

International Baccalaureate · IB Diploma · Chemistry · HL

Glossary · every term in the course, A–Z

English
absolute temperature
<i>/ˈæbsəluːt ˈtemprɪtʃə/</i>
activation energy
<i>/ˌæktɪˈveɪʃn ˈenədʒi/</i>
block
<i>/blɒk/</i>
bulk property
<i>/bʌlk ˈprɒpəti/</i>
cations
<i>/ˈkætaɪənz/</i>
composite
<i>/ˈkɒmpəzɪt/</i>
conjugate acid–base pair
<i>/ˈkɒndʒuːɡeɪt ˈæsɪd beɪs peə/</i>
covalent bonds
<i>/ˈkəʊvələnt bɒndz/</i>
delocalized electron
<i>/dɪˈlɒkəlaɪzd ɪˈlektɹən/</i>
electron configuration
<i>/ɪˈlektɹən kənˌfɪɡjəˈreɪʃn/</i>
electrophile
<i>/ɪˌlektɹəʊˈfaɪl/</i>
emission spectrum
<i>/ɪˈmɪʃn ˈspektrəm/</i>
energy cycle
<i>/ˈenədʒɪ ˈsaɪkl/</i>
energy level
<i>/ˈenədʒɪ ˈlevl/</i>
enthalpy change
<i>/enˈθælpɪ tʃeɪndʒ/</i>
entropy
<i>/ˈentrəpi/</i>
equilibrium
<i>/ˌiːkwɪˈlɪbrɪəm/</i>

English
equivalence point
<i>/ɪˈkwɪvələns pɔɪnt/</i>
exothermic
<i>/egzəˈðɜːmɪk/</i>
first ionisation energy
<i>/fɜːst ˌaɪənaɪˈzeɪʃn ˈenədʒɪ/</i>
free radical
<i>/friː ˈrædɪkl/</i>
functional group
<i>/ˈfʌŋkʃənl gruːp/</i>
functional unit
<i>/ˈfʌŋkʃənl ˈjuːnɪt/</i>
Gibbs energy
<i>/ɡɪbz ˈenədʒɪ/</i>
group
<i>/gruːp/</i>
Hess’s law
<i>/ˈhesɪz lɔː/</i>
heterolytic fission
<i>/ˌhetrəˈlɪtɪk ˈfɪʃn/</i>
homolytic fission
<i>/ˌhɒməˈlɪtɪk ˈfɪʃn/</i>
ideal gas
<i>/aɪˈdɪəl ɡæs/</i>
initiation
<i>/ɪˌnɪʃiˈeɪʃn/</i>
intermolecular forces
<i>/ˌɪntəməˈlekjələ ˈfɔːsɪz/</i>
ionic bond
<i>/aɪˈbɒnɪk bɒnd/</i>
ionic model
<i>/aɪˈbɒnɪk ˈmɒdl/</i>
ions
<i>/ˈaɪənz/</i>
isomer
<i>/ˈaɪsəmə/</i>
kelvin scale
<i>/ˈkelvɪn skeɪl/</i>
lattice
<i>/ˈlætɪs/</i>

English
<div>life-cycle assessment</div> <div>/ˈlaɪf ˈsaɪkl əˈsɛsmənt/</div>
<div>limiting reagent</div> <div>/ˈlɪmɪtɪŋ riˈeɪdʒənt/</div>
<div>material</div> <div>/məˈtɪəriəl/</div>
<div>metallic bond</div> <div>/məˈtælɪk bɒnd/</div>
<div>metallic material</div> <div>/məˈtælɪk məˈtɪəriəl/</div>
<div>metallic model</div> <div>/məˈtælɪk ˈmɒdl/</div>
<div>mole</div> <div>/məʊl/</div>
<div>nucleophile</div> <div>/ˈnjuːklɪʊfaɪl/</div>
<div>nucleophilic substitution</div> <div>/ˌnjuːkliəˈfɪlɪk ˌsʌbstiˈtʃuːʃn/</div>
<div>orbital</div> <div>/ˈɔːbɪtl/</div>
<div>oxidation</div> <div>/ˌɒksɪˈdeɪʃn/</div>
<div>period</div> <div>/ˈpiəriəd/</div>
<div>periodic table</div> <div>/ˌpiəriˈɒdɪk ˈteɪbl/</div>
<div>propagation</div> <div>/ˌprɒpəˈɡeɪʃn/</div>
<div>proton donor</div> <div>/ˈprəʊtɒn ˈdəʊnə/</div>
<div>proton transfer</div> <div>/ˈprəʊtɒn ˈtrænsfɜː/</div>
<div>radical substitution</div> <div>/ˈrædɪkl ˌsʌbstiˈtʃuːʃn/</div>
<div>rate</div> <div>/reɪt/</div>
<div>reduction</div> <div>/rɪˈdʌkʃn/</div>
<div>reversible reaction</div> <div>/rɪˈvɜːsɪbl rɪˈækʃn/</div>

English
<div>standard enthalpy of combustion</div> <div>/ˈstændəd enˈθælpi ɒv kəmˈbʌstʃn/</div>
<div>standard enthalpy of formation</div> <div>/ˈstændəd enˈθælpi ɒv fɔːˈmeɪʃn/</div>
<div>strong acid</div> <div>/strɒŋ ˈæsɪd/</div>
<div>systematic error</div> <div>/ˌsɪstəˈmætɪk ˈerə/</div>
<div>termination</div> <div>/ˌtɜːmiˈneɪʃn/</div>
<div>titre</div> <div>/ˈtɪtə/</div>
<div>uncertainty</div> <div>/ʌnˈsɜːtənti/</div>
<div>weak acid</div> <div>/wɪk ˈæsɪd/</div>