶液的	shuǐ róng yè de
Arrhenius equation	阿伦尼乌斯方程	ā lún ní wū sī fāng chéng
atomic mass	原子质量	yuán zǐ zhì liàng
atomic number <i>/əˈtɒmɪk ˈnʌmbə/</i>	原子序数	yuán zǐ xù shù
 atomic radius <i>/əˈtɒmɪk ˈreɪdiəs/</i>	原子半径	yuán zǐ bàn jìng
atoms <i>/ˈætənz/</i>	原子	yuán zǐ

English	中文	Pinyin
Aufbau principle	构造原理	gòu zào yuán lǐ
 autoionization <i>/ˌɔːtəʊ, aɪənəɪˈzeɪʃn/</i>	自偶电离	zì ǒu diàn lí
autoionization of water	水的自偶电离	shuǐ de zì ǒu diàn lí
 average atomic mass <i>/ˈævərɪdʒ əˈtɒmɪk mæs/</i>	平均原子质量	píng jūn yuán zǐ zhì liàng
 average kinetic energy <i>/ˈævərɪdʒ kɪˈnetɪk ˈenədʒi/</i>	平均动能	píng jūn dòng néng
average rate	平均速率	píng jūn sù lǜ
 Avogadro's number <i>/ˌævəˈɡædrəʊz ˈnʌmbə/</i>	阿伏伽德罗常数	ā fú gā dé luó cháng shù
balanced equation	配平方程式	pèi píng fāng chéng shì
 base <i>/beɪs/</i>	碱	jiǎn
 Beer-Lambert law	比尔-朗伯定律	bǐ ěr - lǎng bó dìng lǜ
 Beer-Lambert law <i>/bɪə ˈlæmbət lɔː/</i>	比尔-朗伯定律	bǐ ěr - lǎng bó dìng lǜ
Bimolecular	双分子	shuāng fēn zǐ
binary acids	无氧酸	wú yǎng suān
 binding energy <i>/ˈbaɪndɪŋ ˈenədʒi/</i>	结合能	jié hé néng
boiling point <i>/ˈbɔɪlɪŋ pɔɪnt/</i>	沸点	fèi diǎn
 bond energy <i>/bɒnd ˈenədʒi/</i>	键能	jiàn néng
 bond enthalpy <i>/bɒnd enˈθælpi/</i>	键焓	jiàn hán
 bond length <i>/bɒnd leŋθ/</i>	键长	jiàn zhǎng
bond order	键级	jiàn jí
bonds <i>/bɒndz/</i>	化学键	huà xué jiàn
brittleness	脆性	cùi xìng
Bronsted-Lowry	布朗斯特-劳里	bù lǎng sī tè - láo lǐ

English	中文	Pinyin
 buffer <i>/ˈbʌfə/</i>	缓冲溶液	huǎn chōng róng yè
 buffer capacity <i>/ˈbʌfə kəˈpæsɪti/</i>	缓冲容量	huǎn chōng róng liàng
 calorimetry <i>/ˈkæləˈrɪmətri/</i>	量热法	liàng rè fǎ
 catalyst <i>/ˈkætəlist/</i>	催化剂	cuī huà jì
 cathode <i>/ˈkæθəʊd/</i>	阴极	yīn jí
cation <i>/ˈkætaɪən/</i>	阳离子	yáng lí zi
 cations <i>/ˈkætaɪənz/</i>	阳离子	yáng lí zi
 cell potential <i>/sel pəˈtenʃl/</i>	电池电势	diàn chí diàn shì
charge <i>/tʃɑːdʒ/</i>	电荷	diàn hè
 chemical bond <i>/ˈkemɪkl bɒnd/</i>	化学键	huà xué jiàn
 chemical change <i>/ˈkemɪkl tʃeɪndʒ/</i>	化学变化	huà xué biàn huà
 chemical equilibrium <i>/ˈkemɪkl ˌɪkwɪˈlɪbrɪəm/</i>	化学平衡	huà xué píng héng
chemical formula <i>/ˈkemɪkl ˈfɔːmjələ/</i>	化学式	huà xué shì
 chemical reaction <i>/ˈkemɪkl rɪˈækʃn/</i>	化学反应	huà xué fǎn yìng
 Chromatography <i>/kraʊməˈtɒɡrəfi/</i>	色谱法	sè pǔ fǎ
 Collision theory <i>/kəˈlɪʒn ˈθɪəri/</i>	碰撞理论	pèng zhuàng lǐ lùn
combined gas law	组合气体定律	zǔ hé qì tǐ dìng lǜ
 common-ion effect <i>/ˈkɒmən ˈaɪən ɪˈfekt/</i>	同离子效应	tóng lí zi xiào yìng
complete ionic equation	完整离子方程式	wán zhěng lí zi fāng chéng shì
compound <i>/ˈkɒmpaʊnd/</i>	化合物	huà hé wù

