

പദസൂചിക

Absolute alcohol	- കലർപ്പില്ലാത്ത ആൽക്കഹോൾ
Absolute boiling point	- കേവലബിന്ദുനില
Absolute temperature	- കേവലതാപനില
Absolute zero	- കേവലപൂജ്യം (ഏറ്റവും താഴ്ന്ന താപനില)
Acceptor atom	- സ്വീകാരി അണു/ഗ്രാഹി അണു
Acceptor bond	- സ്വീകാരിബന്ധനം, ഗ്രാഹിബന്ധനം
Acceptor molecule	- സ്വീകാരിതന്മാത്ര/ഗ്രാഹിതന്മാത്ര
Accumulation	- ഒത്തുചേരൽ
Acetic acid	- അസറ്റിക് അമ്ലം
Acetylation	- അസറ്റിലീകരണം
Achiral molecule	- സമമിത തന്മാത്ര
Acid catalyst	- അമ്ലോൽപ്രേരകം
Acid fermentation	- അമ്ലകീബനം
Acid radical	- അമ്ലരാഡിക്കൽ
Acid strength	- അമ്ലവിദ്യുത
Acid	- അമ്ലം
Acidic dehydration	- അമ്ലനിർജലീകരണം
Acidic oxides	- അമ്ല ഓക്സൈഡുകൾ
Acidification	- അമ്ലീകരണം
Acidify	- അമ്ലീകരിക്കുക
Acidity co-efficient	- അമ്ലതന്മൂലാങ്കം
Acidity	- അമ്ലത്വം
Acidulated water	- അമ്ലീകൃതജലം
Acrylic polymer	- അക്രിലിക് ബഹുലകം
Actinoid contraction	- ആക്റ്റിനോയ്ഡ് സങ്കോചം
Activated charcoal	- ഉത്തേജിതകരി
Activated complex	- ഉത്തേജിതസങ്കുലം
Activated state	- ഉത്തേജിതാവസ്ഥ
Activating	- സജീവമാക്കുന്ന/ഉത്തേജിപ്പിക്കുന്ന
Activation energy	- ഉത്തേജകോർജ്ജം
Active centre	- സക്രിയകേന്ദ്രം
Active molecule	- സക്രിയതന്മാത്ര
Active site	- സക്രിയസ്ഥാനം
Active substance	- സക്രിയപദാർത്ഥം
Activity of catalyst	- ഉൽപ്രേരകസക്രിയത
Acylation	- അസൈലീകരണം
Acylic structure	- അചാക്രികഘടന
Addition of halogens	- ഹാലജൻ സങ്കലനം
Addition polymer	- സങ്കലനബഹുലകം
Addition reaction	- സങ്കലനപ്രതിപ്രവർത്തനം
Addition reagent	- സങ്കലന പരീക്ഷകം
Adduct	- യോഗ്യജന്യം
Adjacent double bond	- സമീപസന്ധിബന്ധനം

Aggregate
 Alcohol
 Alcoholic fermentation
 Alcoholysis
 Aldol condensation

 Alicyclic
 Aliphatic
 Alkaline
 Alkylation
 Allergic

 Allotropes
 Ambident nucleophiles
 Ambidentate ligand
 Amines
 Ammonia liquor
 Ammoniated brine
 Ammonium chloride
 Ammonolysis
 Amphoteric nature
 Amphoteric oxides
 Amphoteric substance
 Anaerobic decomposition
 Anaerobic oxidation
 Analgesics
 Analysis
 Analytical reagent
 Anhydrides
 Animal charcoal
 Animal starch
 Anion
 Anionic sites
 Anomalous property
 Anomers
 Antacids
 Antibiotic
 Antibonding molecular orbital
 Antibonding orbital
 Antifertility drugs
 Antifreeze
 Antihistamines
 Antipyretics
 Antisymmetric
 Aqueous solution
 Arenes
 Aroma

- ഒന്നായിച്ചേർക്കുക
- ആൽക്കഹോൾ
- ആൽക്കഹോളിക് കിബനം
- ആൽക്കഹോളിക വിശ്ലേഷണം
- ആൾഡോൾ കണ്ടൻസേഷൻ/ആൾഡോൾ ഘനീകരണം
- അലിചക്രികം
- അലിഫാറ്റിക്
- ക്ഷാരഗുണമുള്ള/ക്ഷാരീയം
- ആൽക്കൈലേഷൻ
- അലർജിയുളവാക്കുന്ന/പൊരുത്തപ്പെടാനാവാത്ത/വിരുദ്ധ സ്വഭാവമുള്ള
- രൂപാന്തരങ്ങൾ
- ഉഭയദന്തി ന്യൂക്ലിയോഫൈലുകൾ
- ഉഭയദന്തി ലിഗാൻഡ്
- അമീനുകൾ
- ഗാഢ അമോണിയലായനി
- അമോണീകൃത ഉപ്പുലായനി
- നവസാരം
- അമോണിയവിശ്ലേഷണം
- ഉഭയദർശിസ്വഭാവം
- ഉഭയദർശി ഓക്സൈഡുകൾ
- ഉഭയദർശിപദാർഥം
- അവായവവിഘടനം
- അവായവ ഓക്സീകരണം
- വേദനസംഹാരികൾ
- വിശ്ലേഷണം
- വിശ്ലേഷണപരീക്ഷകം
- അൻഹൈഡ്രൈഡുകൾ/നിർജലീകൃതവസ്തു
- എല്ലുകൾ
- മൃഗാണുജം
- ജ്വര അയോൺ
- ആനയോണികസ്ഥാനങ്ങൾ
- അസംഗതഗുണം/അനിയമഗുണം
- അനോമറുകൾ
- അന്റാസിഡുകൾ /പ്രത്യുദ്ധങ്ങൾ
- പ്രതിജൈവികം
- പ്രതിബന്ധന തന്മാത്രാകക്ഷകം
- പ്രതിബന്ധിതകക്ഷകം
- ശർഭനിരോധനമരുന്നുകൾ
- പ്രതിശീതീകാരി
- ആന്റിഹിസ്റ്റമിനുകൾ
- ആന്റിപൈററ്റിക്കുകൾ /ജ്വരരോധികൾ
- അസമമിത
- ജലീയലായനി
- അരീനുകൾ
- സുഗന്ധം

Aromaticity
 Aromatization
 Artificial fibres
 Artificial rubber
 Artificial sweetening agents
 Assimilation
 Association
 Asymmetry
 Atmospheric pressure
 Atomic orbitals
 Atomic orbits
 Attractive force
 Axial bond pairs
 Axial bond
 Axis of orbit
 Azeotrope
 Back bonding
 Backward reaction
 Bacteria
 Baeyer strain theory
 Baeyer's reagent
 Balanced chemical equation
 Ball and stick model
 Barrier energy
 Bases
 Basic dye stuff
 Basic oxides
 Basicity
 Beckmann rearrangement
 Benedict test
 Benzene complex
 Beta pleated sheet
 Bidentate coordination
 Bidentate
 Bimolecular elementary reactions
 Binding energy
 Binding material
 Binuclear complexes
 Bio system
 Biocatalysts
 Biodegradable polymers
 Biodegradable
 Biofuel
 Biogas
 Biopolymer
 Bipolar
 Bipyramid

- അരോമാറ്റികത
- അരോമാറ്റീകരണം
- കൃത്രിമനാരുകൾ
- കൃത്രിമറബ്ബർ
- കൃത്രിമമധുരം നൽകുന്ന പദാർഥങ്ങൾ
- സാരണീകരണം/സ്വാംശീകരണം
- സംയോജനം
- അസമമിത
- അന്തരീക്ഷമർദ്ദം
- ആണവകക്ഷകങ്ങൾ
- അറ്റോമികക്ഷേപ്തങ്ങൾ/അറ്റോമികകക്ഷകങ്ങൾ
- ആകർഷണബലം
- അക്ഷീയബന്ധന ജോടികൾ
- അക്ഷീയബന്ധനം
- പരിക്രമണാക്ഷം
- അസിയോട്രോപ്പ്/സന്ധിരതിളമിശ്രിതം
- പിൻബന്ധനം
- പശ്ചാത്പ്രതിപ്രവർത്തനം
- ബാക്ടീരിയ, സൂക്ഷ്മാണുക്കൾ
- ബേയർ സമ്മർദ്ദസിദ്ധാന്തം
- ബേയറിന്റെ പരീക്ഷകം
- സമീകൃത രാസസമവാക്യം
- ബോൾസ്റ്റിക്മാതൃക
- രോധ ഊർജ്ജം
- ക്ഷാരങ്ങൾ
- ക്ഷാരവർണകവസ്തു
- ക്ഷാര ഓക്സൈഡുകൾ
- ക്ഷാരത
- ബെക്ക്മാൻ പുനക്രമീകരണം
- ബെനഡിക്ട് പരീക്ഷണം
- ബെൻസിൻ സങ്കരം
- ഞൊറിഞ്ഞ പാളി
- ബൈഡെന്റേറ്റ് സമന്വയനം (വിഭജനസമന്വയം)
- വിഭജനം
- ദ്വിതന്മാത്രിക മാലിക്യപ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ
- ബന്ധന ഊർജ്ജം
- ബന്ധനദ്രവ്യം
- ദ്വിന്യൂക്ലിയസങ്കരങ്ങൾ
- ജൈവവ്യൂഹം
- ജൈവ ഉൽപ്പേദകങ്ങൾ
- ജൈവദ്രവണവിയേയ ബഹുലകങ്ങൾ
- ജൈവദ്രവണവിയേയം
- ജൈവ ഇന്ധനം
- ജൈവവാതകം
- ജൈവബഹുലകം
- ദ്വിധ്രുവീയം
- ദ്വിപിരമിഡ്

