

A-Level Chemistry

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

English	Pinyin
 absorption <i>/əb'sɔ:pʃn/</i>	xī shōu
 acid <i>/ˈæsɪd/</i>	suān
 acid dissociation constant <i>/ˈæsɪd dɪˌsəʊsɪ'eɪʃn 'kɒnstənt/</i>	suān jiě lí cháng shù
 acid rain <i>/ˈæsɪd reɪn/</i>	suān yǔ
 acidity <i>/æ'sɪdɪti/</i>	suān xìng
 activation energy <i>/ˌæktɪ'veɪʃn 'enədʒi/</i>	huó huà néng
 acyl chloride <i>/ə'kɪl 'klɔːraɪd/</i>	xiān lǜ
 addition <i>/ə'dɪʃn/</i>	jiā chéng
 addition polymerisation <i>/ə'dɪʃn ˌpɒlɪməraɪ'zeɪʃn/</i>	jiā chéng jù hé
 addition–elimination <i>/ə'dɪʃn ɪˌlɪmɪ'neɪʃn/</i>	jiā chéng xiāo qù
 adsorption <i>/əd'sɔ:pʃn/</i>	xī fù
 alcohol <i>/ˈælkəhɒl/</i>	chún
 aldehyde <i>/ˈældɪhaɪd/</i>	quán
 alkane <i>/ˈælkɛn/</i>	wán tīng
 alkene <i>/ˈælkɪn/</i>	xī tīng
 alkylbenzene <i>/ˈælkɪlbenziːn/</i>	wán jī běn
 amide <i>/ə'maɪd/</i>	xiān àn
 amine <i>/ˈæmaɪn/</i>	àn

English	Pinyin
 amino acid <i>/ə'mi:nəʊ 'æsid/</i>	ān jī suān
 ammonia <i>/æ'məʊniə/</i>	ān
 ammonium ion <i>/æ'məʊniəm 'aɪən/</i>	ǎn lí zì
 amphoteric <i>/,æmfəʊ'terɪk/</i>	liǎng xìng
 anhydrous <i>/æn'haidrəs/</i>	wú shuǐ de
 anion <i>/'ænaɪən/</i>	yīn lí zì
 anode <i>/'ænəʊd/</i>	yáng jí
 aqueous <i>/'eɪkwɪəs/</i>	shuǐ róng yè
 arene <i>/'æren/</i>	fāng tīng
 aromatic <i>/ə'rəʊ'mætɪk/</i>	fāng xiāng
 atom <i>/'ætəm/</i>	yuán zì
 atomic number <i>/ə'tɒmɪk 'nʌmbə/</i>	yuán zì xù shù
 atomic radius <i>/ə'tɒmɪk 'reɪdɪəs/</i>	yuán zì bàn jìng
 Avogadro constant <i>/,ævə'gædrəʊ 'kɒnstənt/</i>	ā fú gā dé luó cháng liàng
 azo compound <i>/'ɑ:zəʊ 'kɒmpaʊnd/</i>	ǒu dàn huà hé wù
 bacteria <i>/bæk'tɪəriə/</i>	xì jūn
 balanced <i>/'bælənst/</i>	pèi píng
 base <i>/beɪs/</i>	jiǎn
 baseline <i>/'beɪslam/</i>	jī xiàn
 basicity <i>/beɪ'sɪsɪti/</i>	jiǎn xìng

English	Pinyin
 bent /bent/	jiǎo xíng
 benzene /'benzi:n/	běn
 benzene ring /'benzi:n riŋ/	běn huán
 benzoic acid /ben'zəʊɪk 'æsɪd/	běn jiǎ suān
 bidentate /baɪ'dentet/	shuāng chǐ
 biodegradable /ˌbaɪəʊdɪ'greɪdəbl/	kě shēng wù jiàng jiě
 boiling point /'bɔɪlɪŋ poɪnt/	fèi diǎn
 Boltzmann distribution /'bɒltsmən ,dɪstrɪ'bjuːʃn/	bō ěr zī màn fēn bù
 bond angle /bɒnd 'æŋɡl/	jiàn jiǎo
 bond energy /bɒnd 'enədʒi/	jiàn néng
 bond length /bɒnd leŋθ/	jiàn zhǎng
 bonding pair /'bɒndɪŋ peə/	chéng jiàn diàn zì duì
 Born–Haber cycle /bɔːn 'heɪbə 'saɪkl/	bō ēn hā bó xún huán
 bromination /ˌbrəʊmɪ'neɪʃn/	xiù huà
 bromine water /'brəʊmaɪn 'wɔːtə/	xiù shuǐ
 buffer solution /'bʌfə sə'luːʃn/	huǎn chōng róng yè
 by-product /baɪ 'prɒdʌkt/	fù chǎn wù
 carbocation /ˌkɑːbə'keɪʃn/	tàn zhèng lí zì
 carbon monoxide /'kɑːbən mʌ'nɒksaɪd/	yī yǎng huà tàn
 carbonate /'kɑːbəneɪt/	tàn suān yán

English	Pinyin
 carbonyl /'kɑ:bənaɪl/	tāng jī
 carbonyl compound /'kɑ:bənaɪl 'kɒmpaʊnd/	tāng jī huà hé wù
 carboxylic acid /'kɑ:bək'sɪlɪk 'æsɪd/	suō suān
 catalysis /'kætə'ləsɪs/	cuī huà zuò yòng
 catalyst /'kætə'lɪst/	cuī huà jì
 catalytic converter /'kætə'lɪtɪk kən'vɜ:tə/	cuī huà zhuǎn huà qì
— cathode /'kæθəʊd/	yīn jí
 cation /'kætəɪən/	yáng lí zi
 chain isomerism /'tʃeɪn 'aɪsəməraɪzəm/	liàn yì gòu
 chemical environment /'kemɪkl en'vaɪrənmənt/	huà xué huán jìng
 chemical properties /'kemɪkl 'prɒpətɪz/	huà xué xìng zhì
 chemical shift /'kemɪkl ʃɪft/	huà xué wèi yí
 chiral /'kaɪrəl/	shǒu xìng
 chiral catalyst /'kaɪrəl 'kætə'lɪst/	shǒu xìng cuī huà jì
 chiral centre /'kaɪrəl 'sentə/	shǒu xìng zhōng xīn
 chirality /'kaɪ'rælɪti/	shǒu xìng
 chromatography /'krəʊmə'tɒgrəfi/	sè pǔ
↑ cis /sɪs/	shùn shì
 closed system /'kləʊzd 'sɪstəm/	fēng bì xì tǒng
 collide /'kə'laid/	pèng zhuàng

