

SSLC EXAMINATION MARCH – 2018

CHEMISTRY (Malayalam)

Q No	Answer Key	Score	Total Score
1	4	1	<u>1</u>
2	B: $\text{NH}_4\text{Cl(s)} \leftrightarrow \text{NH}_3\text{(g)} + \text{HCl(g)}$	1	<u>1</u>
3	-COOH	1	<u>1</u>
4	നീല	1	<u>1</u>
5	അനാൾജസിക്കുകൾ	1	<u>1</u>

6	(a) 1:3:2	1	<u>2</u>
	(b) 4	1	
7	(a)സംതുലനാവസ്ഥയിൽ അഭികാരകങ്ങളും ഉൽപ്പന്നങ്ങളും സഹവർത്തിക്കുന്നു.	1	<u>2</u>
	(b) $\text{Fe(NO}_3)_3$, KCNS ഇവയിൽ ഏതെങ്കിലും ഒന്ന് വ്യൂഹത്തിലേക്ക് ചേർക്കുക	1	
8	(a) ലായനി നീലനിറമാകും	1	<u>2</u>
	(b) $\text{Cu}_{(s)} + 2 \text{AgNO}_{3(aq)} \rightarrow \text{Cu(NO}_3)_2(aq) + 2 \text{Ag}_{(s)}$	1	
9	(a)ടിൻ / ലെഡ് (ഏതെങ്കിലും ഒരെണ്ണം)	1	<u>2</u>
	(b)വായുവിന്റെ അസാന്നിധ്യത്തിൽ അയിരിനെ അതിന്റെ ദ്രവണാങ്കത്തേക്കാൾ കുറഞ്ഞ താപനിലയിൽ ചൂടാക്കുന്ന പ്രക്രിയയാണ് കാൽസിനേഷൻ	1	
10	(a) $\text{CH}_3\text{-COO-CH}_2\text{-CH}_3$	1	<u>2</u>
	(b) $\text{CH}_3\text{-COOH} + \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH} \rightarrow \text{CH}_3\text{-COO-CH}_2\text{-CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	1	

11	(a) ഒരു മൂലകത്തിന്റെ അറ്റോമിക മാസിന് ഇലൂം ഗ്രാം അളവിലുള്ള മാസ്സ് .	1	<u>3</u>
	(b) (i) 5	1	
	(ii) $5 \times 40\text{g} = 200 \text{g}$	1	
12	(a) 3	1	<u>3</u>
	(b) 16	1	
	(c) p	1	
13	(a) പുരോപ്രവർത്തന നിരക്ക് കുറയുന്നു / സാവധാനത്തിലാകുന്നു / വേഗത കുറയുന്നു	1	<u>3</u>
	(b) പുരോപ്രവർത്തന നിരക്ക് കൂടുന്നു / വേഗത്തിലാകുന്നു / വേഗത വർധിക്കുന്നു	1	
	(c)പുരോപ്രവർത്തന നിരക്ക് കുറയുന്നു / സാവധാനത്തിലാകുന്നു / വേഗത കുറയുന്നു	1	
14	(a) ഒരേ തന്മാത്രാവാക്യമുള്ളവയും എന്നാൽ രാസ ഭൗതിക സ്വഭാവങ്ങളിൽ വ്യത്യസ്തത പുലർത്തുകയും ചെയ്യുന്ന സംയുക്തങ്ങളാണ് ഐസോമെറുകൾ.	1	<u>3</u>
	(b) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$ / $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH-CH}_3$ <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$ </div> <p>(OH ഗ്രൂപ്പിന്റെ സ്ഥാനം മാറ്റിയുള്ള ഏതെങ്കിലും രണ്ടെണ്ണം)</p>	2	

15	(a) അംശിക സ്വേദനം	1	3
	(b) ബ്യൂട്ടെയ്ൻ	1	
	(c) CO മൂലം വിഷബാധ CO ₂ മൂലം ആഗോള താപനം	½ ½	

16	(a) 10	1	4
	(b) $3s < 3p < 3d$	1	
	(c) B: $3d^{10} 4s^1$ കൂടുതൽ സ്ഥിരതയ്ക്കായി	1 1	
17	(a) ഖരാവസ്ഥയിലുള്ള സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് വൈദ്യുതവാഹിയല്ല. ഖരാവസ്ഥയിൽ ആയിരിക്കുമ്പോൾ അതിലെ അയോണുകൾക്ക് ചലന സ്വാതന്ത്ര്യം ഇല്ലാത്തതുകൊണ്ടാണിത്. ദ്രാവകാവസ്ഥയിലുള്ള ഇലക്ട്രോലൈറ്റുകളിൽ അയോണുകൾക്ക് സ്വതന്ത്രമായി സഞ്ചരിക്കുവാൻ കഴിവുണ്ട് . ഈ അയോണുകളാണ് ഇലക്ട്രോലൈറ്റുകളുടെ വൈദ്യുത ചാലകതയ്ക്ക് കാരണം .	2	4
	(b) കാഥോഡിൽ സോഡിയം ലഭിക്കുന്നു .ആനോഡിൽനിന്ന് ക്ലോറിൻ വാതകം ലഭിക്കുന്നു.	1	
	(c) കാഥോഡിൽ ഹൈഡ്രജൻ വാതകം ലഭിക്കുന്നു .ആനോഡിൽനിന്ന് ക്ലോറിൻ വാതകം ലഭിക്കുന്നു.	1	
18	(a) ബോക്സൈറ്റ് (Al ₂ O ₃ .2H ₂ O)	1	4
	(b) ചിത്രം നോക്കുക	3	
19	(a) ഒരു സംയുക്തത്തിലെ ഒരു ആറ്റത്തെ മാറ്റി അതിന്റെ സ്ഥാനത്തു മറ്റൊരു മൂലകആറ്റമോ ഗ്രൂപ്പോ വന്നുചേരുന്ന രാസപ്രവർത്തനം ആണ് ആദേശരാസപ്രവർത്തനങ്ങൾ .ദ്രിബന്ധനമോ ത്രിബന്ധനമോ ഉള്ള അപൂരിത ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ മറ്റു ചില തന്മാത്രകളുമായിച്ചേർന്ന് പൂരിതസംയുക്തങ്ങളായി മാറുന്ന പ്രവർത്തനമാണ് അഡിഷൻ രാസപ്രവർത്തനം	2	4
	(b) (i) CH ₃ -CH ₂ -Cl	1	
	(ii) CH ₃ -CH ₂ -CH-CH ₃ I	1	
20	(a) (iv) CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃	1	4
	(b) CH ₃ -CH-CH ₃ OH		
	(c) (i) ഉം (ii)ഉം OR CH ₃ -CH ₂ -CO-CH ₃ / CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CHO		
	(d) CH ₃ -CH-CH ₃ CH ₃		

