

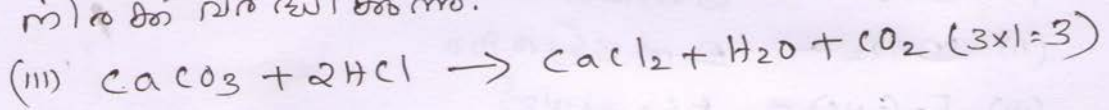
SSLC MARCH-2016

രസതന്ത്രം

ഉത്തര സൂചിക

- 1) a) മർദ്ദം വർദ്ധിപ്പിച്ചാൽ പുരോപവർത്തനം ഭവനത്തിലാവുന്നു. (1)
 b) ഉയർന്ന മർദ്ദം കൂട്ടാൽ പുരോപവർത്തനം ഭവനത്തിലാവുന്നു. (1)

2) (i) c (ii) പ്രതലവിസ്തീർണ്ണം കൂടുതലായ ക്ഷീർണകൻ നിറയ്ക്കുവാൻ വർദ്ധിക്കുന്നു.



3) (i) P = CaCO_3 ; Q = CaO (1)

(ii) SiO_2 , ഗാർജനസിവിക് ആയതിനാൽ. (2)

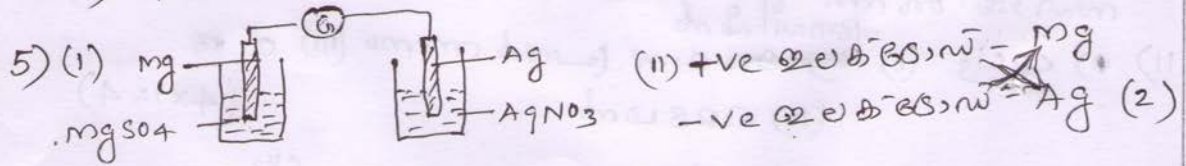
(iii) Fe_2O_3 (1)

4) a) $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2} = \frac{360}{300} = \frac{150}{T_2}$

$T_2 = \frac{300 \times 150}{360} = \underline{\underline{125\text{K}}}$ (2)

b) ചായ്പ് നിയമം (1)

c) 25DK; ഈ ഉയർന്ന മർദ്ദം വാതകാവസ്ഥയിലായിരിക്കും. (1)



6) 1) $\text{Na}_2\text{CO}_3 = 106$
 നമുക്കുണ്ടായ എണ്ണം = $318/106 = 3 \text{ mole}$ (2)

2) $\text{NH}_3 = 17$
 ഉണ്ടായ എണ്ണം = $85/17 = 5 \text{ mole}$ (1)

OR

a) 40 gms NaOH (1)

b) അല്പം അലത്തിൽ 40gms NaOH ലയിപ്പിച്ചു കുളയാ
അലവിമനാങ്കി ഉപയോഗം. (2)

7) a) പെരിന്റ് നിർമ്മാണം, ദ്രോണൻ ബാദറിയിൽ (1)

b) നീലനിറം മാറ്റം. നിർമ്മാണ കരണ സ്വഭാവം (2)

c) V_2O_5 (1)

OR

(i) CaO - ദോഷകാരകം

(ii) MnO_2 - ഉൽഭവകം

(iii) $Fe(CNS)_3$ - കടുപ്പമേറിയത്

(iv) SO_3 - തീവ്രമാനകം (4x1=4)

8) a) Q b) P c) അയോണിക സംയുക്തം (3x1=3)

d) S - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$ (2)

9)

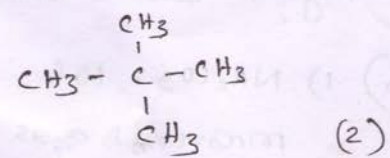
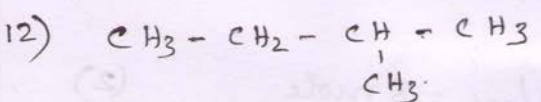
10) a) റിസൈക്ലിംഗ് പദ്ധതികൾ പ്രയോജനപ്പെടുത്തിയിരിക്കുന്നു (1)

-കരണം കുറയ്ക്കുന്നു

b) അലമയിനി കരണം, ദ്രോണങ്ങൾ (1)

c) പരിസ്ഥിതി സൗഹൃദ ഉല്പന്നങ്ങൾ സൃഷ്ടിക്കാൻ
സഹായിക്കുന്നു. (1)

11) a) $CHCl_3$ (ii) ~~ദ്രോണങ്ങൾ~~ ദ്രോണങ്ങൾ പ്രവർത്തനം (iii) d (iv) മെഥേൻ (4x1=4)



ചെയിൻ
~~അലമയിനി~~ ഹൈഡ്രോജനേഷൻ.

നവീ.പി, ദി.പ.സി, ന.ജി.സി, കെ.കെ.സി
H.S. പെരിയോഡ്