

രണ്ടാം പാദവാർഷിക പരീക്ഷ

രസതന്ത്രം ക്ലാസ് 10

ഉത്തരസൂചിക

- 1 a. 22.4L
b. അവഗാഡ്രോ സംഖ്യ (Na) അല്ലെങ്കിൽ 6.022×10^{23}
- 2 a. അമോണിയ വാതകത്തെ ഇൗർപ്പരഹിതമാക്കുന്നതിനുവേണ്ടി
b. അമോണിയ വാതകത്തിന് വായുവിനേക്കാൾ സാന്ദ്രത കുറവായതിനാൽ
- 3 a. വെളുത്ത അവക്ഷിപ്തം ഉണ്ടാകുന്നു
b. ടെസ്റ്റ് ട്യൂബിൽ എടുത്ത നൈട്രേറ്റ് ലവണ ലായനിയിലേക്ക് പുതുതായി തയ്യാറാക്കിയ $FeSO_4$ ലായനി ചേർത്തശേഷം ടെസ്റ്റ് ട്യൂബിന്റെ വശത്തിലൂടെ ഗാഢ H_2SO_4 ഒഴിക്കുന്നു
- 4 a. 2,3
b. 2,3-ഡൈമീഥെയ്ൽഹൈക് സെയ്ൻ
- 5 a. 25
b. പിരിഡ് - 4, ഗ്രൂപ്പ് - 7
c. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^3$
- 6 a. C
b. ക്രിയാശീലശ്രേണിയിൽ Cu ന്റെ സ്ഥാനം Fe ക്ക് താഴെ ആയതിനാൽ Fe യെ ആദേശം ചെയ്യാൻ Cu ന് സാധിക്കില്ല
- 7 a. CO
b. $CaO + SiO_2 \rightarrow CaSiO_3$
c. ബ്ലാസ്റ്റ് ഫർണസിൽ നിന്നും ലഭിക്കുന്ന പിഗ് അയണിനെ വീണ്ടും ചൂടാക്കി ഉരുക്കി എടുക്കുന്നതാണ് കാസ്റ്റ് അയൺ
d. അൽനിക്കോ
OR
a. ചൂട് NaOH ലായനി
b. അവക്ഷിപ്തം വേർതിരിച്ചശേഷം നന്നായ് കഴുകിയ $Al(OH)_3$ നെ ശക്തമായി ചൂടാക്കുമ്പോൾ അലൂമിന ലഭിക്കുന്നു.
c. കാഥോഡ്
ആനോഡിൽ സ്വതന്ത്രമാകുന്ന ഓക്സിജൻ കാർബൺ ദണ്ഡുകളെ ഓക്സീകരിക്കുന്നതിനാൽ അവയെ ഇടയ്ക്കിടെ മാറ്റേണ്ടിവരുന്നു
d. കുറയുന്നു
- 8 a. കുറയുന്നു
b. കുറയുന്നു
c. കൂടുന്നു
- 9 a. $CH_3-CHOH-CH_3$ പ്രൊപ്പാൻ-2-ഓൾ ആൽക്കഹോൾ
b. CH_3-CH_2-COOH പ്രൊപ്പനോയിക് ആസിഡ് ആസിഡ്
c. $CH_3-CH_2-O-CH_2-CH_3$ ഇഥോക്സി ഇഥെയ്ൻ ഇഥർ
- 10 a. ഒലിയം
b. SO_3 ജലത്തിൽ ലയിക്കുന്ന പ്രവർത്തനം ഉയർന്നതോതിൽ താപം പുറത്തുവിടുന്നതായതിനാൽ ആദ്യം ഉണ്ടാകുന്ന സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ് ബാഷ്പീകരിച്ച് സ്മോക്ക് രൂപത്തിൽ ആവുകയും തുടർന്നുള്ള ലയനം തടസ്സപ്പെടുകയും ചെയ്യും
- 11 a. C_3H_8O
b. ഫങ്ഷണൽ ഐസോമറുകൾ
c. $CH_3-CHOH-CH_3$
- 12 a. A
b. D
c. F
- 13 a. Cl_2, HCl എന്നിവയിൽ സഹസംയോജക ബന്ധനമാണ് ഉള്ളത്. രണ്ട് തന്മാത്രകളിലും ഘടകമൂലകങ്ങൾ തമ്മിലുള്ള ഇലക്ട്രോനെഗറ്റിവിറ്റി വ്യത്യാസം 1.7 ൽ കുറവാണ്
b. ഇതിൽ പോളാർ തന്മാത്ര HCl ആണ്. കാരണം പങ്കുവയ്ക്കപ്പെടുന്ന ഇലക്ട്രോൺ ജോടിയെ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റിവിറ്റി കൂടുതലുള്ള ക്ലോറിൻ കൂടുതലായി ആകർഷിക്കുന്നു
a. Zn
b. Cu
c. $Ag^+ + 1e \rightarrow Ag$
d. Mg-Al സെൽ