English	Pinyin
 collision frequency <i>/kə'lɪʒn 'fri:kwənsi/</i>	pèng zhuàng pín lǜ
 combustion <i>/kəm'bastʃn/</i>	rán shāo
 common ion effect <i>/'kɒmən 'aɪən i'fekt/</i>	tóng lí zì xiào yìng
 complementary colour <i>/'kɒmplɪ'mentəri 'kʌlə/</i>	hù bǔ sè
 complete combustion <i>/kəm'pli:t kəm'bastʃn/</i>	wán quán rán shāo
 complex <i>/'kɒmpleks/</i>	pèi hé wù
 complex ion <i>/'kɒmpleks 'aɪən/</i>	pèi lí zì
 compound <i>/'kɒmpaʊnd/</i>	huà hé wù
 concentration <i>/'kɒnsən'treɪʃn/</i>	nóng dù
 condensation <i>/kɒnden'seɪʃn/</i>	suō hé
 condensation polymerisation <i>/kɒnden'seɪʃn ,pɒlɪməraɪ'zeɪʃn/</i>	suō hé jù hé
 conjugate acid <i>/'kɒndʒu:geɪt 'æsaɪd/</i>	gòng è suān
 conjugate acid–base pair <i>/'kɒndʒu:geɪt 'æsaɪd beɪs peə/</i>	gòng è suān jiǎn duì
 conjugate base <i>/'kɒndʒu:geɪt beɪs/</i>	gòng è jiǎn
 Contact process <i>/'kɒntækt 'prəuses/</i>	jiē chù fǎ
 coordinate bond <i>/kəʊ'ɔ:dɪnət bɒnd/</i>	pèi wèi jiàn
 coordination number <i>/kəʊ'ɔ:dɪneɪʃn 'nʌmbə/</i>	pèi wèi shù
 covalent bonding <i>/'kəʊvələnt 'bɒndɪŋ/</i>	gòng jià jiàn
 covalent bonds <i>/'kəʊvələnt bɒndz/</i>	gòng jià jiàn
 cracking <i>/'krækɪŋ/</i>	liè huà

English	Pinyin
 crude oil <i>/kruːd ɔɪl/</i>	yuán yóu
 crystalline solid <i>/'krɪstəlaɪn 'sɒlɪd/</i>	jīng tǐ
 curly arrow <i>/'kɜːli 'æərəʊ/</i>	wān jiàn tóu
 cyclic <i>/'saɪklɪk/</i>	huán zhuàng
 dative covalent bond <i>/'dætvɪ 'kəʊvələnt bɒnd/</i>	pèi wèi jiàn
 deflection <i>/'di'flekʃn/</i>	piān zhuǎn
 degenerate <i>/'di'dʒenəreɪt/</i>	jiǎn bìng
 dehydration <i>/'diːhaɪ'dreɪʃn/</i>	tuō shuǐ
 delocalisation <i>/'di,lɒkəlaɪ'zeɪʃn/</i>	lí yù
 delocalised <i>/'di'lɒkəlaɪzd/</i>	lí yù
 delocalised electrons <i>/'di'lɒkəlaɪzd ɪ'lektroʊnz/</i>	lí yù diàn zì
 density <i>/'densɪti/</i>	mì dù
 desorption <i>/'di'sɔːpʃn/</i>	tuō fù
 deuterated solvent <i>/'djuːtəreɪtɪd 'sɒlvənt/</i>	dāo dài róng jì
 diamine <i>/'daɪəmaɪn/</i>	èr àn
 diamond <i>/'daɪəmənd/</i>	jīn gāng shí
 diazonium salt <i>/'daɪə'zəʊniəm sɒlt/</i>	zhòng dàn yán
 dicarboxylic acid <i>/'dɪkə'bɒk'sɪlɪk 'æsɪd/</i>	èr suō suān
 diol <i>/'di'ɒl/</i>	èr chún
 dipeptide <i>/'daɪpɪptaɪd/</i>	èr tài

English	Pinyin
 dipole <i>/ˈdaɪpəʊl/</i>	ǒu jí
→ dipole moment <i>/ˈdaɪpəʊl ˈməʊmənt/</i>	ǒu jí jǔ
 directing effect <i>/daɪˈrektɪŋ ɪˈfekt/</i>	dìng wèi xiào yìng
→ displacement <i>/dɪˈsplɛsmənt/</i>	zhì huàn
 displayed formula <i>/dɪˈsplɛɪd ˈfɔːmjʊlə/</i>	zhǎn kāi shì
 disproportionation <i>/ˌdɪsprəˈpɔːʃənɪʃn/</i>	qí huà
 dissociated <i>/dɪˈsəʊsɪeɪtɪd/</i>	jiě lí
 distillation <i>/dɪstrɪˈleɪʃn/</i>	zhēng liú
 dot-and-cross diagram <i>/dɒt ænd krɒs ˈdaɪəgræm/</i>	diǎn chā tú
 doublet <i>/ˈdʌblət/</i>	shuāng fēng
 dye <i>/daɪ/</i>	rǎn liào
 dynamic equilibrium <i>/daɪˈnæmɪk ɪˌkwɪˈlɪbrɪəm/</i>	dòng tài píng héng
✓ effective collision <i>/ɪˈfektɪv kəˈlɪʒn/</i>	yǒu xiào pèng zhuàng
 electric field <i>/ɪˈlektɪk fiːld/</i>	diàn chǎng
 electrical conductivity <i>/ɪˈlektɪkl kɒndəktɪvɪti/</i>	dǎo diàn xìng
 electrode <i>/ɪˈlektroʊd/</i>	diàn jí
 electrode potential <i>/ɪˈlektroʊd pəˈtenʃl/</i>	diàn jí diàn shì
 electrolysis <i>/ɪlekˈtrɒlɪsɪs/</i>	diàn jiě
 electrolyte <i>/ɪˈlektroˌlaɪt/</i>	diàn jiě zhì
 electron <i>/ɪˈlektɹɒn/</i>	diàn zì