English	中文	Pinyin
concentration <i>/ˌkɒnsənˈtreɪʃn/</i>	浓度	nóng dù
concentration cell	浓差电池	nóng chà diàn chí
condenses	冷凝	lěng níng
 conjugate acid <i>/ˈkɒndʒuːɡeɪt ˈæsɪd/</i>	共轭酸	gòng è suān
conjugate acid-base pair	共轭酸碱对	gòng è suān jiǎn duì
conjugate acid-base pairs	共轭酸碱对	gòng è suān jiǎn duì
 conjugate base <i>/ˈkɒndʒuːɡeɪt beɪs/</i>	共轭碱	gòng è jiǎn
conserved <i>/kənˈsɜːvd/</i>	守恒	shǒu héng
Coulomb's law <i>/ˈkuːləmz lɔː/</i>	库仑定律	kù lún dìng lǜ
 Coulombic attraction <i>/kuːˈləmbɪk əˈtrækʃn/</i>	库仑吸引	kù lún xī yǐn
counting unit	计数单位	jì shù dān wèi
coupling	耦合	ǒu hé
 covalent bond <i>/ˈkəʊvələnt bɒnd/</i>	共价键	gòng jià jiàn
Covalent-network	共价网状	gòng jià wǎng zhuàng
 crystal lattice <i>/ˈkrɪstl ˈlætɪs/</i>	晶格	jīng gé
 crystalline <i>/ˈkrɪstəlaɪn/</i>	晶体	jīng tǐ
Dalton's law	道尔顿分压定律	dào ěr dùn fēn yā dìng lǜ
 decomposition <i>/ˌdiːkɒmpəˈzɪʃn/</i>	分解反应	fēn jiě fǎn yìng
 delocalized <i>/dɪˈləkəlaɪzd/</i>	离域	lí yù
 delocalized electrons <i>/dɪˈləkəlaɪzd ɪˈlektroʊnz/</i>	离域电子	lí yù diàn zi
dilution	稀释	xī shì

English	中文	Pinyin
dipole <i>/ˈdaɪpəʊl/</i>	偶极	ǒu jí
Dipole-dipole	偶极-偶极	ǒu jí - ǒu jí
 Dipole-dipole <i>/ˈdaɪpəʊl ˈdaɪpəʊl/</i>	偶极-偶极	ǒu jí - ǒu jí
 Distillation <i>/dɪstrɪˈleɪʃn/</i>	蒸馏	zhēng liú
double bond <i>/ˈdʌbl bʌnd/</i>	双键	shuāng jiàn
 ductile <i>/ˈdʌktail/</i>	可延展的	kě yán zhǎn de
dynamic <i>/daɪˈnæmɪk/</i>	动态的	dòng tài de
effective collision <i>/ɪˈfektɪv kəˈlɪʒn/</i>	有效碰撞	yǒu xiào pèng zhuàng
effective nuclear charge	有效核电荷	yǒu xiào hé diàn hè
elastic <i>/ɪˈlæstɪk/</i>	弹性	tán xìng
electrically neutral	电中性	diàn zhōng xìng
 electrolysis <i>/ɪlekˈtrəʊlɪsɪs/</i>	电解	diàn jiě
electrolytic	电解池	diàn jiě chí
 electrolytic cell <i>/ɪˌlektɹəˈlɪtɪk sel/</i>	电解池	diàn jiě chí
electromagnetic radiation	电磁辐射	diàn cí fú shè
 electromagnetic spectrum <i>/ɪˌlektɹəmægˈnetɪk ˈspektrəm/</i>	电磁波谱	diàn cí bō pǔ
 electron configuration <i>/ɪˈlektɹən kənˌfɪɡjəˈreɪʃn/</i>	电子排布	diàn zi pái bù
electron domains	电子域	diàn zi yù
electron sharing	电子共享	diàn zi gòng xiǎng
electron transfer <i>/ɪˈlektɹən ˈtrænsfɜː/</i>	电子转移	diàn zi zhuǎn yí