Blue litmus
Bond angle
Bond dissociation enthalpy
Bond length
Bond line structural formula
Bond order
Bond parameter
Bonding molecular orbital
Bonding pair
Branched chain compounds
Branched chain polymers
Bronsted -lowery acid
Bronsted- lowery base
By-product
Cage compound
Camphor
Canonical form
Carbocation
Carbohydrates
Carbon -14 dating

Carbonaceous fuels
Carbonium ion
Carboxylic acids
Carcinogenic hydrocarbons
Carcinogenicity and toxicity
Catabolism
Catalysis
Catalysts
Catalytic activity
Cellulose
Central atom
Centre of symmetry
Chain initiation step
Chain isomerism
Chain isomers
Chain propagation step
Chain propagation
Chain structure
Chain terminating step
Chain termination process
Chelate complex
Chemical bond
Chemical equations
Chemical fertilizers
Chemical formula
Chemical messengers

- നീല ലിറ്റ്മസ്
- ബന്ധനകോൺ
- ബന്ധവിഘടന ഏൻഥാൽപി
- ബന്ധനദൈർഘ്യം
- ബന്ധഭേദം ഘടനാസൂത്രവാക്യം
- ബന്ധനക്രമം
- ബന്ധനപ്രാചലം
- ബന്ധനതന്മാത്രാക്ഷീയം
- ബന്ധനജോടി
- ശാഖിത ശൃംഖലാസംയുക്തങ്ങൾ
- ശാഖിത ശൃംഖലാബഹുലകം
- ബ്രോൺസ്റ്റെഡ് ലൗറി അമ്ലം
- ബ്രോൺസ്റ്റെഡ് ലൗറിക്ഷാരം
- ഉപോൽപ്പന്നം
- പഞ്ജരസംയുക്തം
- കർപ്പൂരം
- കനോണിക് രൂപം/വിഹിതരൂപം
- കാർബോകാറ്റയോൺ
- അന്നജങ്ങൾ
- കാർബൺ - 14 കാലഗണന / ഇംഗാല - 14 കാലഗണന
- ഇംഗാലിയ ഇന്ധനങ്ങൾ
- കാർബോണിയം അയോൺ
- കാർബോക്സിലിക് അമ്ലങ്ങൾ
- അർബുദകാമക ഹൈഡ്രോകാർബണുകൾ
- അർബുദജനകാവസ്ഥയും വിഷമയാവസ്ഥയും
- അപചയം
- ഉൽപ്രേരണം/രാസത്വരണം
- ഉൽപ്രേരകങ്ങൾ/രാസത്വരകങ്ങൾ
- ഉൽപ്രേരകപ്രവർത്തനം/രാസത്വരണപ്രവർത്തനം
- സെല്ലുലോസ്
- കേന്ദ്ര ആറ്റം
- സമമിതികേന്ദ്രം
- ശൃംഖലാരംഭഘട്ടം
- ശൃംഖലാസമാവയവതാ
- ശൃംഖലാ ഐസോമെറുകൾ/ശൃംഖലാ സമാവയവികൾ
- ശൃംഖലപ്രചാരണഘട്ടം
- ശൃംഖലപ്രചാരണം
- ചെയിൻഘടന/ശൃംഖലഘടന
- ശൃംഖലസമാപനഘട്ടം
- ശൃംഖലസമാപനപ്രക്രിയ
- കീലേറ്റ് സങ്കരം/അഞ്ചിതസങ്കരം
- രാസബന്ധം
- രാസസമവാക്യങ്ങൾ
- രാസവളങ്ങൾ
- രാസസൂത്രം
- രാസസന്ദേശവാഹകർ

Chemical name	- രാസനാമം
Chemical nature	- രാസസ്വഭാവം
Chemical properties	- രാസഗുണങ്ങൾ
Chemical reactions	- രാസപ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ
Chemical reactivity	- രാസപ്രതിക്രിയാശീലത
Chemicals	- രാസവസ്തുക്കൾ
Chemotherapy	- കീമോതെറാപ്പി/രാസചികിത്സ
Chirality	- കൈറാലിറ്റി/ചിറാലിറ്റി/അസമമിതത
Chlorophyll	- ഹരിതകം
Chromatographic methods	- വർണലേഖനരീതികൾ
Chromatographic techniques	- വർണലേഖനസാങ്കേതികതകൾ
Chromatography	- ക്രോമാറ്റോഗ്രാഫി/വർണരേഖാശാസ്ത്രം/ വർണലേഖനം
Cis- isomers	- സിസ് -ഐസോമർ/സമപക്ഷ സമാവയവികൾ
Cis-form	- സമപക്ഷരൂപം
Cis-trans isomerism	- സമപക്ഷ-വിപക്ഷ സമാവയവത്വം
Cleansing action of soap	- സോപ്പിന്റെ ശുചിയാക്കൽ പ്രവർത്തനം
Closed chain	- സംവൃതശൃംഖല/അടഞ്ഞ ചങ്ങല
Coiled structure	- ചുരുൾഘടന
Coke	- കോക്ക്
Colouring agent	- നിറംകൊടുക്കുന്ന പദാർഥം
Column chromatography	- സ്തംഭവർണലേഖനം/കോളം ക്രോമാറ്റോഗ്രാഫി
Combination reactions	- സംയോജനപ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ
Combined state	- സംയുക്താവസ്ഥ
Combustible	- കത്തുന്ന, ജ്വലിക്കുന്ന
Combustion	- ജ്വലനം/കത്തൽ
Complete structural formula	- പൂർണ്ണഘടനാസൂത്രം
Complex formation	- സങ്കുലരൂപീകരണം
Complex reactions	- സങ്കീർണ്ണപ്രവർത്തനങ്ങൾ
Component	- ഘടകം
Compound	- സംയുക്തം
Concentrated	- സാന്ദ്രീകൃതം/ഗാഢം
Concentration	- ഗാഢത/സാന്ദ്രത
Condensation polymers	- സാന്ദ്രീകൃത ബഹുലകങ്ങൾ
Condensation	- സാന്ദ്രീകരണം/ഘനീഭവിപ്പിക്കൽ/കട്ടിയാക്കൽ
Condensed phase	- ഘനീഭവിച്ച/കട്ടിയായ പ്രാവസ്ഥ
Condensed structure formulas	- ചുരുക്കഘടനാസൂത്രങ്ങൾ
Condensed structure	- ചുരുക്കഘടന
Conducting polymers	- ചാലകബഹുലകങ്ങൾ
Conformation	- സംരൂപണം
Conjugation	- സംയുഗ്ഗനം/ജോടിയാക്കൽ
Controlled oxidation	- നിയന്ത്രിത ഓക്സീകരണം
Coordination compounds	- ഉപസംയോജകസംയുക്തങ്ങൾ
Coordination number	- കോ-ഓർഡിനേഷൻ സംഖ്യ/ഉപസംയോജകസംഖ്യ
Coordination polyhedron	- ഉപസംയോജകബഹുഭുജം
Coordination sphere	- ഉപസംയോജകമണ്ഡലം
Copolymerisation	- സഹബഹുലകീകരണം