English	Pinyin
 electron affinity <i>/ɪˈlektɹən əˈfɪnɪti/</i>	diàn zì qīn hé néng
 electron transfer <i>/ɪˈlektɹən ˈtrænsfɜː/</i>	diàn zì zhuǎn yí
 electron-withdrawing <i>/ɪˈlektɹən wɪθˈdrɔːɪŋ/</i>	xī diàn zì
 electronegativity <i>/ɪˌlektɹəʊŋɡəˈtɪvɪti/</i>	diàn fù xìng
 electronic configuration <i>/ɪlekˈtɹɒnɪk kənˌfɪɡjəˈreɪʃn/</i>	diàn zì pái bù
 electrophile <i>/ɪˌlektɹəʊˈfaɪl/</i>	qīn diàn shì jì
 electrophilic addition <i>/ɪˌlektɹəʊˈfɪlɪk əˈdɪʃn/</i>	qīn diàn jiā chéng
 electrophilic substitution <i>/ɪˌlektɹəʊˈfɪlɪk ˌsʌbstɪˈtjuːʃn/</i>	qīn diàn qǔ dài
 electrophoresis <i>/ɪˌlektɹəʊfəˈriːsɪs/</i>	diàn yǒng
 electrostatic attraction <i>/ɪˌlektɹəʊˈstætɪk əˈtrækʃn/</i>	jìng diàn yǐn lì
 elimination <i>/ɪˌlɪmɪˈneɪʃn/</i>	xiāo qù
 empirical formula <i>/emˈpɪrɪkl ˈfɔːmjʊlə/</i>	shí yàn shì
 enantiomers <i>/eˈnæntɪəməz/</i>	duì yìng tǐ
 endothermic <i>/ˌendəʊˈθɜːmɪk/</i>	xī rè
 energy cycle <i>/ˈenədʒɪ ˈsaɪkl/</i>	néng liàng xún huán
 enthalpy change <i>/enˈθælpi tʃeɪndʒ/</i>	hán biàn
 enthalpy change of atomisation <i>/enˈθælpi tʃeɪndʒ ɒv əˈtɒməɪˈzeɪʃn/</i>	yuán zì huà hán biàn
 enthalpy change of combustion <i>/enˈθælpi tʃeɪndʒ ɒv kəmˈbʌstʃn/</i>	rán shāo hán biàn

English	Pinyin
 enthalpy change of formation <i>/en'θælpɪ tʃeɪndʒ ɒv fɔ:'meɪʃn/</i>	shēng chéng hán biàn
 enthalpy change of hydration <i>/en'θælpɪ tʃeɪndʒ ɒv haɪ'dreɪʃn/</i>	shuǐ hé hán biàn
 enthalpy change of hydrogenation <i>/en'θælpɪ tʃeɪndʒ ɒv haɪ'drɒdʒəneɪʃn/</i>	qīng huà hán biàn
 enthalpy change of neutralisation <i>/en'θælpɪ tʃeɪndʒ ɒv ,nju:trəlaɪ'zeɪʃn/</i>	zhōng hé hán biàn
 enthalpy change of reaction <i>/en'θælpɪ tʃeɪndʒ ɒv rɪ'ækʃn/</i>	fǎn yìng hán biàn
 enthalpy change of solution <i>/en'θælpɪ tʃeɪndʒ ɒv sə'lu:ʃn/</i>	róng jiě hán biàn
 entropy <i>/'entrəpi/</i>	shāng
 entropy change <i>/'entrəpi tʃeɪndʒ/</i>	shāng biàn
 equilibrium <i>/'i:kwɪ'libriəm/</i>	píng héng
$=$ equilibrium constant <i>/'i:kwɪ'libriəm 'kɒnstənt/</i>	píng héng cháng shù
 ester <i>/'estə/</i>	zhǐ
 esterification <i>/'estə,rɪfɪ'keɪʃn/</i>	zhǐ huà
$+$ excess reagent <i>/ek'ses rɪ'eɪdʒənt/</i>	guò liàng shì jì
 exhaust gases <i>/eg'zɔ:st 'gæslz/</i>	wěi qì
 exothermic <i>/egzə'ðɜ:mɪk/</i>	fàng rè
 expand the octet <i>/ek'spænd ðɪ ɒk'tet/</i>	kuò zhǎn bā yú tǐ
 Faraday constant <i>/'færədeɪ 'kɒnstənt/</i>	fǎ lǎ dì cháng liàng