English	中文	Pinyin
electronegative <i>/ɪˈlektɹəʊnɡətɪv/</i>	电负	diàn fù
 electronegativity <i>/ɪˌlektɹəʊnɡəˈtɪvɪti/</i>	电负性	diàn fù xìng
electronic	电子跃迁	diàn zi yuè qiān
 electrons <i>/ɪˈlektɹonz/</i>	电子	diàn zi
element <i>/ˈelɪmənt/</i>	元素	yuán sù
elementary reaction	基元反应	jī yuán fǎn yìng
 elementary steps <i>/ˌeliˈmentəri steps/</i>	基元步骤	jī yuán bù zhòu
 empirical formula <i>/emˈpɪrɪkl ˈfɔːmjələ/</i>	实验式	shí yàn shì
empirical formula mass	实验式质量	shí yàn shì zhì liàng
 endothermic <i>/ˌendəʊˈθɜːmɪk/</i>	吸热	xī rè
energy diagram	能量图	néng liàng tú
energy levels <i>/ˈenədʒi ˈlevlz/</i>	能级	néng jí
 energy profile <i>/ˈenədʒi ˈpraʊfaɪl/</i>	能量图	néng liàng tú
enthalpy change <i>/enˈθælpɪ tʃeɪndʒ/</i>	焓变	hán biàn
 enthalpy of reaction <i>/enˈθælpɪ ɒv rɪˈækʃn/</i>	反应焓	fǎn yìng hán
 entropy <i>/ˈentɹəpi/</i>	熵	shāng
entropy change <i>/ˈentɹəpi tʃeɪndʒ/</i>	熵变	shāng biàn
Enzyme <i>/ˈenzaim/</i>	酶	méi
 equilibrium <i>/ˌɪːkwɪˈlɪbrɪəm/</i>	平衡	píng héng
= equilibrium constant <i>/ˌɪːkwɪˈlɪbrɪəm ˈkɒnstənt/</i>	平衡常数	píng héng cháng shù
 equivalence point <i>/ɪˈkwɪvələns pɔɪnt/</i>	等当点	děng dāng diǎn

English	中文	Pinyin
evidence <i>/ˈevidəns/</i>	证据	zhèng jù
excess reactant	过量反应物	guò liàng fǎn yìng wù
exchange rate <i>/eks'tʃeɪndʒ reɪt/</i>	换算关系	huàn suàn guān xì
excited state <i>/ek'saɪtɪd steɪt/</i>	激发态	jī fā tài
 exothermic <i>/egzəˈθɜːmɪk/</i>	放热	fàng rè
expanded octet <i>/ek'spændɪd ɒk'tet/</i>	扩展八隅体	kuò zhǎn bā yú tǐ
 Faraday's law <i>/ˈfærədeɪz lɔː/</i>	法拉第定律	fǎ lǎ dì dìng lǜ
 formal charge <i>/ˈfɔːml tʃɑːdʒ/</i>	形式电荷	xíng shì diàn hè
free energy of dissolution	溶解自由能	róng jiě zì yóu néng
 free valence electrons <i>/friː ˈveɪləns ɪˈlektroʊnz/</i>	自由价电子	zì yóu jià diàn zǐ
frequency <i>/ˈfriːkwənsi/</i>	频率	pín lǜ
galvanic	原电池	yuán diàn chí
 galvanic (voltaic) cell <i>/gælˈvænik sel/</i>	原电池	yuán diàn chí
gas constant <i>/gæs ˈkɒnstənt/</i>	气体常数	qì tǐ cháng shù
gas formation	气体生成	qì tǐ shēng chéng
Gases <i>/ˈgæsiːz/</i>	气体	qì tǐ
 geometric isomers <i>/ˌdʒiːəʊˈmetrɪk ˈaɪsəməz/</i>	几何异构体	jǐ hé yì gòu tǐ
 Gibbs free energy <i>/ɡɪbz friː ˈenədʒi/</i>	吉布斯自由能	jí bù sī zì yóu néng
ground state <i>/graʊnd steɪt/</i>	基态	jī tài
half-equivalence point	半等当点	bàn děng dāng diǎn
 half-life <i>/hɑːf laɪf/</i>	半衰期	bàn shuāi qī