Covalent bond	- സഹസംയോജകബന്ധനം
Cross links	- കുറുകേയുള്ള ബന്ധനങ്ങൾ
Cyclic compounds	- വലയസംയുക്തങ്ങൾ
Cyclic polymerisation	- ചാക്രികബഹുലകീകരണം
Cyclic products	- വലയ ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ
Cyclic Structure	- വലയ ഘടന/ ചാക്രികസംരചന
Deactivating groups	- നിഷ്ക്രിയമാക്കുന്ന ഗണങ്ങൾ
Deactivation	- നിഷ്ക്രിയമാക്കൽ
Decarboxylation	- അപകാർബോക്സിലീകരണം/ഡീകാർബോക്സിലേഷൻ
Decompose	- വിഘടിക്കുക, ശിഥിലമാകുക
Decomposition reaction	- വിഘടനപ്രതിപ്രവർത്തനം
Decomposition	- വിഘടനം
Dehalogenation	- അപഹാലജനീകരണം
Dehydrating agent	- നിർജലീകാരി
Dehydration	- നിർജലീകരണം
Dehydrogenation	- അപഹൈഡ്രജനീകരണം
Dehydrohalogenation	- ഡീഹൈഡ്രോഹാലജനേഷൻ/അപഹൈഡ്രജൻഹാലജനീകരണം
Delocalization	- അപസന്ദാനീകരണം
Delocalized orbital	- അപസന്ദാനിതകക്ഷിയാ
Diazonium salts	- ഡൈആസോണിയം ലവണങ്ങൾ
Diazotisation	- ഡൈആസോണീകരണം
Dibasic	- ദിബേസികം
Dilute solutions	- നേർപ്പിച്ച ലായനികൾ
Dilution	- നേർപ്പിക്കൽ
Dimerisation	- ജോടി ചേർക്കൽ
Dipole moment	- ദിപ്രയുവ ആഘൂർണം (ഡിപോൾ)
Displacement reaction	- ആദേശ രാസപ്രവർത്തനം
Displacement	- സ്ഥാനാന്തരണം/ആദേശം
Double bond	- ദ്വിബന്ധനം
Double displacement reaction	- പരസ്പരാദേശ രാസപ്രവർത്തനങ്ങൾ
Drug	- ഔഷധം, മരുന്ന്
Drying agent	- ശോഷകാദരകം/വരട്ടു കാരകം
Drying tower	- വരട്ടുസ്തംഭം
Dyes	- ചായങ്ങൾ
Elastomers	- ഇലാസ്റ്റോമെറുകൾ/ ഇലാസ്തികബഹുലകങ്ങൾ
Electro positive elements	- വൈദ്യുതധനമൂലകങ്ങൾ
Electromeric effect	- ഇലക്ട്രോമെറിക് പ്രഭാവം
Electron gain enthalpy	- ഇലക്ട്രോൺ ആർജിത എൻഥാൽപ്പി/ഇലക്ട്രോൺ നേടിയ എൻഥാൽപ്പി
Electronegativity	- ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവത(ഇലക്ട്രോൺ ജ്ഞത)
Electronic configuration	- ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം
Electron-releasing group	- ഇലക്ട്രോൺ വിടുതൽ കൂട്ടം (ഗ്രൂപ്പ്)
Electrophilic substitution	- ഇലക്ട്രോൺപ്രിയ ആദേശം
Electrophile	- ഇലക്ട്രോഫൈൽ/ഇലക്ട്രോൺ സ്നേഹി
Electrophilic reagents	- ഇലക്ട്രോൺപ്രിയ അഭികർമ്മകങ്ങൾ

Electrophilic substitution reaction
Elimination reaction

Emulsification

Emulsifying agent

Emulsion

Enantiomer

Endothermic reactions

Energy barrier

Enzyme catalysed reactions

Enzyme inhibitors

Enzyme

Equatorial bond pairs

Fatty acid

Fermentation

Fibre

Fibrous proteins

First order kinetics

First order reaction

Food preservative

Forward reaction

Fossil fuels

Fossils

Fractional distillation

Fractional

Free electrons

Free radical substitution

Free radical

Friedel-crafts reaction

Functional group

Fuel

Functional group isomerism

Fungicide

Gabriel phthalimide synthesis

Gelatine

Geminal

General formula

Geometrical isomerism

Globular proteins

Globules

Glycosidic linkage

Green chemistry

Green fuel

Ground state

Group valence

Haemoglobin

- ഇലക്ട്രോഫിലിക് രാസപ്രവർത്തനം
- ഒഴിവാക്കൽ രാസ പ്രവർത്തനം/ഒഴിവാക്കൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം
- എമൽസീകരണം
- എമൽസീകാരകം/എമൽസീകരണ സഹായി
- എമൾഷൻ
- പ്രതിബിംബരൂപം
- താപഗിരണരാസപ്രവർത്തനങ്ങൾ
- ഊർജ്ജപ്രതിബന്ധം
- രാസാഗ്നി ഉൽപ്പേദിത രാസപ്രവർത്തനങ്ങൾ
- എൻസൈം നിരോധികൾ/രാസാഗ്നിനിഷേധികൾ
- എൻസൈംസ്/ ജീവനരസം/രാസാഗ്നി
- നിരക്ഷരേഖിയ ബന്ധനജോഡികൾ
- ഫാറ്റി ആസിഡ്/വസുതൂലം
- കിബനം/പുളിക്കൽ/ഉറക്കുടൽ
- നാർ/തന്തു
- നാരുരൂപ പ്രോട്ടീനുകൾ
- ഒന്നാം ക്രമഗതികം
- ഒന്നാം ക്രമരാസപ്രവർത്തനം
- ഭക്ഷ്യസംരക്ഷണവസ്തുക്കൾ
- മുന്നോട്ടുള്ള പ്രവർത്തനം (പുരോഗാമിപ്രവർത്തനം)
- അൾമക ഇന്ധനങ്ങൾ
- ഫോസിലുകൾ/അൾമകങ്ങൾ
- ആംശികസ്വേദനം
- ഭിന്നാത്മകം
- സ്വതന്ത്ര ഇലക്ട്രോണുകൾ
- നിർവീര്യ റാഡിക്കൽ പ്രതിസ്ഥാപനം
- നിർവീര്യ റാഡിക്കൽ/ സ്വതന്ത്ര റാഡിക്കൽ
- ഫീൽഡ് ക്രാഫ്റ്റ്സ് പ്രവർത്തനം
- ക്രിയാത്മകക്കൂട്ടം
- ഇന്ധനം
- ക്രിയാത്മക ഗ്രൂപ്പ് സമാവയവതാ
- കുമിൾനാശിനി
- ഗെബ്രിയേൽ താലിമൈഡ് സാശ്ലേഷണം
- ജെലാറ്റിൻ/തോൽപ്പശ
- യുഗ്മരൂപത്തിലുള്ള
- പൊതുസൂത്രവാക്യം
- ജ്യോമിതീയ സമവായവതാ
- ഗ്ലോബുലർ പ്രോട്ടീൻസ്/ഗോളികാമാംസ്യങ്ങൾ
- ഗോളികകൾ
- ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ബന്ധനം
- ഹരിതരസതന്ത്രം
- ഹരിത ഇന്ധനം
- നിമ്നോർജ്ജാവസ്ഥ
- കൂട്ടസംയോജകത
- ഹീമോഗ്ലോബിൻ/ശോണരക്താണു

Half filled p orbitals
 Half-life period
 Halo compounds
 Halogen bridging
 Halogenation
 Hemiacetals
 Herbicides
 Heterocyclic
 Heterogeneous catalysis
 Heterolytic cleavage
 Heteropolar
 Hexagonal
 Hexagons
 High density polythene
 High organic content
 Highly Inflammable
 Homologous characteristics
 Homologous series
 Homolytic cleavage
 Homopolymers
 Huckel rule
 Hybrid orbitals
 Hybrid
 Hybridisation
 Hydrate formation
 Hydration
 Hydrogen bonding
 Hydrogenation
 Hydrolysis reaction
 Hydrolysis
 Hydrophilic head
 Hydrophobic tail
 Hyperconjugation
 Hyperconjugative effect
 Indicator
 Inductive effect
 Inhibitor
 Inorganic benzene
 Insecticides
 Instability constant
 Inter molecular hydrogen bonding
 Interatomic interaction
 Interface
 Intermediate complex
 Intermolecular forces
 Inter-nuclear axis