English	Pinyin
 feasibility <i>/ˈfiːzəˈbɪlɪti/</i>	kě xíng xìng
 Fehling's reagent <i>/'feɪlɪŋz rɪ'eɪdʒənt/</i>	fěi lín shì jì
 first ionisation energy <i>/fɜːst ˌaɪənəɪˈzeɪʃn ˈenədʒi/</i>	dì yī diàn lí néng
 forward reaction <i>/'fɔːwəd rɪ'ækʃn/</i>	zhèng fǎn yìng
 fraction <i>/'frækʃn/</i>	liú fèn
 fragment <i>/'frægmənt/</i>	suì piàn
 fragmentation <i>/'frægmən'teɪʃn/</i>	suì liè
 free radical <i>/friː 'rædɪkl/</i>	zì yóu jī
 free-radical substitution <i>/friː 'rædɪkl ˌsʌbstɪ'tjuːʃn/</i>	zì yóu jī qǔ dài
 Friedel–Crafts acylation <i>/'friːdl kræfts əkiˈleɪʃn/</i>	fù kè xiān jī huà
 Friedel–Crafts alkylation <i>/'friːdl kræfts ˌælkɪˈleɪʃn/</i>	fù kè wán jī huà
 fullerene <i>/'fʊləren/</i>	fù lēi xī
 functional group <i>/'fʌŋkʃənl gruːp/</i>	guān néng tuán
 functional group isomerism <i>/'fʌŋkʃənl gruːp ˈaɪsəməraɪzəm/</i>	guān néng tuán yì gòu
 gas constant <i>/gæs ˈkɒnstənt/</i>	qì tǐ cháng liàng
 gas/liquid chromatography <i>/gæs ˈlɪkwɪd krəʊmə'tɒgrəfi/</i>	qì yè sè pǔ
 general formula <i>/'dʒenərəl ˈfɔːmjʊlə/</i>	tōng shì
 geometrical isomerism <i>/'dʒiːəv'metrɪkl ˈaɪsəməraɪzəm/</i>	jǐ hé yì gòu
 giant ionic <i>/'dʒaɪənt aɪˈɒnɪk/</i>	lí zi jīng tǐ

English	Pinyin
 giant metallic <i>/ˈdʒaɪənt məˈtælik/</i>	jīn shǔ jīng tǐ
 giant molecular <i>/ˈdʒaɪənt məˈlekjələ/</i>	yuán zi jīng tǐ
 Gibbs free energy <i>/ˈɡɪbz friː ˈenədʒi/</i>	jí bù sī zì yóu néng
 graphite <i>/ˈɡræfaɪt/</i>	shí mò
 ground state <i>/ˈɡraʊnd steɪt/</i>	jī tài
 group <i>/ɡruːp/</i>	zú
 Haber process <i>/ˈheɪbə ˈprəʊses/</i>	hā bó fǎ
 half-equation <i>/ˈhɑːf ɪˈkweɪʒn/</i>	bàn fǎn yìng fāng chéng shì
 half-life <i>/ˈhɑːf laɪf/</i>	bàn shuāi qī
 halide ion <i>/ˈhælaɪd ˈaɪən/</i>	lǚ lí zi
 halogen <i>/ˈhælədʒn/</i>	lǚ sù
 halogenoalkane <i>/ˈheɪləʊdʒnəʊlkeɪn/</i>	lǚ dài wán
 halogenoarene <i>/ˈheɪləʊdʒnəːren/</i>	lǚ dài fāng tīng
 Hess's law <i>/ˈhesɪz lɔː/</i>	gài sī dīng lǚ
 heterogeneous catalyst <i>/ˌhetrəˈdʒiːniəs ˈkætəlist/</i>	duō xiāng cuī huà jì
 heterolytic fission <i>/ˌhetrəˈlɪtɪk ˈfɪʃn/</i>	yì liè
 homogeneous catalyst <i>/həˈməʊdʒniəs ˈkætəlist/</i>	jūn xiāng cuī huà jì
 homologous series <i>/həˈmɒləgəs ˈsɪəriːz/</i>	tóng xì liè
 homolytic fission <i>/ˌhɒməˈlɪtɪk ˈfɪʃn/</i>	jūn liè
 hybridisation <i>/ˌhaɪbrɪdaɪˈzeɪʃn/</i>	zá huà

English	Pinyin
 hydrated <i>/haɪ'dreɪtɪd/</i>	shuǐ hé de
 hydrocarbon <i>/'haɪdrəka:bən/</i>	tàn qīng huà hé wù
 hydrogen bonding <i>/'haɪdrədʒn 'bɒndɪŋ/</i>	qīng jiàn
 hydrogen cyanide <i>/'haɪdrədʒn 'saɪənaɪd/</i>	qíng huà qīng
 hydrogen halide <i>/'haɪdrədʒn 'hælaɪd/</i>	lǚ huà qīng
 hydrogenation <i>/haɪ'drɒdʒəneɪʃn/</i>	qīng huà
 hydrolysis <i>/haɪ'drɒləsɪs/</i>	shuǐ jiě
 hydroxide <i>/haɪ'drɒksaɪd/</i>	qīng yǎng huà wù
 hydroxynitrile <i>/haɪ'drɒksɪnaɪtraɪl/</i>	qiǎng jī jīng
 ideal gas <i>/aɪ'diəl gæs/</i>	lǐ xiǎng qì tǐ
 ideal gas equation <i>/aɪ'diəl gæs ɪ'kweɪʒn/</i>	lǐ xiǎng qì tǐ fāng chéng
 incomplete combustion <i>/ɪŋkəm'pli:t kəm'bʌstʃn/</i>	bù wán quán rán shāo
 indicator <i>/'ɪndɪkeɪtə/</i>	zhǐ shì jì
 induced dipole <i>/ɪn'dju:st 'daɪpəl/</i>	yòu dǎo ǒu jí
 inductive effect <i>/ɪn'dʌktɪv ɪ'fekt/</i>	yòu dǎo xiào yìng
 infrared spectroscopy <i>/,ɪnfərə'red spek'trɒskəpi/</i>	hóng wài guāng pǔ
 initial rate <i>/'ɪnɪʃl reɪt/</i>	chū shǐ sù lǜ
 initiation <i>/ɪnɪʃi'eɪʃn/</i>	yǐn fā
 instantaneous dipole <i>/,ɪnstən'teɪniəs 'daɪpəl/</i>	shùn shí ǒu jí
 intermediate <i>/,ɪntə'mi:diət/</i>	zhōng jiān tǐ

