

SSLC MODEL EXAMINATION FEBRUARY – 2019

CHEMISTRY ANSWER KEY

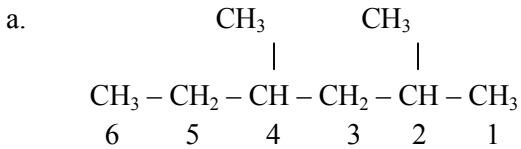
1. 6
2. 22.4 L
3. കാർബോക്സിലിക് ഗ്രൂപ്പ് (-COOH)
4. ആന്റിപൈറീക്സ്
5. ബ്യൂട്ടെയ്ൻ
6.
 - a. Cu
 - b. $Mg + Zn^{2+} \rightarrow Mg^{2+} + Zn$
7.
 - a. കോപ്പർ പൈറൈറ്റ്
 - b. മാഗ്നൈറ്റ്
8.
 - a. 8g H₂
 - b. 28g N₂
9.
 - a. പ്രൊപൻ - 2 - ഓൾ
 - b. CH₃ - CH₂ - CH₂ - OH
10.
 - a. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
 - b. 2
11.
 - a. കളിമണ്ണ്, ചുണ്ണാമ്പ് കല്ല്, ജിപ്സം
 - b. സിമന്റിന്റെ സെറ്റിങ് സമയം ക്രമീകരിക്കാൻ
 - c. സിമന്റ് ഈർപ്പവുമായി പ്രവർത്തിച്ച് കട്ടപിടിക്കുന്നു
12.
 - a. 8
 - b. +3
 - c. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5$
13.
 - a. പുരോ-പശ്ചാത് പ്രവർത്തനങ്ങളുടെ നിരക്കുകൾ തുല്യമാകുമ്പോൾ
 - b. പുരോപ്രവർത്തന വേഗത കുറയുന്നു.
 - c. താപനില കുറയ്ക്കുമ്പോൾ വ്യൂഹം താപനില വർദ്ധിപ്പിക്കുവാൻ താപമോചക പ്രവർത്തനം ധ്രുവത്തിലാക്കുന്നു. ഇവിടെ താപമോചകപ്രവർത്തനം പശ്ചാത് പ്രവർത്തനമായതിനാൽ വിഘടനം കുറയുന്നു
14.
 - a. C₂H₅Cl
 - b. C₃H₆Cl₂
 - c. $\left[CH_2 - CH_2 \right]_n$
15.
 - a. 2:1
 - b.

- (i) $4N_A$
- (ii) 3 മോൾ H_2

16.

- a. ബോക്സൈറ്റ് ($Al_2O_3 \cdot 2H_2O$)
- b. ഈ പ്രക്രിയയിൽ അയിർ ലയിക്കുന്നതും അപദ്രവ്യങ്ങൾ ലയിക്കാത്തതുമായ അനുയോജ്യമായ ഒരു ലായനിയിൽ ലയിപ്പിക്കുന്നു.
- c. അലൂമിനിയുടെ ദ്രവണാങ്കം വളരെ കൂടുതലായതിനാൽ ദ്രവണാങ്കം കുറച്ച് ഉരുകിയ അവസ്ഥയിലേക്ക് മാറ്റുന്നതിനും വൈദ്യുതചാലകത വർദ്ധിപ്പിക്കാനും വേണ്ടിയാണ് ക്രയോലൈറ്റ് ചേർക്കുന്നത്.
- d. ഡ്യൂറാലൂമിൻ - ദണ്ഡുകൾ, സ്ക്രൂ തുടങ്ങിയവ നിർമ്മിക്കാനും വിമാനങ്ങളുടെയും മറ്റും ഭാഗങ്ങൾ നിർമ്മിക്കാനും

17.



- b. മീതൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ
- c. 2,4 - ഡൈമീതൈൽ ഹെക്സെയ്ൻ
- d. $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3$

18.

a. മൊളാസസിന്റെ ഫെർമന്റേഷൻ വഴി



- b. $CH_3 - COO - CH_2 - CH_3$
- c. എസ്റ്റർ

19.

- a. Mg
- b. Mg ൽ നിന്നും Fe യിലേക്ക്
- c. Fe
- d. $Mg + Fe^{2+} \rightarrow Mg^{2+} + Fe$

20.

- a. **ആവശ്യമായ സാമഗ്രികൾ:** സോഡിയം തയോസൾഫേറ്റ്, ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡ്, ജലം, ബോയിലിംഗ് ട്യൂബ്, സ്പിരിറ്റ് ലാമ്പ്.
പ്രവർത്തന ക്രമം: രണ്ട് ബോയിലിംഗ് ട്യൂബുകളിൽ തുല്യ അളവിൽ സോഡിയം തയോസൾഫേറ്റിന്റെ നേർപ്പിച്ച ലായനി എടുക്കുക. ഒരു ബോയിലിംഗ് ട്യൂബിനെ അൽപസമയം ചൂടാക്കുക. രണ്ട് ബോയിലിംഗ് ട്യൂബുകളിലും ഒരേ അളവിൽ നേർപ്പിച്ച ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡ് ചേർക്കുക.
നിരീക്ഷണം: ചൂടാക്കിയ ടെസ്റ്റ് ട്യൂബിൽ പെട്ടെന്ന് നിറവ്യത്യാസം ഉണ്ടാകുന്നു.
 (ഇവിടെ ഇളം മഞ്ഞ നിറത്തിലുള്ള സൾഫർ അവക്ഷിപ്തം രൂപപ്പെടുന്നു).
- b. താപനില വർദ്ധിക്കുമ്പോൾ അഭികാരക തന്മാത്രകളുടെ ശരാശരി ഗതികേർജം വർദ്ധിക്കുന്നു. ഇങ്ങനെ കൂടുതൽ തന്മാത്രകൾ ത്രഷോൾഡ് ഊർജ്ജത്തേക്കാൾ കൂടിയ ഊർജ്ജനില കൈവരിക്കുന്നു. തന്മൂലം കൊളിഷൻ സിദ്ധാന്തപ്രകാരം ഫലവത്തായ കൂട്ടിമുട്ടലുകളുടെ എണ്ണം വർദ്ധിക്കുകയും രാസപ്രവർത്തന വേഗത വർദ്ധിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു.
- c. ഗാഢ HCl ഉപയോഗിക്കുക

Prepared By
 SHINOY MM
 9539526581
 A+ EDUCARE
 Athanikkal- Ramanattukara- Vaidyarangadi