SSLC EXAMINATION:MARCH-2019:CHEMISTRY:ഉത്തരസൂചിക.

1. പ്രൊപ്പീൻ.

2. ഫ്ലിന്റ് ഗ്ലാസ്/ഒപ്റ്റിക്കൽ ഗ്ലാസ്/ലെഡ് ഗ്ലാസ്.

3. 14 ഗ്രാം നൈട്രജൻ.

4. പ്ലവന പ്രക്രിയ.

5. മെഗ്നീഷ്യം ഓക്സൈഡ്.

6.a. $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^3$

b. Period: 3, Group: 15

7.a. ആണിയുടെ നിറം ചെമ്പുനിറമായി മാറും/ആണിയുടെ ഉപരിതലത്തിൽ കോപ്പറിന്റെ ആവരണം ഉണ്ടാകും.

b. $Fe \rightarrow Fe^{2+} + 2e$

8.a. മൊളാരിറ്റി = ലീനത്തിന്റെ മോൾ എണ്ണം/ലായനിയുടെ വ്യാപ്തം = (4/40)/1 = 0.1

b. 4 g NaOH ഉപയോഗിച്ച് 100 ml ലായനി തയ്യാറാക്കുക.

9.a.അയിരിനെ വായുവിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ചൂടാക്കുന്ന (അതിന്റെ ദ്രവണാങ്കത്തേക്കാൾ കുറഞ്ഞതാപനിലയിൽ) പ്രവർത്തനമാണ് റോസ്റ്റിങ്.

b. സൾഫർ, ഫോസ്ഫറസ് എന്നിവ ഓക്സൈഡുകളായി മാറുകയും (വാതകം) പുറത്തുപോകുകയും ചെയ്യുന്നു.

10.a. മെതനോളിനെ ഉൽപ്രേരകത്തിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ കാർബൺ മോണോക്സൈഡുമായി പ്രവർത്തിപ്പിച്ച് എതനോയിക്കാസിഡ് നിർമ്മിക്കാം.

$CH_3 - OH + CO \rightarrow CH_3 - COOH$

b. റയോൺ നിർമ്മിക്കുന്നതിന്, റബ്ബർ - സിൽക്ക് വ്യവസായത്തിൽ.

11.a. അഭികാരകമോളുകളുടെ ആകെ എണ്ണം - 2, ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ ആകെ മോൾ എണ്ണം - 2

b. i.മർദ്ദത്തിന് സ്വാധീനമില്ല. ii. അഭികാരകമോളുകളുടെയും (തൻമാത്രകളുടെയും) ഉൽപ്പന്നമോളുകളുടെയും (തൻമാത്രകളുടെയും) എണ്ണം തുല്യമായതിനാൽ.

12.a. അഞ്ച്, പദമൂലം: പെന്റ്.

b. ശാഖയുടെ പേര്: മീതൈൽ (Methyl), സ്ഥാന സംഖ്യ:3

c. 3 - മീതൈൽ പെന്റെയ്ൻ.

13.a. 1 മോൾ N_2 + **3 മോൾ** H_2 → **2 മോൾ** NH_3

b. ആവശ്യമായ ഹൈഡ്രജന്റെ മോൾ എണ്ണം = 3

മൂന്ന് മോൾ ഹൈഡ്രജന്റെ മാസ് = 3x2 = 6 gm

c. ഉണ്ടാകുന്ന അമോണിയയുടെ മോൾ എണ്ണം = 2

2 മോൾ അമോണിയയുടെ STP യിലെ വ്യാപ്തം = 2x22.4 = 44.8 L

14. a. Mg & Cu

b. Anode: Mg, Cathode: Cu

c. $Mg + Cu^{2+} \rightarrow Mg^{2+} + Cu$

15.a. അലൂമിനയുടെ ദ്രവണാങ്കം (melting point) താഴ്ത്തുന്നതിനും ഇലക്ട്രോലൈറ്റിന്റെ ചാലകത വർധിപ്പിക്കുന്നതിനും.

b. Al^{3+} & O^{-2}

c. $Al^{3+} + 3e \rightarrow Al$

16.a. പൊടിച്ച സിങ്ക് എടുത്തിട്ടുള്ള ടെസ്റ്റ്യൂബിൽ.