English	Pinyin
 intermolecular forces <i>/ˌɪntəməˈlekjələ ˈfɔːsɪz/</i>	fēn zǐ jiàn zuò yòng lì
 internal combustion engine <i>/ɪnˈtɜːnl kəmˈbʌstʃn ˈendʒɪn/</i>	nèi rán jī
$\pm$ ion <i>/ˈaɪən/</i>	lí zǐ
 ionic bonding <i>/aɪˈɒnɪk ˈbɒndɪŋ/</i>	lí zǐ jiàn
$\pm$ ionic compound <i>/aɪˈɒnɪk ˈkɒmpaʊnd/</i>	lí zǐ huà hé wù
= ionic equation <i>/aɪˈɒnɪk ɪˈkweɪʒn/</i>	lí zǐ fāng chéng shì
 ionic product of water <i>/aɪˈɒnɪk ˈprɒdʌkt ɒv ˈwɔːtə/</i>	shuǐ de lí zǐ jī
○ ionic radius <i>/aɪˈɒnɪk ˈreɪdiəs/</i>	lí zǐ bàn jìng
 isoelectric point <i>/ˌaɪsəʊˈlektɪk pɔɪnt/</i>	děng diàn diǎn
 isomerism <i>/ˈaɪsəməɪrɪzəm/</i>	yì gòu
 isotope <i>/ˈaɪsətəʊp/</i>	tóng wèi sù
 isotopic abundance <i>/ˌaɪsəˈtɒpɪk əˈbʌndəns/</i>	tóng wèi sù fēng dù
 kelvin <i>/ˈkelvɪn/</i>	kāi ěr wén
≡ ketone <i>/ˈketəʊn/</i>	tóng
 lattice <i>/ˈlætɪs/</i>	jīng gé
 lattice energy <i>/ˈlætɪs ˈenədʒi/</i>	jīng gé néng
 Le Chatelier's principle <i>/lə ˈtʃeɪlɪəz ˈprɪnsɪpl/</i>	lěi xià tè liè yuán lǐ
 ligand <i>/ˈlɪgənd/</i>	pèi tǐ
 ligand exchange <i>/ˈlɪgənd ɛksˈtʃeɪndʒ/</i>	pèi tǐ jiāo huàn
 limiting reagent <i>/ˈlɪmɪtɪŋ rɪˈeɪdʒənt/</i>	xiàn liàng shì jì

English	Pinyin
— linear <i>/ˈliːniə/</i>	zhí xiàn xíng
✱ London dispersion forces <i>/ˈlʌndən dɪˈspɜːʃn ˈfɔːsɪz/</i>	lún dūn sè sàn lì
⊙ lone pair <i>/ləʊn peə/</i>	gū duì diàn zì
⚖ Markovnikov's rule <i>/ˈmɑːkəvnikəvz ruːl/</i>	mǎ shì guī zé
⚖ mass number <i>/mæs ˈnʌmbə/</i>	zhì liàng shù
📊 mass spectrometry <i>/mæs spekˈtrɒmətri/</i>	zhì pǔ
÷ mass-to-charge ratio <i>/mæs tə ʃɑːdʒ ˈreɪʃiəʊ/</i>	zhì hé bǐ
🔥 melting point <i>/ˈmeltɪŋ pɔɪnt/</i>	róng diǎn
⋮ metallic bonding <i>/məˈtælik ˈbɒndɪŋ/</i>	jīn shǔ jiàn
↔ mobile phase <i>/ˈməʊbaɪl feɪz/</i>	liú dòng xiāng
⚖ molar mass <i>/ˈməʊlə mæs/</i>	mó ěr zhì liàng
# mole <i>/məʊl/</i>	mó ěr
÷ mole fraction <i>/məʊl ˈfrækʃn/</i>	mó ěr fēn shù
⬡ molecular formula <i>/məˈlekjʊlə ˈfɔːmjʊlə/</i>	fēn zǐ shì
⊕ molecular ion <i>/məˈlekjʊlə ˈaɪən/</i>	fēn zǐ lí zì
📊 molecular ion peak <i>/məˈlekjʊlə ˈaɪən piːk/</i>	fēn zǐ lí zì fēng
⬡ molecule <i>/ˈmɒlɪkjʊːl/</i>	fēn zǐ
⚓ monodentate <i>/ˈmɒnəʊdentet/</i>	dān chǐ
○ monomer <i>/ˈmɒnəʊmə/</i>	dān tǐ
≡ multiplet <i>/ˈmʌltɪplɪt/</i>	duō zhòng fēng