- പകുതി നിറഞ്ഞ p -ഓർബിറ്റലുകൾ
- അർദ്ധായുസ്സ്
- ഹാലോസംയുക്തങ്ങൾ
- ഹാലജൻസേതുമിരീമിതി
- ഹാലജനീകരണം
- ഹെമി അസറ്റാലുകൾ
- ഓഷധിനാശിനികൾ
- ഹെറ്ററോസൈക്ലിക്
- ഹിനാത്തക ഉൽപ്പേരണം
- വിഷമാംശവിഘടനം (ഹെറ്ററോളിറ്റിക് വിഘടനം)
- ഹിനഡ്രൂവിയം/വിഷമാംശഡ്രൂവിയം
- ഷഡ്ഭുജീയം/ഷഡ്കോണികം
- ഷഡ്ഭുജങ്ങൾ
- ഉയർന്ന സാന്ദ്രതയുള്ള പോളിത്തിൻ
- ഉയർന്ന ജൈവാംശം
- അത്യധികം ജ്വലനസ്വഭാവമുള്ള/അതിജ്വലനശീലമുള്ള
- സജാതീയഗുണങ്ങൾ
- സജാതീയശ്രേണി
- സമാംശവിഘടനം
- സമബഹുലകങ്ങൾ
- ഹക്കൽ നിയമം
- സങ്കര ഓർബിറ്റലുകൾ/സങ്കരകക്ഷീയങ്ങൾ
- സങ്കരം
- സങ്കരണം/കൂട്ടിക്കലർത്തൽ
- ഹൈഡ്രേറ്റ് രൂപപ്പെടൽ
- ജലസംയോജനം
- ഹൈഡ്രജൻ ബന്ധനം
- ഹൈഡ്രജനീകരണം
- ജലംകൊണ്ടുള്ള വിശ്ലേഷണപ്രവർത്തനം
- ജല അപഘടനം/ജലംകൊണ്ടുള്ള വിശ്ലേഷണം
- ജലപ്രിയശീർഷം
- ജലവിരോധി അഗ്രം/ജലവിരോധിപൂച്ച
- അതിസംയുഗ്മനം
- അതിസംയുഗ്മനപ്രഭാവം
- സൂചകം
- പ്രേരകപ്രഭാവം
- നിരോധകം
- അകാർബണിക ബെൻസീൻ
- കീടനാശിനികൾ?
- അസ്ഥിരതാ സ്ഥിരാങ്കം
- അന്തർ താ ധ്വതിക ഹൈഡ്രജൻ ബന്ധനം
- അന്തരാണവപരസ്പരപ്രവർത്തനം
- സംഗമസങ്കലം/ആന്തരപ്രതലം
- മധ്യവർത്തിസങ്കുലം
- ആന്തരതന്മാത്രാബലങ്ങൾ
- അന്തഃകേന്ദ്രീയാക്ഷം

Intramolecular hydrogen bond
Inversion of cane sugar
Inversion of configuration
Inversion
Ionic bonding
ionic micelle
Irreversibility
Irreversible reactions

IUPAC nomenclature
Kerosene
Kolbe's reaction
Kraft temperature
Laevorotation
Lassaigne's test
Lattice enthalpy
Lattice point
Lattice
Lewis acids
Lewis structure
Linear polymerisation
Linear
Lipids
Liquefied petroleum
Liquid phase
Liquor ammonia
Locants
Lone pair of electrons
Longest carbon chain
Low concentration
Low density polythene
Low dielectric constant
Macromolecules
Magnitude
Major product
Mechanism
Meta derivative
Meta directing group
Meta-directing
Metamerism
Micelle formation
Micro organisms
Microscopic particles
Mild oxidation
Minimum boiling azeotrope
Mirror image
Miscibility

- ആന്തരതന്മാത്രാ ഹൈഡ്രജൻ ബന്ധനം
- പഞ്ചസാരയുടെ പ്രതിലോമനം
- വിന്യാസപ്രതിലോമം
- തലകീഴ്മറിയൽ/പ്രതിലോമനം
- അയോണികബന്ധനം
- അയോണിക മിസെല്ലി
- ഏകദിശീയത/തിരിച്ചുനടക്കാത്തത്
- തിരിച്ചുനടക്കാത്ത പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ/ഏകദിശീയ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ
- IUPAC നാമകരണരീതി
- മണ്ണെണ്ണ
- കോൾബ് രാസപ്രവർത്തനം
- ക്രാഫ്റ്റ് താപനില
- ഇടതുചംക്രമണം
- ലെസ്സെയ്ൻ പരീക്ഷണം
- ലാറ്റീസ് എൻറാൽപ്പി/ജാലിക എൻറാൽപ്പി
- ജാലികബിന്ദു
- ലാറ്റീസ്, ജാലികം
- ലൂയി ആസിഡുകൾ / ലൂയി അമ്ലങ്ങൾ
- ലൂയിഫീഡന
- രേഖീയ ബഹുലകീകരണം
- രേഖീയം
- ലിപിഡുകൾ
- ദ്രവീകൃത പെട്രോളിയം
- ദ്രാവകപ്രാവസന
- അയോണിയയുടെ ഗാഢജലീയലായനി
- പ്രതിസന്ധിപകങ്ങൾ
- ഏകാന്ത ജോടി ഇലക്ട്രോണുകൾ
- ഏറ്റവും നീളം കൂടിയ കാർബൺ ശൃംഖല
- താഴ്ന്ന ഗാഢത
- സാന്ദ്രതകുറഞ്ഞ പോളിത്തീൻ
- താഴ്ന്ന പരാവൈദ്യുത സനിമാങ്കം
- സ്ഥൂലതന്മാത്രകൾ
- പരിമാണം
- പ്രധാന ഉൽപ്പന്നം
- ഒരു പ്രക്രിയയുടെ പ്രവർത്തനവിധം/ക്രിയാവിധി
- മെറ്റാ വ്യുൽപ്പന്നം
- മെറ്റാ ദിശാത്മക (ദിശാന്തിർണയ) വർഗം/ഗ്രൂപ്പ്
- മെറ്റാ ഡിറക്ടിങ്, മെറ്റാദിശകം
- മെറ്റാമെറിസം / വിഖണ്ഡാവസ്ഥ
- മിസെല്ലി രൂപീകരണം
- സൂക്ഷ്മജീവികൾ
- സൂക്ഷ്മദൃശ്യകണങ്ങൾ
- മൃദു ഓക്സീകരണം
- താഴ്ന്ന തിളനിലയുള്ള സനിരതിള മിശ്രിതം
- ദർപ്പണപ്രതിബിംബം
- മിശ്രണീയത/കൂട്ടിക്കലർത്താവുന്ന അവസ്ഥ

Miscible liquids
 Miscible
 Mixture
 Mobile electron
 Molar mass
 Molarity
 Mole concept
 Mole fraction
 Molecular asymmetry
 Molecular formula
 Molecular geometry
 Molecular shape
 Molecular species
 Multiple bond
 Mutation
 Narcotic analgesics

 Narrow spectrum antibiotics
 Nascent oxygen
 Natural fibres
 Natural polymers
 Natural rubber
 Negative catalyst
 Negative ion
 Negative terminal
 Network structure
 Neutral solvent
 Newman projections formulae
 Nitrogenous
 Nomenclature
 Non essential amino acids
 Non inflammable
 Non polar solvents
 Non-benzenoids
 Non-biodegradable

 Non-narcotic
 Non-volatile
 Non-wettability
 Normal boiling point
 Nucleic acids
 Nucleophile
 Nucleophilic substitution reaction
 Nucleoside
 Nucleus
 Nutrients
 Odd-electron molecules

