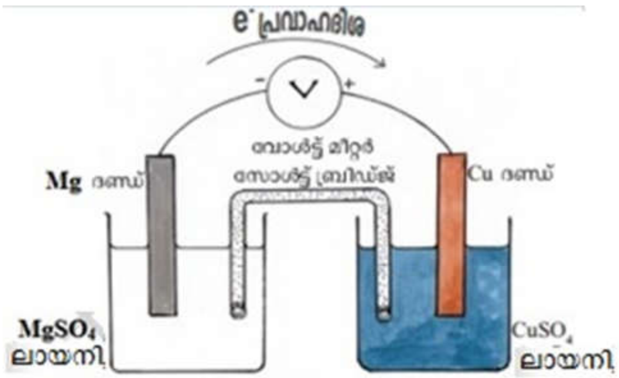
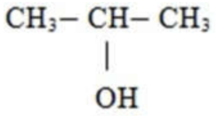
SSLC EXAMINATION, MARCH-2020

CHEMISTRY

Time: $1^{1/2}$ Hours Total Score: 40

Qn No	Scoring indicators	Split score	Total
	SECTION A **ഏതെങ്കിലും നാലെണ്ണത്തിന് ഉത്തരമെഴുതുക. 1 സ്കോർ വീതം**		
1	14	1	1
2	ഹൈഡ്രജൻ (H_2) വാതകം	1	1
3	കാന്തികവിഭജനം	1	1
4	ഐസോപ്രീൻ	1	1
5	22.4 L	1	1
	SECTION B **ഏതെങ്കിലും നാലെണ്ണത്തിന് ഉത്തരമെഴുതുക. 2 സ്കോർ വീതം**		
6	a. ചാൾസ് നിയമം b. ബോയിൽ നിയമം	1 1	2
7	a. (ii) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^1$ b. d സബ്ഷെല്ലിന്റെ പകുതി നിറഞ്ഞ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം (d^5) കൂടുതൽ സ്ഥിരത കൈവരിച്ച സബ്ഷെല്ലുകളാണ്.	1 1	2
8	a. ടിൻ b. കുറഞ്ഞ ദ്രവണാങ്കം	1 1	2
9	a. പ്രൊപീൻ : $CH_3 - CH = CH_2$ b. ബ്യൂട്ട് - 1 - ഐൻ : $CH_3 - CH_2 - C \equiv CH$	1 1	2
10	a. മൊളാസസിനെ (പഞ്ചസാരലായനി) നേർപ്പിച്ച ശേഷം യീസ്റ്റ് ചേർത്ത് ഫെർമന്റേഷൻ നടത്തിയാണ് എതനോൾ നിർമിക്കുന്നത്. b. ദുരുപയോഗപ്പെടുത്താതിരിക്കാൻ വ്യാവസായിക ആവശ്യത്തിനുള്ള എതനോളിൽ വിഷപദാർഥങ്ങൾ ചേർക്കാറുണ്ട്. ഈ ഉൽപ്പന്നത്തെ 'ഡിനേച്ചേർഡ് സ്പിരിറ്റ്' എന്ന് പറയുന്നു.	1 1	2
	SECTION C **ഏതെങ്കിലും നാലെണ്ണത്തിന് ഉത്തരമെഴുതുക. 3 സ്കോർ വീതം**		
11	a. സോഡിയം അയോൺ (Na^+), ക്ലോറൈഡ് അയോൺ (Cl^-) b. ക്ലോറിൻ വാതകം (Cl_2) c. $Na^+ + e^- \rightarrow Na$ (നിരോക്സീകരണം)	1 1 1	3
12	a. ചുണ്ണാമ്പുകല്ല് ($CaCO_3$), കോക്ക് (C) b. കാർബൺ മോണോക്സൈഡ് (CO) c. (iii) $CaO + SiO_2 \rightarrow CaSiO_3$	1 1 1	3
13	a. 1 GMM CH_4 = 16 g b. 10 മോൾ മോൾ തന്മാത്രകളുടെ എണ്ണം = തന്നിരിക്കുന്ന മാസ് / GMM = 160 / 16 = 10 മോൾ c. 80 g 1 GMM CH_4 = 16 g = 6.022×10^{23}	1 1 1	3

A+EDUCARE

	തന്മാത്രകളുടെ മാസ് = 5 GMM = 5 x 16 = 80 g		
14	a. അമോണിയം ക്ലോറൈഡും [NH_4Cl] ചുണ്ണാമ്പുവെള്ളവും [കാൽസ്യം ഹൈഡ്രോക് സൈഡും $Ca(OH)_2$] b. ചുവന്ന ലിറ്റ്മസ് പേപ്പർ നീലയാകുന്നു. c. ബേസികഗുണം	1 1 1	3
15	a. 6 കാർബൺ b. സ്ഥാനവിലകൾ : 2, 4 c. 2,4 – ഡൈമീതൈൽ ഹെക്സെയ്ൻ	1 1 1	3
	SECTION D **ഏതെങ്കിലും നാലെണ്ണത്തിന് ഉത്തരമെഴുതുക. 4 സ്കോർ വീതം**		
16	a.  b. ആനോഡ് : Mg c. $Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu$ (നിരോക്സീകരണം)	2 1 1	4
17	a. BA b. AC c. (ii) അഭികാരകങ്ങളും ഉൽപ്പന്നങ്ങളും സഹവർത്തിക്കുന്നു. (iii) പുരോ-പശ്ചാത് പ്രവർത്തനനിരക്കുകൾ തുല്യമായിരിക്കും	1 1 2	4
18	a. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^2$ b. 25 c. ബ്ലോക്ക് - d ബ്ലോക്ക്, പിരിയഡ് - 4 d. d ബ്ലോക്കമൂലകങ്ങളുടെ ബാഹ്യ s സബ്ഷെല്ലിന്റെയും തൊട്ട് ഉള്ളിലെ d സബ്ഷെല്ലിന്റെയും **ഊർജത്തിൽ നേരിയ വ്യത്യാസം മാത്രമേയുള്ളൂ.** അതിനാൽ രാസപ്രവർത്തനത്തിൽ പങ്കെടുക്കുമ്പോൾ ബാഹ്യതമഷെല്ലിലെ ഇലക്ട്രോണുകളോടൊപ്പം ബാഹ്യതമഷെല്ലിന് തൊട്ടു മുമ്പുള്ള ഷെല്ലിലെ d ഇലക്ട്രോണുകളും പങ്കെടുക്കുന്നു.	1 1 1 1	4
19	a.  b. C_3H_8O c. $CH_3-CH_2-O-CH_3$ [$CH_3-O-CH_2-CH_3$] മീതോക്സി ഈതെയ്ൻ	1 1 2	4

Q.No	A അഭികാരകങ്ങൾ	B ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ	C രാസപ്രവർത്തനത്തിന്റെ പേര്		
20	$CH_4 + Cl_2$	$CH_3Cl + HCl$	ആദേശ പ്രവർത്തനം	1	4
	$CH_4 + 2O_2$	$CO_2 + 2H_2O$	ജ്വലനം	1	
	$CH_3 - CH_2 - CH_3$	$CH_2 = CH_2 + CH_4$	താപീയവിഘടനം	1	
	$CH \equiv CH + H_2$	$CH_2 = CH_2$	അഡീഷൻ	1	

Prepared by:

Shinoy M M
HST-PS
A+ Educare

AplusEducare Blog
Mob: 9072708051
www.apluseducare.in
www.apluseducare.blogspot.com

For more Study material visit www.apluseducare.blogspot.com or Whatsapp: 9072708051

A+ EDUCARE