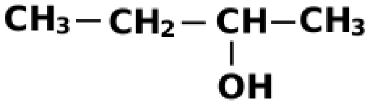
b. അഭികാരകങ്ങൾ (reactants) പൊടിച്ച് ചേർക്കുമ്പോൾ അവയുടെ പ്രതലപരപ്പളവ് (surface area) കൂടുന്നു. തൽഫലമായി അഭികാരക തൻമാത്രകൾ തമ്മിലുള്ള കൂട്ടിമുട്ടലുകളുടെ എണ്ണം വർദ്ധിക്കുന്നു.

c. കൊത്തിക്കീറിയ (ചെറുചീളുകളാക്കിയ) വിറക് നന്നായി കത്തുന്നു.

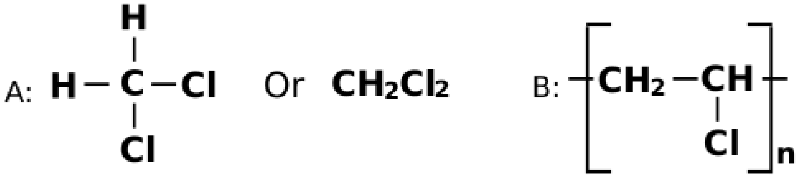
17.a.$C_4H_{10}O$

b. ഫങ്ഷണൽ ഐസൊമെറിസം.

c. ഒരേ തൻമാത്രാവാക്യമുള്ള (molecular formula) ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ അവയിലെ ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിലെ വ്യത്യാസം മൂലം രാസഭൗതിക ഗുണങ്ങളിൽ വ്യത്യാസം പ്രകടിപ്പിക്കുന്ന പ്രതിഭാസമാണ് ഫങ്ഷണൽ ഐസോമെറിസം./ ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിലെ വ്യത്യസം മൂലമുണ്ടാകുന്ന ഐസോമെറിസമാണ് ഫങ്ഷണൽ ഐസെമെറിസം.

d. 

18.a. $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^1$
b. Group: 1, Period:4 Block: S ഓക്സിഡേഷൻ സ്റ്റേറ്റ്: +1
c. ഇലക്ട്രോപോസിറ്റീവ്/ ലോഹീയസ്വഭാവം/ താഴ്ന്ന അയോണൈസേഷൻ എനർജി/ കുറഞ്ഞ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റിവിറ്റി.
19. a.



b. ആദേശരാസപ്രവർത്തനം.(Substitution reaction)
c. പോളി വിനൈൽ ക്ലോറൈഡ് - പൈപ്പ് നിർമ്മാണത്തിന് ഉപയോഗിക്കുന്നു.
20. a.ആന്റി പൈററ്റിക്സ് : ശരീരതാപനില (പനി) കുറയ്ക്കുന്നതിന്.
ആന്റിബയോട്ടിക്സ് - രോഗകാരികളായ സൂക്ഷ്മാണുക്കളെ നശിപ്പിക്കുന്നതിനും അവയുടെ വളർച്ച തടയുന്നതിനും.
b. ഡോക്ടറുടെ നിർദേശമില്ലാതെ സ്വയം മരുന്ന് വാങ്ങി കഴിക്കുക/ മറ്റൊരാൾക്ക് നൽകിയ മരുന്ന് ഉപയോഗിക്കുക/ ഡോക്ടർനിർദേശിച്ചതിനേക്കാൾ കൂടിയ അളവിൽ മരുന്ന് കഴിക്കുക.

Prepared by: Ebrahimvathimattom.
Phone:9495676772