- കുടിക്കലരുന്ന ദ്രാവകങ്ങൾ
- കലരുന്ന, മിശ്രണീയം
- മിശ്രിതം
- ഗതിശീല ഇലക്ട്രോൺ
- മോൾ ഭാരം, മോളാർ മാസ്
- മൊളാരിറ്റി
- മോൾസങ്കല്പനം
- മോൾഭിന്നം (അംശം)
- തന്മാത്രീയ അസമമിതി
- തന്മാത്രാസൂത്രവാക്യം
- തന്മാത്രാ ജ്യാമിതി
- തന്മാത്രാകൃതി
- തന്മാത്രാവിഭാഗങ്ങൾ
- ബഹുബന്ധനം
- പ്രകാരാന്തരീകരണം
- നാർക്കോട്ടിക് അനാൾജെസിക്, സംവേദന മന്ദക വേദന സംഹാരികൾ/വേദനസംഹാരി മയക്കുമരുന്ന്
- നാരോ സ്പെക്ട്രം പ്രതിജ്ഞവികങ്ങൾ
- നവജാത ഓക്സിജൻ
- പ്രകൃതിദത്തനാരുകൾ
- പ്രകൃതിദത്ത ബഹുലകങ്ങൾ
- പ്രകൃതിദത്ത റബ്ബർ
- ഋണ ഉൽപ്രേരകം (നിഷേധ ഉൽപ്രേരകം)
- നെഗറ്റീവ് അയോൺ
- നെഗറ്റീവ് അറ്റം/ഋണാഗ്രം
- ജാലഘടന
- നിർവിദ്യലായകം
- ന്യൂമാൻ പ്രക്ഷേപ സൂത്രവാക്യങ്ങൾ
- നൈട്രജൻ സംപുഷ്ടമായ/പാക്യജനകസംപുഷ്ടമായ
- നാമകരണരീതി
- അനിവാര്യമല്ലാത്ത അമിനോ അമ്ലങ്ങൾ
- ജ്വലനശീലമില്ലാത്തത്/കത്താത്തത്
- അധുവീയലായകങ്ങൾ
- ബെൻസിനോയ്ഡുകളിൽപ്പെടാത്തവ
- ജൈവവിഘടനവിധേയമല്ലാത്ത/ജൈവവിഘടന സാധ്യ തയില്ലാത്തത്
- സംവേദനമന്ദകമല്ലാത്തത്
- ബാഷ്പശീലമില്ലാത്ത
- നനയപ്പെടാത്ത അവസ്ഥ
- സാധാരണ തിളനില
- ന്യൂക്ലിക് അമ്ലങ്ങൾ
- ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ/ന്യൂക്ലിയസ് സ്നേഹി
- ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് ആദേശ രാസപ്രവർത്തനം
- ന്യൂക്ലിയോസൈഡ്
- മർമം
- പോഷകഘടകങ്ങൾ
- ഒറ്റ ഇലക്ട്രോൺ തന്മാത്രകൾ

Odour	- ഗന്ധം
Optical activity	- പ്രകാശസക്രിയത
Optical isomerism	- പ്രകാശ ഐസോമെറിസം / പ്രകാശിക സമാവയവത
Optimum pH	- അനുകൂലതമ pH
Optimum temperature	- അനുകൂലതമ താപനില
Orbital hybridisation	- ഓർബിറ്റൽ സങ്കരണം/പാറസങ്കരണം/കക്ഷീയസങ്കരണം
Orbitals	- ഓർബിറ്റൽസ്/കക്ഷീയങ്ങൾ
Order of a reaction	- രാസപ്രവർത്തനക്രമം
Order	- ഓർഡർ/ക്രമം
Organic acids	- കാർബണിക അമ്ലങ്ങൾ
Organic chemistry	- കാർബണികരസതന്ത്രം
Organic wastes	- ജൈവമാലിന്യങ്ങൾ
Organic	- കാർബണിക/ജൈവികം
Ortho and para derivatives	- ഓർത്തോ-പാരാ വ്യുൽപ്പന്നങ്ങൾ
Ortho and para directing groups	- ഓർത്തോ-പാരദിശാത്മക ഗ്രൂപ്പുകൾ
Ortho and para isomer	- ഓർത്തോ-പാരാ ഐസോമർ/ ഓർത്തോ-പാരാ സമവായവം
Outermost shell	- അവസാനത്തെ ഷെൽ/ ബാഹ്യതമ ഷെൽ
Over lapping	- അതിവ്യാപനം
Oxidation number	- ഓക്സീകരണസംഖ്യ
Oxidation	- ഓക്സീകരണം
Oxidised	- ഓക്സീകരിക്കപ്പെട്ട(ഓക്സീകരണത്തിനു വിധേയമായ)
Oxidising agent	- ഓക്സീകാരി
Oxyacetylene welding	- ഓക്സി-അസറ്റൈലിൻ കൂട്ടിവിളക്കൽ
Oxygen-carrying capacity	- ഓക്സിജൻ വഹിക്കാനുള്ള കഴിവ്
Ozonolysis	- ഓസോൺ അപഘടനം
Paraffin wax	- പാരഫിൻ മെഴുകു
Pentagonal bipyramidal	- പഞ്ചഭുജ ദ്വിസ്തൂപിക
Peroxide effect or Kharash effect	- പെറോക്സൈഡ് പ്രഭാവം / ഖരാഷ് പ്രഭാവം
Pesticides	- കീടനാശിനികൾ
Petrochemicals	- പെട്രോകെമിക്കലുകൾ, പെട്രോരാസവസ്തുക്കൾ
PH Value	- ജല മൂല്യം
Pharmacological effect	- ഔഷധശാസ്ത്രപ്രഭാവം
Phenomenon	- പ്രതിഭാസം
phosphoproteins	- ഫോസ്ഫോ മാംസ്യങ്ങൾ
Photo chemical reactions	- പ്രകാശരാസപ്രവർത്തനങ്ങൾ
Photosynthesis	- പ്രകാശസംശ്ലേഷണം
Physical properties	- ഭൗതികഗുണങ്ങൾ
Physical quantity	- ഭൗതികപരിമാണം
Plane polarised light	- സമതലധ്രുവികേന്ദ്രിതപ്രകാശം
Polar compounds	- ധ്രുവീയസംയുക്തങ്ങൾ
Polar group	- ധ്രുവീയ ഗ്രൂപ്പ്/ധ്രുവീയവർഗം
Polar nature	- ധ്രുവീയസ്വഭാവം
Polar protic solvents	- പോളാർ പ്രോട്ടിക ലായകങ്ങൾ/ധ്രുവീയ പ്രോട്ടികലായകങ്ങൾ
Polar solvents	- ധ്രുവീയലായകങ്ങൾ

Polarised light
 Polarity of bonds
 Polarity
 Pollutants
 Poly haloalkanes
 Polyacidic bases
 Polyatomic ion
 Polyatomic molecules
 Polybasic acids
 Polyhydroxy aldehydes
 Polymer
 Polymerisation
 Position isomers
 Position number
 Positive catalysts
 Positive
 Power alcohol
 Precipitate
 Precipitation
 Prefix
 Preservative
 Prevention of disease
 Principal functional group
 Proper orientation
 Protein
 Proton donor
 Pseudo first order reactions

Pseudo solids
 Pure solvent
 Pyramidal shape
 Pyramidal
 Pyrolysis
 Quantitative relationship
 Quaternary ammonium
 Racemisation
 Rate determining step
 Rate law
 Rate of reaction
 Raw material
 Reaction coordinate
 Reactivity
 Rearrangement reactions
 Receptors
 Rectified spirit
 Recycle
 Redox reaction

- ഏകധ്രുവീയ പ്രകാശകിരണം
- ബന്ധനങ്ങളിലെ ധ്രുവത
- ധ്രുവത
- മലിനീകാരികൾ
- ബഹു ഹാലോ ആൽക്കൈനുകൾ
- ബഹു അമ്ലീകക്ഷാരങ്ങൾ
- ബഹു അറ്റോമിക അയോൺ
- ബഹു അറ്റോമികതാളകൾ
- ബഹുക്ഷാരിക അമ്ലങ്ങൾ
- ബഹു ഹൈഡ്രോക്സി ആൽഡിഹൈഡുകൾ
- പോളിമർ, ബഹുലകം
- ബഹുലകീകരണം
- പൊസിഷൻ ഐസോമറുകൾ/സ്ഥാനസമവായവങ്ങൾ
- സ്ഥാനസംഖ്യ
- ധന ഉൽപ്രേരകങ്ങൾ
- പോസിറ്റീവ് / ധന
- പവർ ആൽക്കഹോൾ/പേട്രോൾ ആൽക്കഹോൾ സങ്കരം
- അവക്ഷിപ്തം
- അവക്ഷിപ്തരൂപീകരണം/അവക്ഷിപ്തപ്പെടൽ
- മുൻപ്രത്യയം / ഉപസർഗ്ഗം
- പരിരക്ഷകം
- രോഗപ്രതിരോധം
- മുഖ്യ ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ്/മുഖ്യ ക്രിയാത്മകങ്ങളും
- ഉചിത അഭിവിന്യാസം/ഉചിത ദിശ്വിന്യാസം
- മാംസ്യം
- പ്രോട്ടോൺ ദാതാവ്
- കപട ഒന്നാംക്രമ രാസപ്രവർത്തനങ്ങൾ/കപട പ്രഥമ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ
- കപടഖരവസ്തുക്കൾ
- ശുദ്ധലായകം
- സ്തുപികാകൃതി
- പിരമിഡിയം/സ്തുപികം
- താപീയ അപഘടനം/ഉച്ചതാപ അപഘടനം
- പരിമാണാത്മകസംബന്ധം
- ചതുർഥ അമോണിയം
- റെസിമീകരണം
- നിരക്കുനിർണയനഘട്ടം
- രാസപ്രവർത്തനനിരക്കുനിയമം
- രാസപ്രവർത്തനനിരക്ക്
- അസംസ്കൃതവസ്തു
- പ്രതിപ്രവർത്തനസൂചകം
- ക്രിയാശീലത
- പുനക്രമീകരണ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ
- ഗ്രാഹികൾ
- റെക്ടിഫൈഡ് സ്പിരിറ്റ്
- പുനഃചക്രമണം
- റിഡോക്സ് രാസപ്രവർത്തനം