English	中文	Pinyin
half-reactions	半反应	bàn fǎn yìng
 heat <i>/hiːt/</i>	热量	rè liàng
 heat of fusion <i>/hiːt ɒv ˈfjuːʒn/</i>	熔化热	róng huà rè
 heat of vaporization <i>/hiːt ɒv ˈveɪpəraɪˈzeɪʃn/</i>	汽化热	qì huà rè
heating curve <i>/ˈhiːtɪŋ kɜːv/</i>	加热曲线	jiā rè qū xiàn
 Henderson-Hasselbalch equation <i>/ˈhendəsn ˈhæslbəltʃ ɪˈkweɪʒn/</i>	亨德森-哈塞尔巴赫方程	hēng dé sēn - hā sāi ěr bā hè fāng chéng
 Hess's law <i>/ˈhesɪz lɔː/</i>	赫斯定律	hè sī dìng lǜ
Heterogeneous catalyst <i>/ˌhetərəˈdʒiːniəs ˈkætəlɪst/</i>	非均相催化剂	fēi jūn xiāng cuī huà jì
heterogeneous mixture	非均相混合物	fēi jūn xiāng hùn hé wù
Homogeneous catalyst <i>/həˈmæʊdʒniəs ˈkætəlɪst/</i>	均相催化剂	jūn xiāng cuī huà jì
homogeneous mixture	均相混合物	jūn xiāng hùn hé wù
Hund's rule	洪特规则	hóng tè guī zé
 hybridization <i>/ˌhaɪbrɪdaɪˈzeɪʃn/</i>	杂化	zá huà
 Hydrogen bonding <i>/ˈhaɪdrədʒɪn ˈbɒndɪŋ/</i>	氢键	qīng jiàn
 hydronium ion <i>/haɪˈdræʊniəm ˈaɪɒn/</i>	水合氢离子	shuǐ hé qīng lí zì
ideal gas <i>/aɪˈdiəl gæs/</i>	理想气体	lǐ xiǎng qì tǐ
 ideal gas law <i>/aɪˈdiəl gæs lɔː/</i>	理想气体定律	lǐ xiǎng qì tǐ dìng lǜ
incomplete octet	不完全八隅体	bù wán quán bā yú tǐ
indicator <i>/ˈɪndɪkeɪtə/</i>	指示剂	zhǐ shì jì
Infrared <i>/ˌɪnfərəˈred/</i>	红外	hóng wài

English	中文	Pinyin
instantaneous rate	瞬时速率	shùn shí sù lǜ
integrated rate law	积分速率方程	jī fēn sù lǜ fāng chéng
 intermediate <i>/ˌɪntəˈmiːdiət/</i>	中间体	zhōng jiān tǐ
 intermediates <i>/ˌɪntəˈmiːdiəts/</i>	中间体	zhōng jiān tǐ
 intermolecular forces <i>/ˌɪntəməˈlekjələ ˈfɔːsɪz/</i>	分子间作用力	fēn zǐ jiàn zuò yòng lì
interstitial alloy	间隙合金	jiàn xì hé jīn
intramolecular	分子内	fēn zǐ nèi
ion <i>/ˈaɪən/</i>	离子	lí zǐ
 ion-product constant of water <i>/ˈaɪən ˈprɒdəkt ˈkɒnstənt ɒv ˈwoːtə/</i>	水的离子积	shuǐ de lí zǐ jī
Ionic	离子型	lí zǐ xíng
 ionic bond <i>/aɪˈbɒnɪk bɒnd/</i>	离子键	lí zǐ jiàn
 ionic compound <i>/aɪˈbɒnɪk ˈkɒmpaʊnd/</i>	离子化合物	lí zǐ huà hé wù
 ionic solid <i>/aɪˈbɒnɪk ˈsɒlɪd/</i>	离子固体	lí zǐ gù tǐ
 ionization energy <i>/ˌaɪənəɪˈzeɪʃn ˈenədʒi/</i>	电离能	diàn lí néng
ionize	电离	diàn lí
ionizes	电离	diàn lí
ions <i>/ˈaɪənz/</i>	离子	lí zǐ
 Ion-dipole <i>/ˈaɪən ˈdaɪpəʊl/</i>	离子-偶极	lí zǐ ǒu jí
 isotope <i>/ˈaɪsəteɪp/</i>	同位素	tóng wèi sù
 isotopes <i>/ˈaɪsəteɪps/</i>	同位素	tóng wèi sù
 kelvin <i>/ˈkelvɪn/</i>	开尔文	kāi ěr wén