English	Pinyin
 Nernst equation <i>/nɜːnst r'kweɪʒn/</i>	néng sī tè fāng chéng
— neutral <i>/'njuːtrəl/</i>	zhōng xìng
 neutralisation <i>/'njuːtrəlaɪ'zeɪʃn/</i>	zhōng hé
○ neutron <i>/'njuːtrɒn/</i>	zhōng zi
 nitrate <i>/'naɪtreɪt/</i>	xiāo suān yán
+ nitration <i>/'naɪtreɪʃn/</i>	xiāo huà
⬡ nitrile <i>/'naɪtraɪl/</i>	jīng
 NMR <i>/'en em 'ɑː/</i>	hé cí gòng zhèn
≡ noble gas <i>/'nəʊbl gæs/</i>	xī yǒu qì tǐ
T nomenclature <i>/nə'menɪklətʃə/</i>	mìng míng fǎ
⊘ non-biodegradable <i>/nɒn ˌbaɪəʊdɪ'greɪdəbl/</i>	bù kě shēng wù jiàng jiě
↕ non-degenerate <i>/nɒn dɪ'dʒenəreɪt/</i>	fēi jiǎn bìng
✕ non-effective collision <i>/nɒn ɪ'fektɪv kə'lɪʒn/</i>	wú xiào pèng zhuàng
 nuclear charge <i>/'njuːklɪə tʃɑːdʒ/</i>	hé diàn hè
⊙ nucleon <i>/'njuːklɪən/</i>	hé zǐ
Σ nucleon number <i>/'njuːklɪən 'nʌmbə/</i>	hé zǐ shù
 nucleophile <i>/'njuːklɪəfaɪl/</i>	qīn hé shì jì
+ nucleophilic addition <i>/'njuːklɪə'fɪlɪk ə'dɪʃn/</i>	qīn hé jiā chéng
 nucleophilic substitution <i>/'njuːklɪə'fɪlɪk ˌsʌbstɪ'tjuːʃn/</i>	qīn hé qǔ dài
◎ nucleus <i>/'njuːklɪəs/</i>	yuán zǐ hé

English	Pinyin
 octahedral <i>/ˈɒktəˈhiːdrəl/</i>	bā miàn tǐ xíng
 optical isomerism <i>/ˈɒptɪkl ˈaɪsəməraɪzəm/</i>	xuán guāng yì gòu
 optically active <i>/ˈɒptɪkli ˈæktɪv/</i>	xuán guāng huó xìng
 orbital <i>/ˈɔːbɪtl/</i>	guǐ dào
 order of reaction <i>/ˈɔːdə ɒv rɪˈækʃn/</i>	fǎn yìng jí shù
 overall order of reaction <i>/ˌəʊvəˈrɔːl ˈɔːdə ɒv rɪˈækʃn/</i>	zǒng fǎn yìng jí shù
 overlap <i>/ˌəʊvəˈlæp/</i>	chóng dié
 oxidation <i>/ˌɒksɪˈdeɪʃn/</i>	yǎng huà
 oxidation number <i>/ˌɒksɪˈdeɪʃn ˈnʌmbə/</i>	yǎng huà shù
 oxidation state <i>/ˌɒksɪˈdeɪʃn steɪt/</i>	yǎng huà tài
 oxide <i>/ˈɒksaɪd/</i>	yǎng huà wù
 oxidising agent <i>/ˈɒksɪdaɪzɪŋ ˈeɪdʒənt/</i>	yǎng huà jì
 partial pressure <i>/ˈpɑːʃl ˈpreʃə/</i>	fēn yā
 partition coefficient <i>/pɑːˈtɪʃn ˌkəʊˈfɪʃənt/</i>	fēn pèi xì shù
 Pauling electronegativity <i>/ˈpɔːlɪŋ ɪˌlektərəŋɡəˈtɪvɪti/</i>	bào lín diàn fù xìng
 peptide bond <i>/ˈpeptəɪd bɒnd/</i>	tài jiàn
 percentage yield <i>/pəˈsentɪdʒ ˌjiːld/</i>	chǎn lǚ
 period <i>/ˈpɪəriəd/</i>	zhōu qī
 periodicity <i>/ˌpɪəriˌɒˈdɪsɪti/</i>	zhōu qī xìng

English		Pinyin
 permanent dipole <i>/ˈpɜːmənənt ˈdaɪpəʊl/</i>		yǒng jiǔ ǒu jí
 phenol <i>/ˈfenɒl/</i>		běn fēn
 phenylamine <i>/fiːˈnaɪləmiːn/</i>		běn àn
 photochemical smog <i>/ˌfəʊtəʊˈkemɪkl smɒɡ/</i>		guāng huà xué yān wù
 physical properties <i>/ˈfɪzɪkl ˈprɒpətɪz/</i>		wù lǐ xìng zhì
π pi bond <i>/paɪ bɒnd/</i>	π	π jiàn
 planar <i>/ˈpleɪnə/</i>		píng miàn
$\equiv$ plane polarised light <i>/pleɪn ˈpəʊləraɪzd laɪt/</i>		píng miàn piān zhèn guāng
$\equiv$ polarisation <i>/ˌpəʊləraɪˈzeɪʃn/</i>		jí huà
 polarity <i>/pəʊˈlærti/</i>		jí xìng
 poly(alkene) <i>/ˈpɒli/</i>		jù xī tīng
 poly(chloroethene) <i>/ˈpɒli/</i>		jù lǚ yǐ xī
 poly(ethene) <i>/ˈpɒli/</i>		jù yǐ xī
 polyamide <i>/ˌpɒlɪˈeɪmaɪd/</i>		jù xiān àn
$\therefore$ polydentate <i>/ˌpɒlɪˈdentet/</i>		duō chǐ
 polyester <i>/ˌpɒlɪˈestə/</i>		jù zhǐ
 polymer <i>/ˈpɒlɪmə/</i>		jù hé wù
 positional isomerism <i>/pəˈzɪʃənl ˈaɪsəməraɪzəm/</i>		wèi zhì yì gòu
 precipitate <i>/prɪˈsɪptet/</i>		chén diàn
$\downarrow$ pressure <i>/ˈpreʃə/</i>		yā qiáng