Reducing agent
 Reduction
 Refining
 Refrigerant
 Repulsion
 Resonance effect
 Resonance energy
 Resonance hybrid
 Resonance stabilisation energy
 Resonance structures
 Resonance
 Retention
 Reversible conditions
 Reversible reactions
 Ribosomal RNA
 Ring compounds
 Ring substitution
 Saturated hydrocarbons
 Sawhorse projection
 Second order kinetics
 Selectivity of catalyst
 Self indicator
 Self reduction
 Shielding
 Single bond
 Single covalent bond
 Skew conformation
 Soap lather
 Solution phase
 Solvation
 Solvent
 Solvolysis
 Sparingly soluble
 Spatial arrangements
 Specificity
 Speed of chemical reaction
 Spherical shape
 Staggered conformation
 Steam distillation
 Step growth polymerization
 Stereoisomer
 Steric factor
 Steric hindrance
 Stoichiometric proportion
 Stoichiometric Composition
 Stoichiometry
 Structural formula

- നിരോക്സീകാരി
- നിരോക്സീകരണം/ അപചയനം
- ശുദ്ധീകരണം/ സംസ്കരണം
- ശീതീകാരി
- വികർഷണം
- അനുരണനപ്രഭാവം
- അനുരണനോർജ്ജം
- അനുരണനസങ്കരം
- അനുരണനസന്ധിതീകരണോർജ്ജം
- അനുരൂപീകരണഘടനകൾ
- അനുരണനം
- നിലനിർത്തൽ
- ഉഭയദിശീയസാഹചര്യങ്ങൾ
- ഉഭയദിശീയപ്രവർത്തനങ്ങൾ
- റൈബോസോമൽ RNA
- വലയസംയുക്തങ്ങൾ
- വലയാദേശം
- പൂരിത ഹൈഡ്രോകാർബണുകൾ
- സോഹോർസ് പ്രക്ഷേപം
- രണ്ടാം ക്രമ ഗതികം
- ഉൽപ്രേരകവരണാത്മകത
- സ്വയംസൂചകം
- സ്വയനിരോക്സീകരണം
- തടയൽ
- ഏകബന്ധനം
- ഏക സഹസംയോജകബന്ധം
- ഏകോണിച്ച സംരൂപണം
- സോപ്പുപത
- ലായനിപ്രാവസ്ഥ
- വിലായകയോജനം/ലായകാവരണം
- ലായകം
- ലായക അപഘടനം
- പരിമിതമായി ലയിക്കുന്ന/ഭാഗികമായി ലയിക്കുന്ന
- പ്രതിമാനതല ക്രമീകരണം
- വൈശിഷ്ട്യം
- രാസപ്രവർത്തനവേഗം
- ഗോളാകൃതി
- അന്തതിതസംരൂപണം/ഇടവിട്ടുള്ള സംരൂപണം
- നീരാവിസ്തോമനം
- ഘട്ടവളർച്ചാ ബഹുലകീകരണം
- സ്റ്റീരിയോ ഐസോമെറിസം
- സ്റ്റെറിക് ഘടകം
- സ്റ്റെറിക് തടസ്സം
- രാസസമീകരണമിതിയനുപാതം
- രാസസമീകരണമിതീയ ഘടന
- രാസസമീകരണമിതി
- ഘടനാസൂത്രവാക്യം

Structural isomerism
 Sub shells
 Sublimation
 Substance
 Substitution reactions
 Substrate
 Successive ionisation
 Suffix
 Sugar charcoal
 Sulphonation
 Superimposable
 Symbol
 Symmetrical distribution of electrons
 Synthetic
 Tertiary amines
 Tertiary
 Tetragonal
 Tetrahedral
 Thermal interactions
 Thermodynamically feasible
 Thermoplastic polymers
 Threshold energy
 Tollen's reagent
 Tranquilizer
 Trans isomer
 Tribasic
 Trigonal planar
 Trigonalbipyramidal
 Triple bond
 Trivalent
 Trivial or common names
 Turbidity
 Ultraviolet radiations
 Unbalanced force
 Unsaturated hydrocarbons
 Unsaturated Solution
 Unsymmetrical alkenes
 Unsymmetrical
 Valence electrons
 Valency
 Vanaspathy
 Vander Waals' forces
 Vicinal dihalides

 Vicinal form
 Vicinal glycols
 Vigorous oxidation

- ഘടനാ ഐസോമെറിസം/ഘടനാ സമവായവത്വം
- ഉപഷ്ലേക്കുകൾ
- ഉൽപ്പതനം
- പദാർത്ഥം
- ആദേശ രാസപ്രവർത്തനങ്ങൾ
- അടിത്തട്ട്
- തുടർച്ചയായ അയോണീകരണം
- പിൻപ്രത്യയം
- പഞ്ചസാരക്കരി
- സൾഫൊണീകരണം/ സൾഫൊണേഷൻ
- അധ്യാരോപ്യം
- പ്രതീകം
- ഇലക്ട്രോണുകളുടെ സമമിതവിതരണം
- കൃത്രിമമായ / മനുഷ്യനിർമ്മിത
- ത്രിതീയ അമിനുകൾ
- ത്രിതീയം
- ചതുഷ്കോണീയം/ ഓട്ടോഗണൽ
- ചതുർകം/ചതുഷ്കം
- താപീയ അന്യോന്യക്രിയ
- താപഗതികത്തിൽ സംഭാവ്യമായ
- തെർമോ പ്ലാസ്റ്റിക് ബഹുലകങ്ങൾ
- ത്രഷോൾഡ് ഊർജ്ജം/പടിയുർജ്ജം
- ടോളൻ അഭികർമ്മകം
- മനക്ഷോഭശമനഘടകം
- ട്രാൻസ് സമവായവത/വിപക്ഷ സമവായവത
- ത്രിബേസികം
- ത്രികോണതലീയം
- ത്രികോണീയ ദ്വിപിരമിഡൽ
- ത്രിബന്ധനം
- ത്രിസംയോജകതയുള്ള/ത്രിസംയോജക
- തുലനാമം
- ആവിലത, കലങ്ങൾ
- അൾട്രാവയലറ്റ് വികിരണങ്ങൾ
- അസന്തുലിതബലം
- അപൂരിത ഫൈഡ്രോകാർബണുകൾ
- അപൂരിതലായനി
- അസമമിത ആൽക്കീനുകൾ
- സിമിട്രിക്കൽ അല്ലാത്തത് / അസമമിതം
- സംയോജക ഇലക്ട്രോണുകൾ
- സംയോജകത
- വനസ്പതി
- വാൻഡർവാൾ ബലങ്ങൾ
- സമീപസന്ദർശനശക്തികൾ/സന്നിഹിത ശൈലികൾ
- സമീപസന്ദർശനം
- സമീപസ്ഥ ഗ്ലൈക്കോളുകൾ
- ദ്രുത ഓക്സീകരണം

Vinegar
 Viscosity
 Visible light
 Vitamins
 Volatile component
 Volatile acids
 Vulcanisation of rubber
 Wash
 Weak acid
 Weak base
 Weak ionisation
 White curdy precipitate
 Williamson synthesis
 Wood charcoal
 Wood spirit
 Word root
 Wurtz reaction
 Wurtz-Fittig reactions
 X-ray diffraction
 Ziegler-Natta catalyst
 Zwitter ion

