

CHEMISTRY Focus Areas for SSLC Exam 2022

ENGLISH MEDIUM

UNIT NUMBER	UNIT NAME	FOCUS AREA
1	Periodic table and Electronic configuration	<ul style="list-style-type: none">• Shells and subshells• The number of electrons in the subshells• Filling of electrons in the subshells• Subshell electronic configuration and blocks• The period and group can be found on the basis of subshell electronic configuration• Group number of s block elements• P block elements• d block elements• Characteristics of d block elements
2	Gas laws and mole concept	<ul style="list-style-type: none">• Volume of gas• Pressure of gas• Temperature• Volume and pressure• Volume and temperature• Volume and number of molecules• Gram atomic mass• One mole atoms• Molecular mass and Gram Molecular Mass• Number of molecules• One mole molecules
3	Reactivity series and electrochemistry	<ul style="list-style-type: none">• Reaction of metals with water• Reaction of metals with air• Reaction of metal with acids• Reactivity series and displacement reaction• Galvanic cell
4.	Production of metals	<ul style="list-style-type: none">• Minerals and ores• Concentration of ores• Extraction of metals from the concentrated ores• Refining of metals• Industrial production of iron• Different types of Alloy steels
5	Compounds of non- metals	<ul style="list-style-type: none">• Ammonia• Reversible and irreversible reactions• Chemical equilibrium• Le Chatelier's principle• Influence of concentration on

		equilibrium “ <ul style="list-style-type: none"> • Pressure and equilibrium • Temperature and equilibrium • Catalyst and equilibrium
6	Nomenclature of organic compounds and isomerism	<ul style="list-style-type: none"> • Alkane, Alkene, Alkyne • Homologous series • Nomenclature of unbranched hydrocarbons • Nomenclature of hydrocarbons containing one branch • Nomenclature of hydrocarbons containing more than one branch

New !!

[Latest Pattern Model question papers for 2022 Exam](#)

[Click here for Focus Area based study materials](#)

രസതന്ത്രം

യൂണിറ്റ് 1. പിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും

- ഷെല്ലുകളും സബ്ഷെല്ലുകളും.
- സബ്ഷെല്ലിലെ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം.
- സബ്ഷെല്ലിലെ ഇലക്ട്രോൺ പുരണം.
- സബ്ഷെൽ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും ബ്ലോക്കും.
- സബ്ഷെൽ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസത്തിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ പീരിയഡ്, ഗ്രൂപ്പ് എന്നിവ കണ്ടെത്താം.
- s ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങളുടെ ഗ്രൂപ്പ് നമ്പർ.
- p ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങൾ.
- d ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങൾ.
- d ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങളുടെ ചില പ്രത്യേകതകൾ.

യൂണിറ്റ് 2. വാതകനിയമങ്ങളും മോൾ സങ്കല്പനവും

- വാതകത്തിന്റെ വ്യാപ്തം.
- വാതകത്തിന്റെ മർദ്ദം.
- താപനില.
- വ്യാപ്തവും മർദ്ദവും.
- വ്യാപ്തവും താപനിലയും.
- വ്യാപ്തവും തന്മാത്രകളുടെ എണ്ണവും.
- ഗ്രാം അറ്റോമിക മാസ്.
- ഒരു മോൾ ആറ്റങ്ങൾ.
- മോളികുലാർ മാസും ഗ്രാം മോളികുലാർ മാസും.
- തന്മാത്രകളുടെ എണ്ണം
- ഒരു മോൾ തന്മാത്രകൾ

യൂണിറ്റ് 3. ക്രിയാശീല ശ്രേണിയും വൈദ്യുത രസതന്ത്രവും

- ജലവുമായുള്ള ലോഹങ്ങളുടെ പ്രവർത്തനം.
- ലോഹങ്ങളുടെ വായുവുമായുള്ള പ്രവർത്തനം.
- ആസിഡുമായുള്ള ലോഹങ്ങളുടെ പ്രവർത്തനം.
- ക്രിയാശീല ശ്രേണിയും ആദേശ രാസപ്രവർത്തനവും.
- ഗാൽവനിക് സെൽ.

യൂണിറ്റ് 4. ലോഹനിർമ്മാണം

- ധാതുക്കളും അയിരുകളും.
- അയിരുകളുടെ സാന്ദ്രണം.
- സാന്ദ്രീകരിച്ച അയിരിൽ നിന്നും ലോഹത്തെ വേർതിരിക്കൽ.
- ലോഹശുദ്ധീകരണം.
- ഇരുമ്പിന്റെ വ്യാവസായിക നിർമ്മാണം.
- വിവിധതരം അലോയ് സ്റ്റീലുകൾ.

യൂണിറ്റ് 5. അലോഹ സംയുക്തങ്ങൾ

- അമോണിയ.
 - ഉഭയദിശാപ്രവർത്തനങ്ങളും ഏകദിശാപ്രവർത്തനങ്ങളും.
 - രാസസംതുലനം.
 - ലേ-ഷാറ്റ്ലിയർ തത്വം.
 - സംതുലനാവസ്ഥയിൽ ഗാഢതയുടെ സ്വാധീനം.
 - സംതുലനാവസ്ഥയും മർദ്ദവും.
 - സംതുലനാവസ്ഥയും താപനിലയും.
 - സംതുലനാവസ്ഥയും ഉൽപ്രേരകവും.
-

യൂണിറ്റ് 6. ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളുടെ നാമകരണവും ഐസോമറിസവും

- ആൽക്കെയ്ൻ, ആൽക്കീൻ, ആൽക്കൈൻ
 - ഹോമലോഗസ് സീരീസ്.
 - ശാഖകളില്ലാത്ത ആൽക്കെയ്നുകളുടെ നാമകരണം.
 - ശാഖകളുള്ള ഹൈഡ്രോകാർബണുകളുടെ നാമകരണം.
 - ഒന്നിലധികം ശാഖകൾ അടങ്ങിയ ഹൈഡ്രോകാർബണുകളുടെ നാമകരണം.
 - അപൂരിത ഹൈഡ്രോകാർബണുകളുടെ നാമകരണം.
 - ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ- ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പ്, കാർബോക്സിലിക് ഗ്രൂപ്പ്, ഫാലോ ഗ്രൂപ്പ്, ആൽക്കോക്സി ഗ്രൂപ്പ്
-

യൂണിറ്റ് 7. ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളുടെ രാസപ്രവർത്തനങ്ങൾ

- ആദേശ രാസപ്രവർത്തനങ്ങൾ.
 - അഡീഷൻ രാസപ്രവർത്തനങ്ങൾ.
 - പോളിമെറൈസേഷൻ.
 - ഹൈഡ്രോകാർബണുകളുടെ ജ്വലനം.
 - താപീയ വിഘടനം.
-

Educative