English	Pinyin
⊙ primary /'praɪməri/	bó
# principal quantum number /'prɪnsɪpl 'kwɒntəm 'nʌmbə/	zhǔ liàng zǐ shù
↻ propagation /ˌprɒpə'geɪʃn/	zēng zhǎng
+ proton /'prəʊtɒn/	zhì zǐ
− proton acceptor /'prəʊtɒn ək'septə/	zhì zǐ shòu tǐ
+ proton donor /'prəʊtɒn 'dəʊnə/	zhì zǐ gōng tǐ
# proton number /'prəʊtɒn 'nʌmbə/	zhì zǐ shù
△ pyramidal /pɪ'ræmɪdl/	sān jiǎo zhuī xíng
⊞ quartet /'kwɔ:'tɛt/	sì fēng
⊝ racemic mixture /'ræ'si:mɪk 'mɪkstʃə/	wài xiāo xuán hùn hé wù
↷ rate constant /'reɪt 'kɒnstənt/	sù lǜ cháng shù
Ⓢ rate equation /'reɪt ɪ'kweɪʃn/	sù lǜ fāng chéng
↷ rate of reaction /'reɪt ɒv rɪ'ækʃn/	fǎn yìng sù lǜ
⌵ rate-determining step /'reɪt dɪ'tɜːmɪnɪŋ steɪp/	jué sù bù zhòu
⚙ reaction mechanism /'rɪ'ækʃn 'mekənɪzəm/	fǎn yìng jī lǐ
∞ reaction pathway diagram /'rɪ'ækʃn 'pæθweɪ 'daɪəgræm/	fǎn yìng lù jìng tú
⚡ reactivity /'rɪæk'tɪvɪti/	fǎn yìng huó xìng
Ⓕ reagent /'rɪ'eɪdʒənt/	shì jì
☁ real gas /'rɪəl gæs/	shí jì qì tǐ

English	Pinyin
 redox <i>/rɪ'dɒks/</i>	yǎng huà huán yuán
 reducing agent <i>/rɪ'djuːsɪŋ 'eɪdʒənt/</i>	huán yuán jì
 reduction <i>/rɪ'dʌkʃn/</i>	huán yuán
 reflux <i>/rɪ:flʌks/</i>	huí liú
 relative atomic mass <i>/'relatɪv ə'tɒmɪk mæs/</i>	xiāng duì yuán zì zhì liàng
 relative charge <i>/'relatɪv tʃɑːdʒ/</i>	xiāng duì diàn hè
 relative formula mass <i>/'relatɪv 'fɔːmjʊlə mæs/</i>	xiāng duì shì liàng
 relative isotopic mass <i>/'relatɪv ˌaɪsə'tɒpɪk mæs/</i>	xiāng duì tóng wèi sù zhì liàng
 relative mass <i>/'relatɪv mæs/</i>	xiāng duì zhì liàng
 relative molecular mass <i>/'relatɪv mə'lekjʊlə mæs/</i>	xiāng duì fèn zǐ zhì liàng
 repeat unit <i>/rɪ'piːt 'juːnɪt/</i>	chóng fù dān yuán
 repulsion <i>/rɪ'pʌlʃn/</i>	pái chì
 restricted rotation <i>/rɪ'strɪktɪd rə'steɪʃn/</i>	shòu xiàn xuán zhuǎn
 retention time <i>/rɪ'tenʃn taɪm/</i>	bǎo liú shí jiān
 reverse reaction <i>/rɪ'vɜːs rɪ'ækʃn/</i>	nì fǎn yìng
 reversible reaction <i>/rɪ'vɜːsɪbl rɪ'ækʃn/</i>	kě nì fǎn yìng
 salt <i>/sɒlt/</i>	yán
 saturated <i>/'sætʃəreɪtɪd/</i>	bǎo hé
 secondary <i>/'sekəndəri/</i>	zhòng
 shell <i>/ʃel/</i>	ké céng

English		Pinyin
 shielding <i>/ʃiːldɪŋ/</i>		píng bì
 side-chain <i>/saɪd tʃeɪn/</i>		cè liàn
— sigma bond <i>/ˈsɪgmə bɒnd/</i>	σ	σ jiàn
# significant figures <i>/sɪɡˈnɪfɪkənt ˈfɪɡəz/</i>		yǒu xiào shù zì
 silicon(IV) oxide <i>/ˈsɪlɪkən ˈbɒksaɪd/</i>		èr yǎng huà guā
 silver nitrate <i>/ˈsɪlvə ˈnaɪtreɪt/</i>		xiāo suān yín
 simple molecular <i>/ˈsɪmpl məˈlekjələ/</i>		fēn zǐ jīng tǐ
 singlet <i>/ˈsɪŋɡlɪt/</i>		dān fēng
 skeletal formula <i>/ˈskelɪtl ˈfɔːmjələ/</i>		gǔ jià shì
 solubility <i>/ˌsɒljʊːˈbɪlɪti/</i>		róng jiě dù
 solubility product <i>/ˌsɒljʊːˈbɪlɪti ˈprɒdʌkt/</i>		róng dù jī
⋮ solute <i>/ˈsɒljʊːt/</i>		róng zhì
 solution <i>/səˈluːʃn/</i>		róng yè
 solvent <i>/ˈsɒlvənt/</i>		róng jì
↑ solvent front <i>/ˈsɒlvənt frʌnt/</i>		róng jì qián yán
 specific heat capacity <i>/spəˈsɪfɪk hiːt kəˈpæsɪti/</i>		bǐ rè róng
 spectator ions <i>/spekˈteɪtə ˈaɪənz/</i>		páng guān lí zì
 sphere <i>/sfɪə/</i>		qiú xíng
 spin <i>/spɪn/</i>		zì xuán
 spin-pair repulsion <i>/spɪn peə rɪˈpʌlʃn/</i>		zì xuán chéng duì pái chì