- വിനാഗിരി
- വിസ്കോസിറ്റി/ശ്യാനത
- ദൃശ്യപ്രകാശം
- വൈറ്റമിനുകൾ, ജീവകങ്ങൾ
- ബാഷ്പശീലമുള്ള ഘടകം
- ബാഷ്പശീലമുള്ള അമ്ലങ്ങൾ
- റബ്ബർവൽക്കനീകരണം
- വാഷ്/കോട
- വീര്യം കുറഞ്ഞ അമ്ലം
- വീര്യം കുറഞ്ഞ ക്ഷാരം
- ശക്തി കുറഞ്ഞ അയോണീകരണം
- വെളുത്ത തൈരുപോലെയുള്ള അവക്ഷിപ്തം
- വിലയംസൺ സിന്തസിസ്/ വിലയംസൺ സംശ്ലേഷണം
- മരക്കരി
- വുഡ് സ്പിരിറ്റ്
- പദമൂലം
- വുട്സ് പ്രവർത്തനം
- വുട്സ് ഫിറ്റിഗ് പ്രവർത്തനം
- X-കിരണ വിഭാഗനം
- സീഗ്ലർ - നാറ്റാ ഉൽപ്രേരകം
- സ്വിറ്റർ അയോൺ/ ഉഭയനിഷ്ഠ അയോൺ

[illegible]

[illegible]

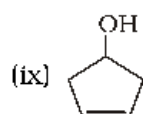
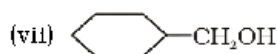
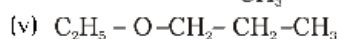
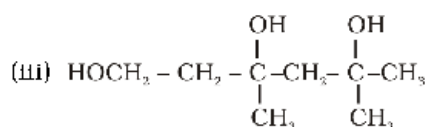
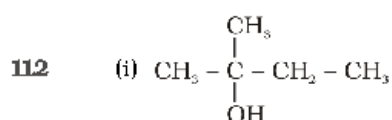
This image shows a full page of white paper with horizontal blue dashed lines, typical of notebook paper. The lines are evenly spaced and run across the width of the page. There are no margins, text, or other markings present.

This image shows a full page of white paper with horizontal blue ruling lines. The lines are evenly spaced and run across the width of the page, typical of notebook or legal stationery. There are no margins, text, or other markings on the page.

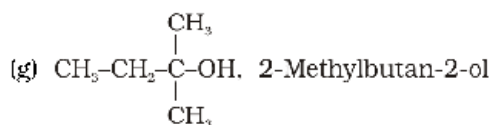
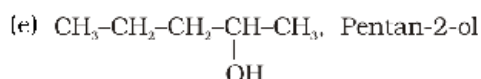
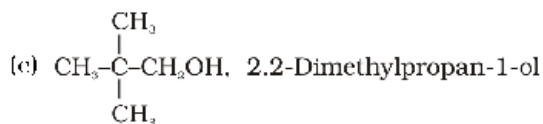
ചില പരിശീലന ചോദ്യങ്ങളുടെ ഉത്തരങ്ങൾ

യൂണിറ്റ് 11

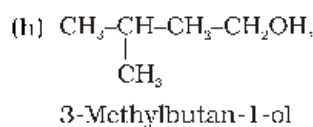
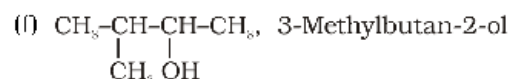
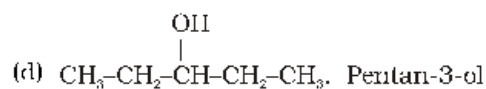
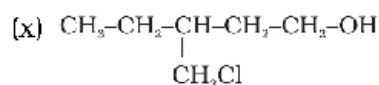
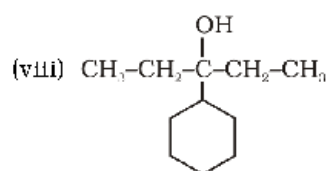
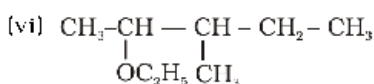
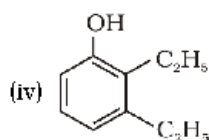
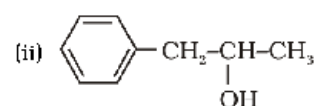
- 11.1** (i) 2,2,4-Trimethylpentan-3-ol
(iii) Butane-2,3-diol
(v) 2-Methylphenol
(vii) 2,5-Dimethylphenol
(ix) 1-Methoxy-2-methylpropane
(xi) 1-phenoxyheptane



- 11.3** (i) (a) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$, Pentan-1-ol;
(b) $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$, 2-Methylbutan-1-ol;

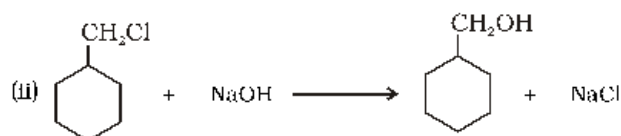
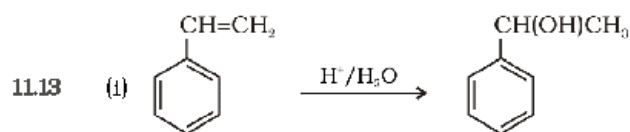


- (ii) 5-Ethylheptane-2,4-diol
(iv) Propane-1,2,3-triol
(vi) 4-Methylphenol
(viii) 2,6-Dimethylphenol
(x) Ethoxybenzene
(xii) 2-Ethoxybutane



11.4 Hydrogen bonding in propanol.

- 11.15 Hydrogen bonding between alcohol and water molecules.
 11.18 o Nitrophenol is steam volatile because of intramolecular hydrogen bonding.
 11.12 Hint: Carryout sulphonation followed by nucleophilic substitution.

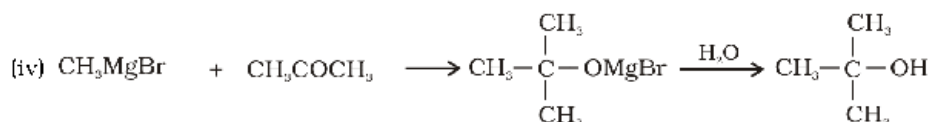
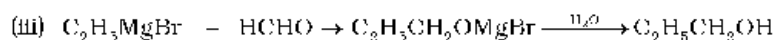


11.14 Reaction with (i) sodium and (ii) sodium hydroxide

11.15 Due to electron withdrawing effect of nitro group and electron releasing effect of methoxy group.

11.20 (i) Hydration of Propene.

(ii) By nucleophilic substitution of Cl in benzyl chloride using dilute NaOH .

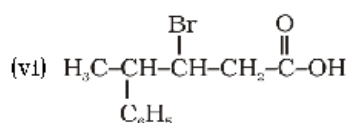
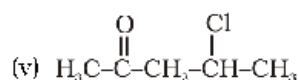
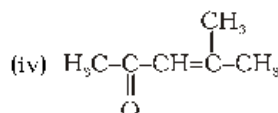
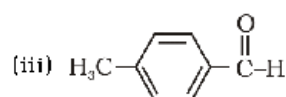
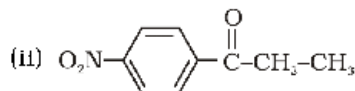
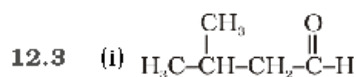


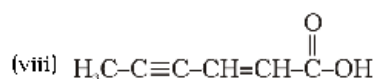
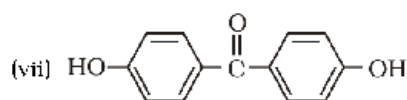
- 11.23 (i) 1-Ethoxy-2-methylpropane.
 (ii) 2-Chloro-1-methoxyethane.
 (iii) 4-Nitroanisole.
 (iv) 1-Methoxypropane.
 (v) 1-Ethoxy-4,4-dimethylcyclohexane.
 (vi) Ethoxybenzene.

യൂണിറ്റ് 12

- 12.2 (i) 4-Methylpentanal
 (iii) But-2-enal
 (v) 3,3,5-Trimethylhexan-2-one
 (vii) Benzene-1,4-dicarbaldehyde

- (ii) 6-Chloro-4-ethylhexan-3-one
 (iv) Pentane-2,4-dione
 (vi) 3,3-Dimethylbutanoic acid





12.4 (i) Heptan-2-one

(ii) 4-Bromo-2-methylhexanal

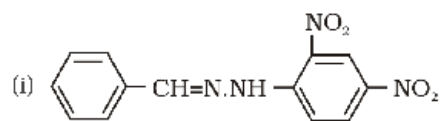
(iii) Heptanal

(iv) 3-Phenylprop-2-enal

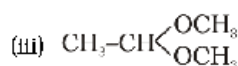
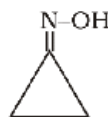
(v) Cyclopentanecarbaldehyde

(vi) Diphenylmethanone

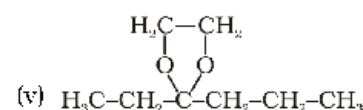
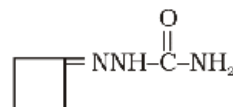
12.5



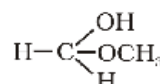
(ii)



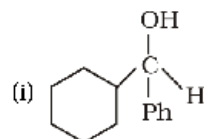
(iv)



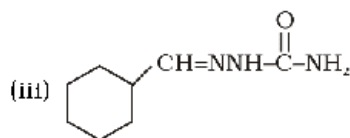
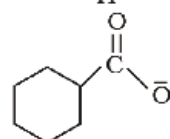
(vi)



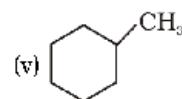
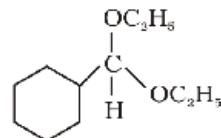
12.6



(ii)



(iv)



12.7 (ii), (v), (vi), (vii): Aldol condensation. (i), (iii), (ix) Cannizzaro reaction. (iv), (viii) Neither.