English	中文	Pinyin
kinetic control	动力学控制	dòng lì xué kòng zhì
 kinetic energy <i>/kɪˈnetɪk ˈenədʒi/</i>	动能	dòng néng
 kinetic molecular theory <i>/kɪˈnetɪk məˈlekjələ ˈθiəri/</i>	分子运动论	fēn zǐ yùn dòng lùn
 Kinetics <i>/kɪˈnetɪks/</i>	动力学	dòng lì xué
 lattice <i>/ˈlætɪs/</i>	晶格	jīng gé
 lattice energy <i>/ˈlætɪs ˈenədʒi/</i>	晶格能	jīng gé néng
 Le Chatelier's principle <i>/lə ˈtʃetliəz ˈprɪnsɪpl/</i>	勒夏特列原理	lē xià tè liè yuán lǐ
 Lewis diagram <i>/ˈluːɪs ˈdaɪəgræm/</i>	路易斯结构式	lù yì sī jié gòu shì
like dissolves like	相似相溶	xiāng sì xiāng róng
 limiting reactant <i>/ˈlɪmɪtɪŋ rɪˈæktənt/</i>	限量反应物	xiàn liàng fǎn yìng wù
Liquids	液体	yè tǐ
London dispersion <i>/ˈlʌndn dɪˈspɜːʃn/</i>	伦敦色散力	lún dūn sè sǎn lì
 London dispersion forces <i>/ˈlʌndn dɪˈspɜːʃn ˈfɔːsɪz/</i>	伦敦色散力	lún dūn sè sǎn lì
lone pair <i>/ləʊn peə/</i>	孤对电子	gū duì diàn zǐ
 lone pairs <i>/ləʊn peəz/</i>	孤对电子	gū duì diàn zǐ
luster	光泽	guāng zé
 Macroscopic <i>/ˌmækrəˈskɒpɪk/</i>	宏观	hóng guān
malleability <i>/ˌmæləˈbɪlɪti/</i>	延展性	yán zhǎn xìng
 malleable <i>/ˈmæləbl/</i>	可延展	kě yán zhǎn

English	中文	Pinyin
mass number	质量数	zhì liàng shù
$\%$ mass percent	质量分数	zhì liàng fēn shù
 mass spectrometer	质谱仪	zhì pǔ yí
 mass spectrum	质谱图	zhì pǔ tú
mass-to-charge ratio	质荷比	zhì hé bǐ
Maxwell-Boltzmann distribution	麦克斯韦-玻尔兹曼分布	mài kè sī wéi - bō ěr zī màn fēn bù
Metallic	金属型	jīn shǔ xíng
 metallic bond	金属键	jīn shǔ jiàn
metals	金属	jīn shǔ
method of initial rates	初始速率法	chū shǐ sù lǜ fǎ
microstates	微观状态	wēi guān zhuàng tài
 mixture	混合物	hùn hé wù
mobile phase	流动相	liú dòng xiāng
molar absorptivity	摩尔吸光系数	mó ěr xī guāng xì shù
 molar mass	摩尔质量	mó ěr zhì liàng
 molar solubility	摩尔溶解度	mó ěr róng jiě dù
 molarity	摩尔浓度	mó ěr nóng dù
$\#$ mole	摩尔	mó ěr
mole fraction	摩尔分数	mó ěr fēn shù
$\div$ mole ratio	摩尔比	mó ěr bǐ
Molecular	分子型	fēn zǐ xíng