English	Pinyin
 splitting <i>/ˈsplɪtɪŋ/</i>	liè fēn
 square planar <i>/ˈskweə ˈpleɪnə/</i>	píng miàn zhèng fāng xíng
 stability constant <i>/stəˈbɪlɪti ˈkɒnstənt/</i>	wěn dìng cháng shù
 standard cell potential <i>/ˈstændəd sel pəˈtenʃl/</i>	biāo zhǔn diàn chí diàn shì
 standard conditions <i>/ˈstændəd kənˈdɪʃnz/</i>	biāo zhǔn tiáo jiàn
 standard electrode potential <i>/ˈstændəd ɪˈlektroʊd pəˈtenʃl/</i>	biāo zhǔn diàn jí diàn shì
 standard hydrogen electrode <i>/ˈstændəd ˈhaɪdrədʒɪn ɪˈlektroʊd/</i>	biāo zhǔn qīng diàn jí
 state symbols <i>/steɪt ˈsɪmblz/</i>	zhuàng tài fú hào
 stationary phase <i>/ˈsteɪʃənəri feɪz/</i>	gù dìng xiāng
 steam <i>/stiːm/</i>	shuǐ zhēng qì
 stereoisomerism <i>/ˈsteriəʊɪsəməɪrɪzəm/</i>	lì tǐ yì gòu
 stoichiometry <i>/ˌstəʊɪkɪˈɒmətri/</i>	huà xué jì liàng
 strong acid <i>/strɒŋ ˈæsɪd/</i>	qiáng suān
 strong alkali <i>/strɒŋ ˈælkəlaɪ/</i>	qiáng jiǎn
 strong base <i>/strɒŋ beɪs/</i>	qiáng jiǎn
 structural formula <i>/ˈstrʌktʃərəl ˈfɔːmjʊlə/</i>	jié gòu shì
 structural isomerism <i>/ˈstrʌktʃərəl ˈaɪsəməɪrɪzəm/</i>	jié gòu yì gòu
 sub-shell <i>/sʌb ʃel/</i>	yà céng
 substitution <i>/ˌsʌbstɪˈtjuːʃn/</i>	qǔ dài

English	Pinyin
 successive ionisation energies <i>/sək'sesɪv ˌaɪənər'zeɪʃn 'enədʒɪz/</i>	zhú jí diàn lí néng
 sulfate <i>/'sʌlfet/</i>	liú suān yán
 sulfur dioxide <i>/'sʌlfɜː daɪ'ɒksaɪd/</i>	èr yǎng huà liú
 surface tension <i>/'sɜːfɪs 'tenʃn/</i>	biǎo miàn zhāng lì
 synthetic route <i>/sɪn'θetik ruːt/</i>	hé chéng lù xiàn
 termination <i>/'tɜːmɪ'neɪʃn/</i>	zhōng zhǐ
 tertiary <i>/'tɜːʃjəri/</i>	shū
 tetrahedral <i>/'tetrə'hiːdrəl/</i>	sì miàn tǐ xíng
 tetramethylsilane <i>/'tetrəmiːθɪlsɪləm/</i>	sì jiǎ jī guī wán
 thermal decomposition <i>/'θɜːml ˌdiːkɒmpə'zɪʃn/</i>	rè fēn jiě
 thermal stability <i>/'θɜːml stə'bɪləti/</i>	rè wēn dìng xìng
 thin-layer chromatography <i>/θɪn 'leɪə krəʊmə'tɒgrəfi/</i>	báo céng sè pǔ
 titration <i>/'taɪ'treɪʃn/</i>	dī dìng
 titration curve <i>/'taɪ'treɪʃn kɜːv/</i>	dī dìng qū xiàn
 Tollens' reagent <i>/'təʊlənz rɪ'eɪdʒənt/</i>	tuō lún shì jì
 trans <i>/trænz/</i>	fǎn shì
 transition element <i>/træn'sɪʃn 'elɪmənt/</i>	guò dù yuán sù
 transition state <i>/træn'sɪʃn steɪt/</i>	guò dù tài
 tri-iodomethane <i>/traɪ 'aɪədəʊmθeɪn/</i>	sān diǎn jiǎ wán

English	Pinyin
 trigonal bipyramidal <i>/ˈtrɪɡənəl baɪˈpɪrəməɪdl/</i>	sān jiǎo shuāng zhuī xíng
 trigonal planar <i>/ˈtrɪɡənəl ˈpleɪnə/</i>	píng miàn sān jiǎo xíng
$\equiv$ triple bond <i>/ˈtrɪpl bɒnd/</i>	sān jiàn
{ } triplet <i>/ˈtrɪplɪt/</i>	sān fēng
 ultraviolet light <i>/ˌʊltrəˈvaɪələɪt laɪt/</i>	zǐ wài xiàn
 unified atomic mass unit <i>/ˈjuːnɪfaɪd əˈtɒmɪk mæs ˈjuːnɪt/</i>	tǒng yī yuán zì zhì liàng dān wèi
 universal indicator <i>/ˈjuːnɪˈvɜːsl ˈɪndɪkətə/</i>	tōng yòng zhǐ shì jì
 unpaired electrons <i>/ʌnˈpeəd ɪˈlektɹɒnz/</i>	wèi chéng duì diàn zì
 unsaturated <i>/ʌnˈsætʃəreɪtɪd/</i>	bù bǎo hé
 valence shell <i>/ˈveɪləns ʃel/</i>	jià céng
 van der Waals' forces <i>/ˈvændsː wɑːlz ˈfɔːsɪz/</i>	fàn dé huá lì
 volatility <i>/ˌvɒləˈtɪlɪti/</i>	huī fā xìng
 VSEPR theory <i>/ˈvespə ˈθɪəri/</i>	jià céng diàn zì duì hù chī lǐ lùn
 water of crystallisation <i>/ˈwɔːtə ɒv ˌkrɪstəlaɪˈzeɪʃn/</i>	jié jīng shuǐ
 water purification <i>/ˈwɔːtə ˌpjʊərəfɪˈkeɪʃn/</i>	shuǐ jìng huà
 wavenumber <i>/ˈweɪvnʌmbə/</i>	bō shù
 weak acid <i>/wiːk ˈæsɪd/</i>	ruò suān
 weak base <i>/wiːk beɪs/</i>	ruò jiǎn
 zwitterion <i>/zwɪˈtɪəriən/</i>	liǎng xìng lí zì