12.10 2-Ethylbenzaldehyde (draw the structure yourself).

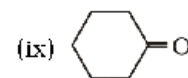
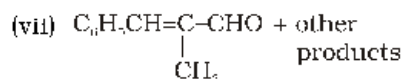
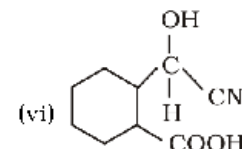
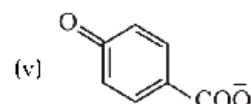
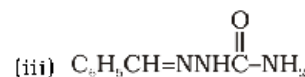
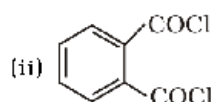
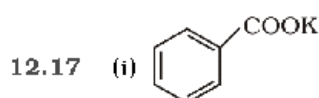
12.11 (A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$, butyl butanoate.

(B) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ (C) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$. Write equation yourself.

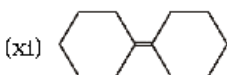
12.12 (i) Di-tert-butyl ketone < Methyl-tert-butyl ketone < Acetone < Acetaldehyde

(ii) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOH}$ < $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ < $\text{CH}_3\text{CH}(\text{Br})\text{CH}_2\text{COOH}$ < $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{Br})\text{COOH}$

(iii) 4-Methoxybenzoic acid < Benzoic acid < 4-Nitrobenzoic acid < 3,4-Dinitrobenzoic acid.



(x) 1. BH_3 ; 2. $\text{H}_2\text{O}_2/\text{OH}^-$; 3. PCC



12.19 The compound is methyl ketone and its structure would be: $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

യൂണിറ്റ് 13

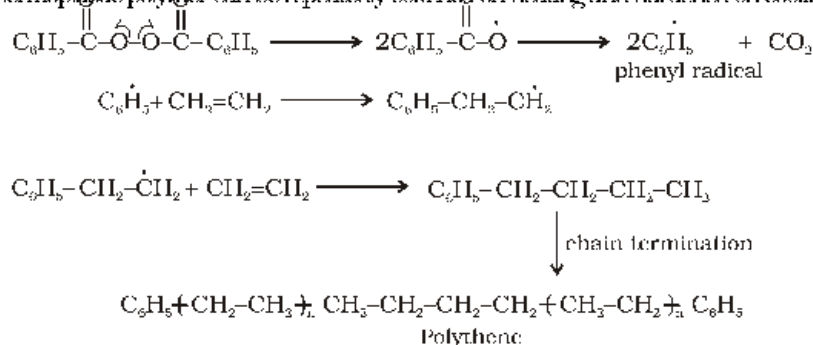
- 13.1 (i) 1-methylethylamine or propan-2-amine (ii) Propan-1-amine
 (iii) N-methyl-2-methylethylamine or N-methylpropan-2-amine (iv) 2-methylpropan-2-amine
 (v) N-methylbenzenamine or N-methylaniline (vi) N-Ethyl-N-methylethanamine
 (vii) 3-Bromoaniline or 3-Bromobenzenamine
- 13.4 (i) $C_6H_5NH_2 < C_6H_5NHCH_3 < C_2H_5NH_2 < (C_2H_5)_2NH$
 (ii) $C_6H_5NH_2 < C_6H_5N(CH_3)_2 < CH_3NH_2 < (C_2H_5)_2NH$
 (iii) (a) p-nitroaniline < aniline < p-toluidine
 (b) $C_6H_5NH_2 < C_6H_5NHCH_3 < C_6H_5CH_2NH_2$
 (iv) $(C_2H_5)_3N > (C_2H_5)_2NH > C_2H_5NH_2 > NH_3$ (v) $(CH_3)_2NH < C_2H_5NH_2 < C_2H_5OH$
 (vi) $C_6H_5NH_2 < (C_2H_5)_2NH < C_2H_5NH_2$

യൂണിറ്റ് 15

- 15.1 Polymer is a high molecular mass macromolecule consisting of repeating structural units derived from monomers. Monomer is a simple molecule capable of undergoing polymerisation and leading to the formation of the corresponding polymer.
- 15.2 Natural polymers are high molecular mass macromolecules and are found in plants and animals. The examples are proteins and nucleic acids. Synthetic polymers are man-made high molecular mass macromolecules. These include synthetic plastics, fibres and rubbers. The two specific examples are polythene and dacron.
- 15.4 Functionality is the number of bonding sites in a monomer.
- 15.5 Polymerisation is a process of formation of a high molecular mass polymer from one or more monomers by linking together of repeating structural units with covalent bonds.
- 15.6 Since the unit $(NH-CHR-CO)_n$ is obtained from a single monomer unit, it is a homopolymer.
- 15.7 On the basis of molecular forces present between the chains of various polymers, the classification of polymers is given as follows.
 (a) Elastomers (b) Fibres (c) Thermoplastics and (d) Thermosetting plastics.
- 15.8 In addition polymerisation, the molecules of the same or different monomers add together to form a large polymer molecule. Condensation polymerisation is a process in which two or more bi-functional molecules undergo a series of condensation reactions with the elimination of some simple molecules and leading to the formation of polymers.
- 15.9 Copolymerisation is a process in which a mixture of more than one monomeric species is allowed to polymerise. The copolymer contains multiple units of each monomer in the chain. The examples are copolymers of 1,3-butadiene and styrene and 1,3-butadiene and acrylonitrile.

15.10

- 15.11 A thermoplastic polymer can be repeatedly softened on heating and hardened on cooling, hence it can be used again and



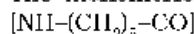
again. The examples are polythene, polypropylene, etc.

A thermosetting polymer is a permanent setting polymer as it gets hardened and sets during moulding process and cannot be softened again. The examples are bakelite and melamine-formaldehyde polymers.

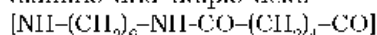
- 15.12** (i) The monomer of polyvinyl chloride is $\text{CH}_2=\text{CHCl}$ (vinyl chloride).
 (ii) The monomer of teflon is $\text{CF}_2=\text{CF}_2$ (tetrafluoroethylene).
 (iii) The monomers involved in the formation of bakelite are HCHO (formaldehyde) and $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ (phenol).

15.14 From the structural point of view, the natural rubber is a linear cis-1,4- polyisoprene. In this polymer the double bonds are located between C_2 and C_3 of isoprene units. This cis-configuration about double bonds do not allow the chains to come closer for effective attraction due to weak intermolecular attractions. Hence, the natural rubber has a coiled structure and shows elasticity.

15.16 The monomeric repeat unit of Nylon-6 polymer is:



The monomeric repeat unit of Nylon 6,6 polymer is derived from the two monomers, hexamethylene diamine and adipic acid.

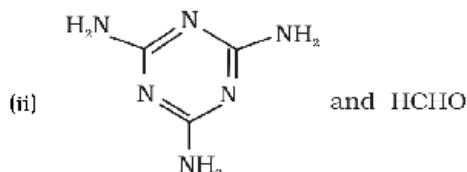


15.17 The names and structures of monomers are:

Polymers	Monomer Names	Monomer Structures
(i) Buna-S	1,3-Butadiene Styrene	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}_2$
(ii) Buna-N	1,3- Butadiene Acrylonitrile	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$ $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CN}$
(iii) Neoprene	Chloroprene	$\begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{CH}_2=\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 \end{array}$
(iv) Dacron	Ethylene glycol Terephthalic acid	$\text{OHCH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$ $\text{COOH}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{COOH}$

15.18 The monomers forming the polymer are:

(i) Decanedioic acid $\text{HOOC}-(\text{CH}_2)_8-\text{COOH}$ and Hexamethylene diamine $\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_2)_6\text{NH}_2$



15.19 The following are the equations for the formation of Dacron.

