

SSLC MODEL EXAMINATION, FEBRUARY – 2019

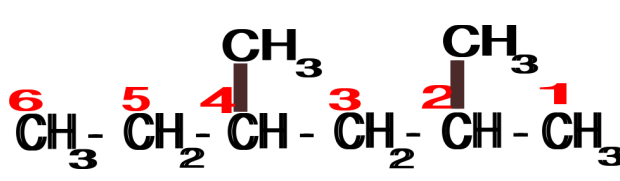
CHEMISTRY

(മലയാളം മീഡിയം)

Time : 1½ Hours

Total Score :40

| Q | ഉത്തരം / സൂചന | ചോയ്സ് | സ്കോർ | ആകെ സ്കോർ |
|--------------------|---|-----------------|-------|-----------|
| SECTION - A | | | | |
| 1 | 6 | ഏതെങ്കിലും നാല് | 1 | 1 |
| 2 | 22.4 L | | 1 | 1 |
| 3 | കാർബോക്സിലിക് ഗ്രൂപ്പ് -COOH | | 1 | 1 |
| 4 | ആന്റിപൈറൈറ്റുകൾ | | 1 | 1 |
| 5 | ബ്യൂട്ടെയ്ൻ (C ₄ H ₁₀) | | 1 | 1 |
| SECTION - B | | | | |
| 6 | (a) Cu | ഏതെങ്കിലും നാല് | 1 | 2 |
| | (b) $Mg^0 + Zn^{2+}SO_4^{2-} \rightarrow Mg^{2+}SO_4^{2-} + Zn^0$ | | 1 | |
| 7 | (a) കോപ്പർ പൈറൈറ്റിസ് | | 1 | 2 |
| | (b) മാഗ്നറ്റൈറ്റ് (Fe ₃ O ₄) | | 1 | |
| 8 | (a) 8 ഗ്രാം H ₂ (കൂടുതൽ മോൾ എണ്ണം ഉള്ളത്) | | 1 | 2 |
| | (b) 28 ഗ്രാം N ₂ (ഒരു മോൾ വാതകം) | | 1 | |
| 9 | (a) പ്രോപ്പൻ -2 -ഓൾ | | 1 | 2 |
| | (b) CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -OH | | 1 | |
| 10 | (a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ | | 1 | 2 |
| | (b) 2 | | 1 | |
| SECTION - C | | | | |
| 11 | (a) ചുണ്ണാമ്പുകല്ല് , കളിമണ്ണ് | ഏതെങ്കിലും നാല് | 1 | 3 |
| | (b) സിമെന്റിന്റെ സെറ്റിങ് സമയം നിയന്ത്രിക്കുന്നതിന് | | 1 | |
| | (c) സിമന്റ് ജലവുമായി ചേർന്ന് ഉറച്ചു കട്ടിയാകുന്ന പ്രവർത്തനമാണ് സിമെന്റിന്റെ സെറ്റിങ് എന്ന് അറിയപ്പെടുന്നത് . ഇങ്ങനെ സംഭവിക്കാതിരിക്കാനാണ് സിമന്റ് ഈർപ്പമില്ലാത്തതിടത്ത് സൂക്ഷിക്കുന്നത് . | | 1 | |
| 12 | (a) ഗ്രൂപ്പ് 8 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$ | ഏതെങ്കിലും നാല് | 1 | 3 |
| | (b) 3+ | | 1 | |
| | (c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3s^2 3p^6 3d^5$ | | 1 | |

| | | | | |
|--------------------|--|-----------------|-----|---|
| 13 | (a) പുരോ പ്രവർത്തനത്തിന്റെയും പശ്ചാത് പ്രവർത്തനത്തിന്റെയും നിരക്കുകൾ തുല്യമാകുമ്പോൾ | | 1 | 3 |
| | (b) കുറയുന്നു | | 1 | |
| | (c) N_2O_4 ന്റെ വിഘടനം താപാഗിരണ പ്രവർത്തനമാണ് . താഴ്ന്ന താപനിലയിൽ താപാഗിരണ പ്രവർത്തനം സാവധാനത്തിലാവുന്നു | | 1 | |
| 14 | (a) $C_2H_6 + Cl_2 \rightarrow C_2H_5Cl + HCl$ | | 1 | 3 |
| | (b) $C_3H_6 + Cl_2 \rightarrow C_3H_6Cl_2$ | | 1 | |
| | (c) $n CH_2=CH_2 \rightarrow [CH_2-CH_2]_n$ | | 1 | |
| 15 | (a) 2:1 | | 1 | 3 |
| | (b) (i) $2 \times N_A$ (ii) ഹൈഡ്രജൻ , 3 മോളുകൾ (32 ഗ്രാം ഓക്സിജനുമായി കൂടിച്ചേരുന്ന ഹൈഡ്രജന്റെ മാസ്സ് = 4 ഗ്രാം ബാക്കിയാവുന്ന ഹൈഡ്രജൻ = 6 ഗ്രാം = 3 മോളുകൾ) | | 1,1 | |
| ----- | | | | |
| SECTION - D | | | | |
| 16 | (a) ബോക്സൈറ്റ് ($Al_2O_3 \cdot 2H_2O$) | | 1 | 4 |
| | (b) അനുയോജ്യമായ ലായനിയിൽ അയിര് ചേർക്കുമ്പോൾ അത് രാസപ്രവർത്തനത്തിലേർപ്പെട്ട് ലയിക്കുന്നു . ലയിക്കാത്ത അപദ്രവ്യങ്ങളെ അരിച്ചു മാറ്റുന്നു . അരിച്ചു കിട്ടിയ ലായനിയിൽ നിന്ന് രാസപ്രക്രിയയിലൂടെ ശുദ്ധമായ അയിര് വേർതിരിക്കുന്നു . ഈ പ്രക്രിയയാണ് ലീച്ചിങ് | | 1 | |
| | (c) അലൂമിനിയുടെ ദ്രവണാങ്കം കുറയ്ക്കുന്നതിനും ലായനിയുടെ ചാലകത വർദ്ധിപ്പിക്കുന്നതിനും | | 1 | |
| | (d) അൽനിക്കോ - സ്ഥിര കാന്തങ്ങൾ നിർമ്മിക്കുന്നതിന് | | 1 | |
| 17 | (a)  | ഏതെങ്കിലും നാല് | 1 | 4 |
| | (b) മീതൈൽ | | 1 | |
| | (c) 2, 4 - ഡൈമീതൈൽ ഹെക്സെയ്ൻ | | 1 | |
| | (d) $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$ | | 1 | |
| 18 | (a) മൊളാസസിനെ നേർപ്പിച്ച ശേഷം യീസ്റ്റ് ചേർത്ത് ഫെർമെന്റേഷൻ നടത്തിയാണ് എത്തനോൾ നിർമ്മിക്കുന്നത് . യീസ്റ്റിൽ അടങ്ങിയ ഇൻവെർട്ടേസ് , സൈമേസ് എന്നീ എൻസൈമുകളുടെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഇത് ഏതാനും ദിവസങ്ങൾക്കകം എത്തനോൾ ആയി മാറുന്നു | | 2 | 4 |

