

**ANSWER KEY UJJWALAM 2021**  
**SUBJECT – CHEMISTRY**

Qn No	Value points	Score	Total
1	ഗാങ്	1	1
2	ലിക്വിഡ് അമോണിയ /ദ്രാവക അമോണിയ	1	1
3	ആൽക്കഹോൾ	1	1
4	ഐസോപ്രിൻ	1	1
5	a. കോപ്പർ പൈറൈറ്റ്സ് (CuFeS <sub>2</sub> ) b. മാഗ്നറ്റൈറ്റ് (Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub> )	1 1	2
6	സംതുലനാവസ്ഥയിൽ പുരോ പശ്ചാത് പ്രവർത്തനങ്ങൾ തുല്യമായിരിക്കും സംതുലനാവസ്ഥയിൽ അഭികാരകങ്ങളും ഉൽപ്പന്നങ്ങളും സഹവർത്തിക്കുന്നു	1 1	2
7	a. 4,ബ്യൂട്ട് b. 2-മീതൈൽ ബ്യൂട്ടൈൻ	1 1	2
8	a. CH <sub>3</sub> -CCl=CHCl b. CH <sub>3</sub> -CHCl-CH <sub>2</sub> Cl	1 1	2
9	സ്വേദനം ടിൻ (Sn)/ ലെഡ്(Pb) വൈദ്യുത വിശ്ലേഷണം	1 1 1	3
10	അഭികാരകത്തിന്റെ (N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> ) ഗാഢത വർദ്ധിപ്പിക്കുക മർദ്ദം കുറയ്ക്കുക താപനില വർദ്ധിപ്പിക്കുക	1 1 1	3
11	(a). പ്രൊപ്പാൻ-1-ഓൾ (b). CH <sub>3</sub> -O-CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub> / CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -O-CH <sub>3</sub> (c). ആൽക്കോക്സി	1 1 1	3
12	a. CH <sub>2</sub> =CH <sub>2</sub> b. ഈതീൻ c. താപീയ വിഘടനം	1 1 1	3
13	a. കാർബൺ മോണോക്സൈഡ് (CO) b. സിലിക്ക (SiO <sub>2</sub> ); CaO c. CaO + SiO <sub>2</sub> → CaSiO <sub>3</sub>	1 2 1	4
14	a. ഒരേ തന്മാത്രവാക്യവും വ്യത്യസ്ത ഘടനാവാക്യവും b. i) ഈതോക്സി ഈതൈൻ ii) ബ്യൂട്ടാൻ-1-ഓൾ c. ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് ഐസോമറിസം. കാരണം ഈ രണ്ട് സംയുക്തങ്ങളിൽ ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് വ്യത്യസ്തമാണ്	1 2 1	4

15	<p>a. അമോണിയം ക്ലോറൈഡ്(NH<sub>4</sub>Cl), കാൽസ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് Ca(OH)<sub>2</sub></p> <p>b. <math>2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca(OH)}_2 \longrightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}</math></p> <p>c. CaO / നീറ്റു കക്ക</p> <p>d. അമോണിയൽ വായുവിനേക്കാൾ സാന്ദ്രത കുറവാണ്</p>	1 1 1 1	4
16	<p>A. CH<sub>2</sub>=CH<sub>2</sub></p> <p>B. പോളി ഇതീൻ / പോളിത്തിൻ / <math>-\text{[CH}_2\text{-CH}_2\text{]}_n</math></p> <p>അഡീഷൻ പ്രവർത്തനം</p> <p>പോളിമറൈസേഷൻ</p>	1 1 1 1	4



**SET B ANSWER KEY UJJWALAM 2021**  
**SUBJECT – CHEMISTRY**

Qn No	Value points	Score	Total
1	പോളി വിനൈൽ ക്ലോറൈഡ്/ PVC	1	1
2	അമോണിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ്/ NH <sub>4</sub> OH	1	1
3	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	1	1
4	ZnCO <sub>3</sub>	1	1
5	a. ജലപ്രവാഹത്തിൽ കഴുകിയെടുക്കൽ b. പ്ലവനപ്രക്രിയ	1 1	2
6	a. CH <sub>2</sub> -CH=CH-CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub> b. പെന്റ്-2-ഇൻ	1 1	2
7	a. നിർജലീകരണ ഗുണം b. ശോഷകാരക ഗുണം	1 1	2
8	a. ടെട്രാഫ്ലൂറോഇതീൻ b. നോൺസ്റ്റിക് പാചകപ്പാത്രങ്ങളുടെ ഉൾപ്രതലത്തിലെ ആവരണമണ്ടാക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്നു	1 1	2
9	a. $\begin{array}{c} \text{Cl} \\   \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$ b. ഈ രാസപ്രവർത്തനത്തിൽ ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റത്തെ മാറ്റി പകരം ക്ലോറിൻ ആറ്റം വന്നു ചേരുന്നു. അതിനാൽ ഇതൊരു ആദേശ രാസപ്രവർത്തനമാണ്.	1 2	3
10	a. AL <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .2H <sub>2</sub> O b. സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ്/ NaOH c. അലൂമിനിയത്തിന് ക്രിയാശീലം കൂടുതലായതിനാൽ വൈദ്യുതി ഉപയോഗിച്ച് നിരോക്സീകരിക്കുന്നു	1 1 1	3
11	a. A - NH <sub>3</sub> B-CaCl <sub>2</sub> b. CaO/ നീറ്റു കക്ക	2 1	3
12	a. 6 b. ഈതൽ c. 3-ഈതൽ ഹൈക്സൈൻ	1 1 1	3
13	a. പോളിമറൈസേഷൻ b. ആദേശ രാസപ്രവർത്തനം c. താപീയ വിഘടനം d. അഡീഷൻ രാസപ്രവർത്തനം	1 2 1	4

14	a. ഹൈഡ്രോക്ലിൻ b. ആൽക്കഹോളുകൾ c. ബ്യൂട്ടൻ-2-ഓൾ d. $\text{CH}_3\text{-O-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3 / \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$	1 1 1 1	4
15	a. $\text{N}_2, \text{H}_2$ b. i) പുരോപ്രവർത്തന വേഗത കുറയുന്നു ii) പുരോപ്രവർത്തന വേഗത കുറയുന്നു c. രാസ വളങ്ങൾ നിർമ്മിക്കുന്നതിന്/ ഐസ് പ്ലാന്റുകളിൽ ശീതീകാരിയായി/ടൈലുകളും ജനലുകളും വൃത്തിയാക്കാൻ	1 1 1 1	4
16	a. $\text{Fe}_2\text{O}_3, \text{C}, \text{CaCO}_3$ / ഹേമറ്റൈറ്റ്, കോക്ക്, ചുണ്ണാമ്പ് കല്ല് b. $\text{CO}$ / കാർബൺ മോണോക്സൈഡ് c. ചുണ്ണാമ്പ് കല്ല് വിഘടിച്ചുണ്ടാകുന്ന കാൽസ്യംഓക്സൈഡ് അയിരിലെ $\text{SiO}_2$ (ഗാങ്) വുമായി പ്രവർത്തിച്ച് എളുപ്പത്തിൽ ഉരുകുന്ന കാൽസ്യം സിലിക്കേറ്റ് (സ്ലാഗ്) ആയി മാറുന്നു.	1 1 2	4