

Sl. No.

## SSLC MODEL EXAMINATION, FEBRUARY - 2024

## CHEMISTRY

(Malayalam)

Time : 1½ Hours

Total Score : 40

നിർദ്ദേശങ്ങൾ :

- ആദ്യത്തെ 15 മിനിറ്റ് സമാശ്വാസ സമയമാണ്.
- ഈ സമയം ചോദ്യങ്ങൾ വായിക്കുന്നതിനും ഉത്തരങ്ങൾ ആസൂത്രണം ചെയ്യുന്നതിനും ഉപയോഗിക്കാവുന്നതാണ്.
- നിർദ്ദേശങ്ങളും ചോദ്യങ്ങളും അനുസരിച്ച് മാത്രം ഉത്തരം എഴുതുക.
- ഉത്തരമെഴുതുമ്പോൾ സ്കോർ, സമയം, എന്നിവ പരിഗണിക്കണം

## വിഭാഗം-A

Score

(1 മുതൽ 5 വരെയുള്ള ചോദ്യങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും 4 എണ്ണത്തിന് മാത്രം ഉത്തരമെഴുതിയാൽ മതി. കാരോ ചോദ്യത്തിനും 1 സ്കോർ വീതം.)

1. ചുവടെ നൽകിയിരിക്കുന്നവയിൽ സാധ്യമല്ലാത്ത സബ്ഷെൽ ഏത് ? 1  
(3f, 3d, 3p, 4f)
2. ഉരുകിയ സോഡിയം ക്ലോറൈഡിനെ വൈദ്യുത വിശ്ലേഷണം നടത്തുമ്പോൾ കാഥോഡിൽ ലഭിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നം ഏത് ? 1
3. അമോണിയയുടെ ഗാഢ ജലീയലായനി \_\_\_\_\_ എന്നറിയപ്പെടുന്നു. 1
4. കാർബോക്സിലിക് ( $-\text{COOH}$ ) ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുള്ള സംയുക്തങ്ങൾ പൊതുവായി അറിയപ്പെടുന്ന പേരെഴുതുക. 1
5. ബോയിൽ നിയമം പ്രസ്താവിക്കുക. 1

## വിഭാഗം-B

(6 മുതൽ 10 വരെയുള്ള ചോദ്യങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും 4 എണ്ണത്തിന് ഉത്തരമെഴുതുക. ഓരോ ചോദ്യത്തിനും 2 സ്കോർ വീതം.)

6. ചുവടെ നൽകിയിരിക്കുന്നവയിൽ നിന്നും വാതകങ്ങളെ സംബന്ധിച്ച ശരിയായ പ്രസ്താവനകൾ തെരഞ്ഞെടുക്കുക. 2
- (a) ഒരു വാതകത്തിന്റെ ആകെ വ്യാപ്തവുമായി താരതമ്യം ചെയ്യുമ്പോൾ അതിലെ തന്മാത്രകളുടെ യഥാർത്ഥ വ്യാപ്തം വളരെ നിസാരമാണ്.
- (b) വാതകത്തിന്റെ തന്മാത്രകൾ ഒരേ ദിശയിൽ മാത്രം ചലിക്കുന്നു.
- (c) വാതകത്തിന്റെ തന്മാത്രകൾ എല്ലാ ദിശകളിലേക്കും നിരന്തരം ചലിച്ചുകൊണ്ടിരിക്കുന്നു.
- (d) വാതക തന്മാത്രകളുടെ കൂട്ടിമുട്ടലുകൾ ഇലാസ്റ്റികമല്ല.
7. ഗാഢ ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡിൽ (HCl) മുക്കിയ ഒരു ഗ്ലാസ് ദണ്ഡ് അമോണിയ വാതകത്തിനു മുകളിൽ കാണിച്ചപ്പോൾ കട്ടിയുള്ള വെളുത്ത പുക ഉണ്ടായി. 1
- (a) ഈ പരീക്ഷണത്തിൽ ഉണ്ടായ സംയുക്തം ഏത്? 1
- (b) ഈ സംയുക്തം ഉണ്ടാകുന്ന പ്രവർത്തനത്തിന്റെ രാസസമവാക്യം എഴുതുക. 1
8. ചുവടെ നൽകിയിരിക്കുന്ന സംയുക്തങ്ങളുടെ IUPAC നാമം എഴുതുക. 1
- (a)  $\text{CH}_3-\text{CH}_2\text{Cl}$  1
- (b)  $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_3$  1
9. മൊളാസസിന്റെ ഫെർമെന്റേഷനെ കാണിക്കുന്ന സമവാക്യം വിശകലനം ചെയ്യുക. 1
- $$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \xrightarrow[\text{വാഷ്}]{\text{എൻസൈം A}} 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2\text{CO}_2$$
- (a) 'എൻസൈം A' ഏതാണെന്നെഴുതുക. 1
- (b) വാഷിനെ അംശീകരണനം നടത്തിയാൽ ലഭിക്കുന്ന ഉല്പന്നം ഏത്? 1
10. (a) സിങ്ക് ലോഹത്തെ ശുദ്ധീകരിക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്ന മാർഗ്ഗം ഏത്? 1
- (b) സിങ്കിന്റെ ഏത് സവിശേഷതയാണ് ഇവിടെ ഉപയോഗപ്പെടുത്തുന്നത്? 1