English	中文	Pinyin
molecular equation	分子方程式	fēn zǐ fāng chéng shì
 molecular formula	分子式	fēn zǐ shì
molecular polarity	分子极性	fēn zǐ jí xìng
molecularity	分子数	fēn zǐ shù
$\#$ moles	摩尔	mó ěr
multistep reaction	多步反应	duō bù fǎn yìng
 Nernst equation	能斯特方程	néng sī tè fāng chéng
$=$ net ionic equation	净离子方程式	jìng lí zǐ fāng chéng shì
 neutral	中性	zhōng xìng
neutral molecules	中性分子	zhōng xìng fēn zǐ
 neutralization	中和	zhōng hé
neutrons	中子	zhōng zǐ
nonmetals	非金属	fēi jīn shǔ
Nonpolar	非极性	fēi jí xìng
nonpolar covalent	非极性共价	fēi jí xìng gòng jià
 nucleus	原子核	yuán zǐ hé
observable species	可观测物种	kě guān cè wù zhǒng
 octet	八隅体	bā yú tǐ
octet rule	八隅规则	bā yú guī zé
orbital	轨道	guǐ dào
 orders	反应级数	fǎn yìng jí shù
orientation	取向	qǔ xiàng

English	中文	Pinyin
overall order <i>/əʊvə'ro:l 'o:da/</i>	总级数	zǒng jí shù
↑ Oxidation <i>/ˌɒksɪ'deɪʃn/</i>	氧化	yǎng huà
oxidation number <i>/ˌɒksɪ'deɪʃn 'nʌmbə/</i>	氧化数	yǎng huà shù
oxidized	被氧化	bèi yǎng huà
↑ oxidizing agent <i>/'ɒksɪdaɪzɪŋ 'eɪdʒənt/</i>	氧化剂	yǎng huà jì
oxyacids	含氧酸	hán yǎng suān
partial pressure <i>/'pɑ:ʃl 'preʃə/</i>	分压	fēn yā
• Particulate <i>/pə'tɪkjələɪt/</i>	微粒	wēi lì
particulate diagram	微粒图	wēi lì tú
particulate diagrams	微粒图	wēi lì tú
path length	光程	guāng chéng
Pauli exclusion principle	泡利不相容原理	pào lì bù xiāng róng yuán lǐ
⌚ percent composition <i>/pə'sent ,kɒmpə'zɪʃn/</i>	百分组成	bǎi fēn zǔ chéng
percent yield	产率	chǎn lǜ
periodic trends	周期性变化趋势	zhōu qī xìng biàn huà qū shì
📏 pH <i>/pi: eɪf/</i>	pH 值	pH zhí
↻ phase change <i>/feɪz tʃeɪndʒ/</i>	相变	xiāng biàn
photoelectric effect <i>/ˌfəʊtəʊɪ'lektɹɪk ɪ'fekt/</i>	光电效应	guāng diàn xiào yìng
🔭 photoelectron spectroscopy <i>/ˌfəʊtəʊɪ'lektɹɒn spek'trɒskəpi/</i>	光电子能谱	guāng diàn zì néng pǔ
✦ photons <i>/'fəʊtɒnz/</i>	光子	guāng zǐ

English	中文	Pinyin
↕ physical change <i>/'fɪzɪkl tʃeɪndʒ/</i>	物理变化	wù lǐ biàn huà
= pi bond <i>/paɪ bɒnd/</i>	π 键	π jiàn
# Planck's constant <i>/plæŋks 'kɒnstənt/</i>	普朗克常数	pǔ lǎng kè cháng shù
polar <i>/'pəʊlə/</i>	极性	jí xìng
↔ polar covalent <i>/'pəʊlə 'kəʊvələnt/</i>	极性共价	jí xìng gòng jià
polarizable	易极化	yì jí huà
⚡ potential energy <i>/pə'tenʃl 'enədʒi/</i>	势能	shì néng
pre-equilibrium approximation	预平衡近似	yù píng héng jìn sì
☁ precipitate <i>/prɪ'sɪpɪteɪt/</i>	沉淀	chén diàn
precipitation reaction	沉淀反应	chén diàn fǎn yìng
products <i>/'prɒdʌkts/</i>	生成物	shēng chéng wù
proton transfer	质子转移	zhì zǐ zhuǎn yí
protons <i>/'prəʊtɒnz/</i>	质子	zhì zǐ
pure substance	纯净物	chún jìng wù
🕒 rate constant <i>/reɪt 'kɒnstənt/</i>	速率常数	sù lǜ cháng shù
📖 rate law <i>/reɪt lɔ:/</i>	速率定律	sù lǜ dìng lǜ
rate of reaction <i>/reɪt ɒv rɪ'ækʃn/</i>	反应速率	fǎn yìng sù lǜ
⌚ rate-determining step <i>/reɪt dɪ'ts:mɪnɪŋ step/</i>	决速步	jué sù bù
reactants <i>/'rɪ'æktənts/</i>	反应物	fǎn yìng wù
reaction energy profile	反应能量图	fǎn yìng néng liàng tú
⚙ reaction mechanism <i>/'rɪ'ækʃn 'mekənɪzəm/</i>	反应机理	fǎn yìng jī lǐ

