

SSLC EXAMINATION MARCH 2022 – CHEMISTRY ANSWER KEY MM

Sl.No	Answer Indicators	Score
1	C_2H_2	
2	3d	
3	ലീച്ചിങ്	
4	ഹൈഡ്രജൻ	
5	6.022×10^{23}	
6	നിരക്ക് തുല്യമായിരിക്കും	
7	സോഡിയം	
8	1	
9	കാഥോഡ്	
10	a. അമോണിയ , ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡ് (NH_3, HCl) b. NH_4Cl താപം $\xrightarrow{\hspace{1cm}}$ $NH_3 + HCl$	
11	44.8 L അമോണിയയിൽ അടങ്ങിയ മോളുകളുടെ എണ്ണം $= \frac{44.8}{22.4}$ $= 2$ മോൾ മാസ് = 2 x മോളിന്റെ മാസ് ഓഫ് അമോണിയ = $2 \times 17 = 34$	
12	a. വൈദ്യുതി ഉപയോഗിച്ച് ഒരു ലോഹത്തിനുമേൽ മറ്റൊരു ലോഹത്തിന്റെ ആവരണം സൃഷ്ടിക്കുന്ന പ്രക്രിയയാണ് വൈദ്യുതലേപനം b. കോപ്പർ സൾഫേറ്റ് ലായനി ($CuSO_4$)	
13	a. $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^5$ b. ഗ്രൂപ്പ് നമ്പർ = 17 പീരിയഡ് നമ്പർ = 3	
14	a. പിഗ് അയൺ b. അൽനിക്കോ c. രാസഗുണങ്ങളിലുള്ള വ്യത്യാസം , അലോയ് സ്റ്റീലുകളുടെ ഘടകങ്ങൾ വ്യത്യസ്ത അളവുകളിലാണ് കാണപ്പെടുന്നത്	
15	a. ഉൽപ്പന്നത്തിന്റെ അളവ് വർദ്ധിക്കുന്നു b. ഉൽപ്പന്നത്തിന്റെ അളവ് കൂടുന്നു c. ഉൽപ്പന്നത്തിന്റെ അളവ് കൂടുന്നു	

16	<p>a. $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ താപം</p> <p>b. പോളിമറൈസേഷൻ</p> <p>c. നോൺസ്റ്റിക് പാത്രങ്ങൾക്ക് ആവരണം നൽകാൻ ഉപയോഗിക്കുന്നു</p>	
17	<p>a. ii) ഉം iii)</p> <p>b. ഫങ്ഷണൽ ഐസോമറിസം</p> <p>c. 1</p>	
18	<p>a. വാതകം A എന്ന സിലിണ്ടറിൽ ആയിരിക്കുമ്പോൾ മർദ്ദം കുറവും B എന്ന സിലിണ്ടറിൽ ആയിരിക്കുമ്പോൾ വാതകത്തിന് മർദ്ദം കൂടുതലുമാണ്</p> <p>b. ബോയിൽ നിയമം</p> <p>c. 1 atm</p>	
19	<p>a. Fe_2O_3</p> <p>b. CO</p> <p>c. ഫ്ലക്സും ഗ്യാങ്ങും കൂടിച്ചേർന്നാൽ ഉരുകിയ രൂപത്തിൽ ലഭിക്കുന്ന പദാർത്ഥമാണ് സ്ലാഗ്</p> <p>d. $\text{CaO} + \text{SiO}_2 \rightarrow \text{CaSiO}_3$</p>	
20	<p>a. 5</p> <p>b) മീതെയിൽ</p> <p>c. 2</p> <p>d. 2-മീതെയിൽ പെന്റേയ്ൻ</p>	
21	<p>a. സമ്പർക്ക പ്രക്രിയ</p> <p>b. V_2O_5 (വനേഡിയം പെന്റോക്സൈഡ്)</p> <p>c. പഞ്ചസാര കറുത്ത നിറമുള്ള പദാർത്ഥമായി മാറുന്നു - നിർജലീകരണം ഗുണം</p>	
22	<p>a. CH_3COOH</p> <p>b. $\text{CH}_3\text{-COO-CH}_2\text{-CH}_3$</p> <p>c. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$</p> <p>d. $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$</p>	
23	<p>a) $\text{Mn} = 1\text{S}^2 2\text{S}^2 2\text{P}^6 3\text{S}^2 3\text{P}^6 3\text{d}^5 4\text{S}^2$</p> <p>b) d</p> <p>c) സംക്രമണ മൂലകങ്ങൾ</p> <p>d. +4</p> <p>e. $\text{Mn}^{2+} = 1\text{S}^2 2\text{S}^2 2\text{P}^6 3\text{S}^2 3\text{P}^6 3\text{d}^5$</p>	
24	<p>a. രാസോർജം \rightarrow വൈദ്യുതോർജ്ജം</p> <p>b. Zn</p>	

c. ആനോഡ് = $Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e^-$	
d. ആനോഡ് (Zn)	
e. $Zn + Cu^{2+} \rightarrow Zn^{2+} + Cu$	