## വിഭാഗം-C

(11 മുതൽ 15 വരെയുള്ള ചോദ്യങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും 4 എണ്ണത്തിന് മാത്രം ഉത്തരമെഴുതുക. ഓരോ ചോദ്യത്തിനും 3 സ്കോർ വീതം.)

11. സ്ഥിരമർദ്ദത്തിൽ ഒരു നിശ്ചിതമാസ് വാതകത്തിൽ നടത്തിയ പരീക്ഷണ ഫലങ്ങളാണ് പട്ടികയിൽ നൽകിയിരിക്കുന്നത്.

| വ്യാപ്തം<br>(V)<br>L | താപനില (T)<br>K | V/T                   |
|----------------------|-----------------|-----------------------|
| 24                   | 800             | $\frac{24}{800}=0.03$ |
| 12                   | 400             | $\frac{12}{400}=0.03$ |
| 6                    | 200             | $\frac{6}{200}=0.03$  |

- (a) ഈ പട്ടിക സൂചിപ്പിക്കുന്ന വാതക നിയമം ഏത്? 1
- (b) നിത്യജീവിതത്തിൽ ഈ നിയമവുമായി ബന്ധപ്പെട്ട ഒരു സന്ദർഭം എഴുതുക. 1
- (c) 100 K താപനിലയിൽ ഈ വാതകത്തിന്റെ വ്യാപ്തം കണ്ടെത്തുക. 1
12. ഒരു കോപ്പർ തകിട് അൽപനേരം  $\text{AgNO}_3$  ലായനിയിൽ മുക്കി വയ്ക്കുന്നു.
- (a) ഇവിടെ നടക്കുന്ന രാസ പ്രവർത്തനവുമായി ബന്ധപ്പെട്ട രണ്ട് നിരീക്ഷണങ്ങൾ എഴുതുക. 2
- (b) ലായനിയിൽ ഉണ്ടാകുന്ന മാറ്റത്തിന്റെ കാരണം എഴുതുക. 1
13. രണ്ടു മൂലകങ്ങളുടെ സബ്ഷെൽ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം നൽകിയിരിക്കുന്നു.  
(പ്രതീകങ്ങൾ യഥാർത്ഥമല്ല)
- X -  $[\text{Ne}] 3s^2 3p^1$
- Y -  $[\text{Ne}] 3s^2 3p^5$
- (a) X, Y എന്നിവയുടെ ഗ്രൂപ്പുകൾ കണ്ടെത്തുക. 1
- (b) Y യുടെ സംയോജകത എത്ര? 1
- (c) X, Y ഇവ തമ്മിൽ സംയോജിച്ച് ഉണ്ടാവുന്ന സംയുക്തത്തിന്റെ രാസസൂത്രം എഴുതുക. 1

14. (a) ഈതീൻ ( $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ ) എന്ന സംയുക്തത്തിൽ നിന്നും ചുവടെ നൽകിയിരിക്കുന്ന സംയുക്തങ്ങൾ എങ്ങനെ നിർമ്മിക്കാം? ഓരോ പ്രവർത്തനത്തിന്റെ രാസ സമവാക്യങ്ങൾ എഴുതുക.
- (i)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$  1
- (ii)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{Cl}$  1
- (b) ഈതീനിൽ നിന്നും പോളിത്തിൻ നിർമ്മിക്കുന്ന പ്രവർത്തനത്തിന്റെ പേരെന്ത്? 1
15. ഒരു ഓർഗാനിക് സംയുക്തത്തിന്റെ ഘടനാവാക്യം നൽകിയിരിക്കുന്നു.  
 $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2$
- (a) ഈ സംയുക്തം \_\_\_\_\_ കുടുംബത്തിൽ ഉൾപ്പെടുന്നു. 1  
 (ആൽക്കൈൻ, ആൽക്കീൻ, ആൽക്കൈൻ)
- (b) ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ തൻമാത്രാ വാക്യവും IUPAC നാമവും എഴുതുക. 1
- (c) മുകളിൽ നൽകിയിരിക്കുന്ന സംയുക്തത്തിന്റെ അതേ തൻമാത്രാവാക്യമുള്ള ആലിസൈക്ലിക് സംയുക്തത്തിന്റെ ഘടനാ വാക്യം എഴുതുക. 1

### വിഭാഗം-D

(16 മുതൽ 20 വരെയുള്ള ചോദ്യങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും 4 എണ്ണത്തിന് മാത്രം ഉത്തരമെഴുതുക. ഓരോ ചോദ്യത്തിനും 4 സ്കോർ വീതം.)

16. സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിന്റെ വ്യാവസായിക നിർമ്മാണത്തിലെ പ്രധാനഘട്ടത്തിന്റെ സമവാക്യം വിശകലനം ചെയ്യുക.
- $$2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3 + \text{താപം}$$
- (a) സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിന്റെ വ്യാവസായിക നിർമ്മാണം ഏതു പേരിൽ അറിയപ്പെടുന്നു? 1
- (b) സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിന്റെ വ്യാവസായിക നിർമ്മാണത്തിൽ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഉൽപ്രേരകം ഏത്? 1
- (c) ഉണ്ടാകുന്ന  $\text{SO}_3$  യുടെ അളവിനെ താഴെ കൊടുത്ത മാറ്റങ്ങൾ എങ്ങനെ സ്വാധീനിക്കുന്നു എന്നെഴുതുക.
- (i) കുടുതൽ ഓക്സിജൻ ചേർക്കുന്നു 1
- (ii) മർദ്ദം വർദ്ധിപ്പിക്കുന്നു 1
17. ബ്ലാസ്റ്റ് ഫർണസിലേക്ക് ചേർക്കുന്ന 'A' എന്ന പദാർത്ഥം വിഘടിച്ചത് 'B' ആവുകയും ഇരുമ്പു നിർമ്മാണത്തിൽ ഫ്ലക്സ് ആയി പ്രവർത്തിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു.
- (a) A, B എന്നീ സംയുക്തങ്ങൾ തിരിച്ചറിയുക. 2
- (b) ബ്ലാസ്റ്റ് ഫർണസിലെ സ്ലാഗ് രൂപീകരണത്തിന്റെ രാസസമവാക്യം എഴുതുക. 1
- (c) ബ്ലാസ്റ്റ് ഫർണസിൽ നിരോക്സികാരിയായി പ്രവർത്തിക്കുന്ന സംയുക്തം ഏത്? 1

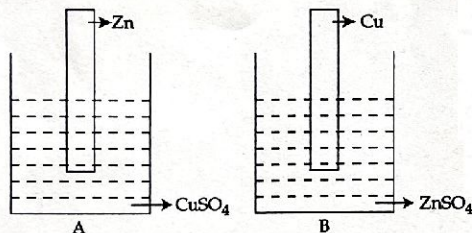
18. 'M' എന്ന ലോഹം വ്യത്യസ്ത സന്ദർഭങ്ങളിൽ ക്ലോറിനുമായി പ്രവർത്തിച്ച്  $MCl_2$ ,  $MCl_3$  എന്നീ സംയുക്തങ്ങൾ ഉണ്ടാകുന്നു.

- ഈ സംയുക്തങ്ങളിൽ 'M' ന്റെ ഓക്സീകരണാവസ്ഥകൾ കണ്ടെത്തുക. 1
- ഈ ലോഹത്തിന്റെ 3d സബ്ഷെല്ലിൽ 6 ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ അതിന്റെ പൂർണ്ണ സബ്ഷെൽ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം എഴുതുക. 1
- ' $MCl_2$ ' ലെ ലോഹ അയോണിന്റെ സബ്ഷെൽ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം എഴുതുക. 1
- ഈ ലോഹം ഉൾപ്പെടുന്ന ബ്ലോക്കിലെ മൂലകങ്ങളുടെ ഏതെങ്കിലും ഒരു സവിശേഷത എഴുതുക. 1

19. -OH ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുള്ള ഒരു ഓർഗാനിക് സംയുക്തത്തിന്റെ തന്മാത്രാവാക്യം  $C_3H_8O$  ആണ്.

- ഈ സംയുക്തത്തിന് സാധ്യമായ 2 ഘടനാവാക്യങ്ങൾ എഴുതുക. 2
- മുകളിൽ നൽകിയ സംയുക്തങ്ങളുടെ ഒരു ഫങ്ഷണൽ ഐസോമറിന്റെ ഘടനയും IUPAC നാമവും എഴുതുക. 2

20. ചുവടെ നൽകിയ ചിത്രങ്ങൾ നിരീക്ഷിക്കുക.



- ഏതു ബീക്കറിലാണ് രാസപ്രവർത്തനം നടക്കുന്നത് ? 1
- രാസപ്രവർത്തനത്തിന്റെ സമവാക്യം എഴുതുക. 1
- ബീക്കറുകളിൽ ലഭ്യമാക്കിയിരിക്കുന്ന സാമഗ്രികൾ ഉപയോഗിച്ച് ഒരു ഗാൽവനിക് സെൽ എങ്ങനെ നിർമ്മിക്കാം ? ചിത്രം വരച്ച് വിശദമാക്കുക. 2