English	中文	Pinyin
$\div$ reaction quotient <i>/rɪ'ækʃn 'kwɒʃənt/</i>	反应商	fǎn yìng shāng
$\curvearrowright$ reaction rate <i>/rɪ'ækʃn reɪt/</i>	反应速率	fǎn yìng sù lǜ
real gases	真实气体	zhēn shí qì tǐ
rearrangement of atoms	原子重排	yuán zǐ zhòng pái
$\uparrow\downarrow$ redox <i>/rɪ'dɒks/</i>	氧化还原	yǎng huà huán yuán
redox reaction <i>/rɪ'dɒks rɪ'ækʃn/</i>	氧化还原反应	yǎng huà huán yuán fǎn yìng
reduced <i>/rɪ'djuːst/</i>	被还原	bèi huán yuán
$\downarrow$ reducing agent <i>/rɪ'djuːsɪŋ 'eɪdʒənt/</i>	还原剂	huán yuán jì
$\downarrow$ reduction <i>/rɪ'dʌkʃn/</i>	还原	huán yuán
% relative abundance <i>/'relatɪv ə'bʌndəns/</i>	相对丰度	xiāng duì fēng dù
$\mathcal{R}$ resonance <i>/'rezənəns/</i>	共振	gòng zhèn
resonance structure	共振结构	gòng zhèn jié gòu
$\rightleftharpoons$ reversible reaction <i>/rɪ'vɜːsɪbl rɪ'ækʃn/</i>	可逆反应	kě nì fǎn yìng
rotational <i>/rəʊ'teɪʃənl/</i>	转动	zhuǎn dòng
Saturated <i>/'sætʃəreɪtɪd/</i>	饱和	bǎo hé
sea of electrons	电子海	diàn zǐ hǎi
shielding <i>/'ʃiːldɪŋ/</i>	屏蔽	píng bì
— sigma bond <i>/'sɪgmə bɒnd/</i>	σ 键	σ jiàn
Solids <i>/'sɒlɪdz/</i>	固体	gù tǐ
O solubility <i>/ˌsɒljʊː'bɪlɪti/</i>	溶解度	róng jiě dù

English	中文	Pinyin
solubility equilibrium	溶解平衡	róng jiě píng héng
O solubility product <i>/ˌsɒljʊː'bɪlɪti 'prɒdʌkt/</i>	溶度积	róng dù jī
solubility rules	溶解度规则	róng jiě dù guī zé
⋮ solute <i>/ˈsɒljʊːt/</i>	溶质	róng zhì
O solution <i>/sə'lʊʃn/</i>	溶液	róng yè
O solvent <i>/ˈsɒlvənt/</i>	溶剂	róng jì
⚡ specific heat <i>/spə'sɪfɪk hiːt/</i>	比热容	bǐ rè róng
⚡ specific heat capacity <i>/spə'sɪfɪk hiːt kə'pæsɪti/</i>	比热容	bǐ rè róng
⦿ spectator ions <i>/spek'tetə 'aɪənz/</i>	旁观离子	páng guān lí zǐ
spectrophotometry	分光光度法	fēn guāng guāng dù fǎ
⦿ Spectroscopy <i>/spek'trɒskəpi/</i>	光谱学	guāng pǔ xué
standard cell potential <i>/'stændəd sel pə'tenʃl/</i>	标准电池电势	biāo zhǔn diàn chí diàn shì
⚖ standard enthalpy of formation <i>/'stændəd en'tʰælpi ɒv fɔː'meɪʃn/</i>	标准生成焓	biāo zhǔn shēng chéng hán
⚖ standard molar entropy <i>/'stændəd 'mɔlə 'entrəpi/</i>	标准摩尔熵	biāo zhǔn mó ěr shāng
standard solution	标准溶液	biāo zhǔn róng yè
⦿ state function <i>/steɪt 'fʌŋkʃn/</i>	状态函数	zhuàng tài hán shù
states of matter <i>/steɪts ɒv 'mætə/</i>	物质状态	wù zhì zhuàng tài
stationary phase <i>/'steɪʃənəri feɪz/</i>	固定相	gù dìng xiāng
⚖ stoichiometry <i>/ˌstəʊɪki'ɒmətri/</i>	化学计量	huà xué jì liàng
strong	强	qiáng

