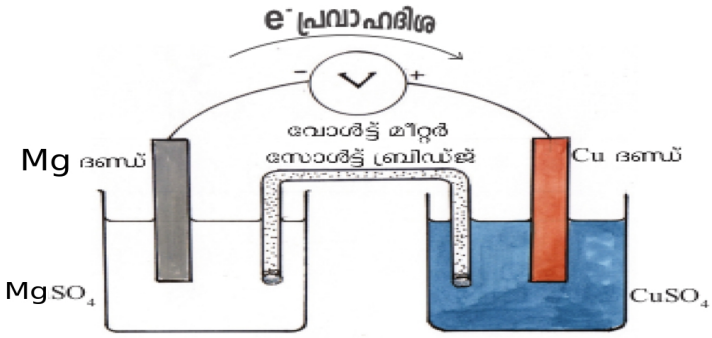


SSLC EXAMINATION MARCH – 2020
CHEMISTRY - ഉത്തര സൂചിക (മലയാളം)

Q	ഉത്തരം / സൂചന	സംകോർ	ആകെ സംകോർ				
വിഭാഗം - A							
1-5	1	2	3	4	5	1 വീതം	1 വീതം
	14	ഹൈഡ്രജൻ (H ₂)	കാന്തിക വിഭജനം	ഐസോപ്രിൻ	22.4 L		
വിഭാഗം - B							
6	(a) ചാൾസ് നിയമം					1	2
	(b) ബോയിൽ നിയമം					1	
7	(a) (ii) / 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 3d ⁵ 4s ¹					1	2
	(b) പകുതി നിറഞ്ഞ d സബ്ഷെൽ (d ⁵) വരുന്ന ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസത്തിന് സ്ഥിരത കൂടുതൽ ഉണ്ടായിരിക്കും					1	
8	(a) ടിൻ					1	2
	(b) ലോഹത്തിന്റെ കറഞ്ഞ ദ്രവണാങ്കം					1	
9	(a) CH ₃ -CH=CH ₂					1	2
	(b) CH ₃ -CH ₂ -C≡CH					1	
10	(a) നേർപ്പിച്ച മൊളാസസിൽ യിസ്റ്റ് ചേർത്തു ഫെർമെന്റേഷൻ നടത്തിയാണ് എതനോൾ നിർമ്മിക്കുന്നത് Or (സ്റ്റാർച്ച് അടങ്ങിയ വസ്തുക്കളായ ബാർലി , അരി ,മരച്ചീനി തുടങ്ങിയവയിൽ നിന്നും എതനോൾ നിർമ്മിക്കാറുണ്ട് .)					1	2
	(b) മദ്യപാനത്തിന് വേണ്ടി ദുരുപയോഗപ്പെടുത്താതിരിക്കാൻ വ്യവസായികാവശ്യത്തിനുള്ള എതനോളിൽ വിഷ പദാർത്ഥങ്ങൾ ചേർക്കാറുണ്ട് . ഇങ്ങനെ കിട്ടുന്ന ഉൽപ്പന്നമാണ് ഡീനിച്ച്ഡ് സ്പിരിറ്റ്					1	
വിഭാഗം -C							
11	(a) സോഡിയം അയോണുകളും ക്ലോറൈഡ് അയോണുകളും / Na ⁺ , Cl ⁻					1	3
	(b) ക്ലോറിൻ / Cl വാതകം / Cl ₂					1	
	(c) Na ⁺ + e ⁻ → Na					1	
12	(a) ചുണ്ണാമ്പുകല്ല് (CaCO ₃), കോക്ക് (C)					1	3
	(b) CO / കാർബൺ മോണോക്സൈഡ്					1	
	(c) CaO + SiO ₂ → CaSiO ₃					1	
13	(a) 16 ഗ്രാം					1	3
	(b) മോൾ തന്മാത്രകളുടെ എണ്ണം = തന്നിട്ടുള്ള ഗ്രാമിലുള്ള മാസ്സ് / ഗ്രാം മോളികൂലർ മാസ്സ് = 160 ഗ്രാം / 16 ഗ്രാം = 10 മോൾ തന്മാത്രകൾ					1	
	(c) 80 ഗ്രാം					1	

14	(a) അമോണിയം ക്ലോറൈഡ് (NH ₄ Cl) , കാൽസ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് (Ca(OH) ₂)	1	3
	(b) നീലയാകുന്നു	1	
	(c) ബേസിക ഗുണം	1	
15	(a) ആറ് / 6	1	3
	(b) 2,4	1	
	(c) 2,4 - ഡൈമീതൈൽഹൈഡ്രൈഡ്	1	
വിഭാഗം - D			
16	(a) Mg , MgSO ₄ , Cu , CuSO ₄ , സാൾട്ട് ബ്രിഡ്ജ് , വോൾട്ട് മീറ്റർ ഘടിപ്പിച്ചു വയറുകൾ		4
		2	
	(b) Mg / മഗ്നീഷ്യം	1	
	(c) $Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu$	1	
17	(a) BA	1	4
	(b) AC	1	
	(c) (ii) , (iii) or അടികാരകങ്ങളും ഉൽപ്പന്നങ്ങളും സഹവർത്തികുന്നു , പുരോ - പശ്ചാത് പ്രവർത്തന നിരക്കുകൾ തുല്യമായിരിക്കും	2	
18	(a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^2$ or [Ar] $3d^5 4s^2$	1	4
	(b) 25	1	
	(c) ബ്ലോക്ക് = d , പീരിയഡ് = 4	$\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$	
	(d) ഇതിന്റെ ബാഹ്യഷെല്ലിലെ s സബ് ഷെല്ലിലെ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ ഊർജ്ജവും അതിനു തൊട്ടുള്ളിലെ ഷെല്ലിലെ d സബ് ഷെല്ലിലെ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ ഊർജ്ജവും തമ്മിൽ നേരിയ വ്യത്യാസമേ ഉള്ളൂ . അനുയോജ്യമായ സാഹചര്യത്തിൽ s സബ് ഷെല്ലിലെ ഇലക്ട്രോണുകളോടൊപ്പം d സബ് ഷെല്ലിലെ ഇലക്ട്രോണുകളും രാസപ്രവർത്തനത്തിൽ ഏർപ്പെടാറുണ്ട് അതുകൊണ്ടാണ് ഈ മൂലകം വ്യത്യസ്ത ഓക്സീകരണാവസ്ഥ പ്രകടിപ്പിക്കുന്നത്	1	
19	(a) $CH_3-CH(OH)-CH_3$	1	4
	(b) C ₃ H ₈ O	1	
	(c) CH ₃ -O-CH ₂ -CH ₃ (CH ₃ -CH ₂ - O-CH ₃) , മീതോക്സി ഈതർ	1,1	

20	A അഭികാരകങ്ങൾ	B ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ	C രാസപ്രവർത്തനത്തിന്റെ പേര്	4	4
	$\text{CH}_4 + \text{Cl}_2$	$\text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$	ആദേശ പ്രവർത്തനം		
	$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2$	$\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	ജ്വലനം		
	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{CH}_4$	താപീയ വിഘടനം		
	$\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{H}_2$	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$	അഡീഷൻ		