English	中文	Pinyin
 strong acid <i>/strɒŋ 'æsɪd/</i>	强酸	qiáng suān
 strong base <i>/strɒŋ beɪs/</i>	强碱	qiáng jiǎn
subshells	亚层	yà céng
substitutional alloy	置换合金	zhì huàn hé jīn
Supersaturated	过饱和	guò bǎo hé
Surface area <i>/'sɜːfɪs 'eəriə/</i>	表面积	biǎo miàn jī
surroundings <i>/sə'reaʊndɪŋz/</i>	环境	huán jìng
 Symbolic <i>/sɪm'bɒlɪk/</i>	符号	fú hào
 synthesis <i>/'sɪnθəsis/</i>	化合反应	huà hé fǎn yìng
system <i>/'sɪstəm/</i>	系统	xì tǒng
tangent <i>/'tændʒənt/</i>	切线	qiè xiàn
Temperature <i>/'tempərɪtʃə/</i>	温度	wēn dù
Termolecular	三分子	sān fēn zǐ
tetrahedral <i>/'tetrə'hɪːdrəl/</i>	四面体	sì miàn tǐ
 theoretical yield <i>/θɪə'retɪkl jɪːld/</i>	理论产量	lǐ lùn chǎn liàng
 thermal equilibrium <i>/'θɜːml ɪːkwɪ'librɪəm/</i>	热平衡	rè píng héng
 Thermochemistry <i>/'θɜːməkemɪstri/</i>	热化学	rè huà xué
thermodynamic control	热力学控制	rè lì xué kòng zhì
 thermodynamically favorable <i>/'θɜːmədaɪ'næmɪkli 'feɪvərəbl/</i>	热力学有利的	rè lì xué yǒu lì de
 titration <i>/taɪ'treɪʃn/</i>	滴定	dī dìng

English	中文	Pinyin
 titration curve <i>/taɪ'treɪʃn kɜːv/</i>	滴定曲线	dī dìng qū xiàn
 transition state <i>/træn'sɪʃn steɪt/</i>	过渡态	guò dù tài
trigonal planar <i>/'trɪɡənl 'pleɪnə/</i>	平面三角形	píng miàn sān jiǎo xíng
triple bond <i>/'trɪpl bɒnd/</i>	三键	sān jiàn
Ultraviolet and visible	紫外和可见	zǐ wài hé kě jiàn
Unimolecular	单分子	dān fēn zǐ
Unsaturated <i>/ʌn'sætʃəreɪtɪd/</i>	不饱和	bù bǎo hé
 valence electrons <i>/'veɪləns ɪ'lektroʊnz/</i>	价电子	jià diàn zǐ
vibrational <i>/vaɪ'breɪʃənl/</i>	振动	zhèn dòng
 VSEPR <i>/'vespə/</i>	价层电子对互斥	jià céng diàn zǐ duì hù chì
VSEPR theory <i>/'vespə 'θɪəri/</i>	价层电子对互斥理论	jià céng diàn zǐ duì hù chì lǐ lùn
wavelength <i>/'weɪvlɛŋθ/</i>	波长	bō cháng
weak <i>/wiːk/</i>	弱	ruò
 weak acid <i>/wiːk 'æsɪd/</i>	弱酸	ruò suān
weak base <i>/wiːk beɪs/</i>	弱碱	ruò jiǎn
weighted average	加权平均	jiā quán píng jūn