Set A

ആത്യന്തിക വിലയിരുത്തൽ III 2025-26

ഉത്തരസൂചിക

രസതന്ത്രം

Qn. No	Sub. Qn	Scoring indicators	Score	Total score
1		A	1	1
2		D	1	1
3		C	1	1
4		D	1	1
5		അഭികാരകങ്ങളുടെ ഗാഢത വർധിപ്പിക്കുക / NO_2 നെ വ്യൂഹത്തിൽ നിന്ന് നീക്കം ചെയ്യുക/ മർദം വർധിപ്പിക്കുക.	1+1	2
6	**(A)** a) b) **(B)** a) b)	$CH \equiv C - CH_3 + 2H_2 \longrightarrow CH_3 - CH_2 - CH_3$ പ്രൊപ്പെയ്ൻ അല്ലെങ്കിൽ ആദേശ രാസപ്രവർത്തനം ക്ലോറോ ഈഥെയ്ൻ	1 1 1 1	2
7	a) b)	Zn ദണ്ഡിന്റെ ഉപരിതലത്തിൽ കോപ്പർ പറ്റിപ്പിടിക്കുന്നു. Cu^{2+} അയോണുകളുടെ ഗാഢതയിൽ ഉണ്ടാകുന്ന കുറവ്	1 1	2
8	**(A)** a) b) **(B)** a) b)	ചാൾസ് നിയമം 300 L അല്ലെങ്കിൽ X/2 30 L	1 1 1 1	2
9	a) b)	വാതകാവസ്ഥയിലുള്ള ഒറ്റപ്പെട്ട ഒരു ആറ്റത്തിന്റെ ബാഹ്യതമഷെല്ലിൽ ഏറ്റവും ദുർബലമായി ബന്ധിച്ചിരിക്കുന്ന ഇലക്ട്രോണിനെ നീക്കം ചെയ്യാൻ ആവശ്യമായ ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ ഊർജം F	1 1	2
10	a) b)	X & Y - ZnO സാന്ദ്രീകരിച്ച അയിരിനെ വായുവിന്റെ പരിമിതമായ അളവിലോ അസാന്നിധ്യത്തിലോ ദ്രവണാങ്കത്തേക്കാൾ താഴ്ന്ന താപനിലയിൽ ചൂടാക്കുന്നതാണ് കാൽസിനേഷൻ സാന്ദ്രീകരിച്ച അയിരിനെ വായുവിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ദ്രവണാങ്കത്തേക്കാൾ താഴ്ന്ന താപനിലയിൽ ചൂടാക്കുന്നതാണ് റോസ്റ്റിങ്.	1 1	2
11	a) b)	6 ഈഥൈൽ	1 1	2

© State Assessment Cell - SCERT, Kerala

12	a) b) c)	3 Mg - Cu സെൽ $Mg \longrightarrow Mg^{2+} + 2e^-$	1 1 1	3
13	a) b) c)	NaCl H_2O H_2, O_2	1 1 1	3
14	(A) a) b) c) (B) a) b)	 22.4 L മോളുകളുടെ എണ്ണം = 112 L / 22.4 L =5 112 L CO_2 ന്റെ മാസ് = 5 × 44 =220 g 5 x 6.022 x 10^{23} അല്ലെങ്കിൽ 5 മോൾ മാസ് = 176 g, വ്യാപ്തം = 89.6 L	 1 1 1 1 1+1	3
15	a) b)	$C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O \longrightarrow C_6H_{12}O_6 + C_6H_{12}O_6$ $C_6H_{12}O_6 \longrightarrow 2C_2H_5OH + 2CO_2$ 20% അബ്സല്യൂട്ട് ആൽക്കഹോളും 80% പെട്രോളും ചേർന്ന മിശ്രിതം	1+1 1	3
16	**(A)** a) b) c) **(B)** a) b) c)	 അലുമിനയുടെ ദ്രവണാങ്കം കുറയ്ക്കാനും വൈദ്യുതചാലകത വർധിപ്പിക്കുന്നതിനും Al^{3+}, O^{2-} $Al^{3+} + 3e^- \longrightarrow Al$ അല്ലെങ്കിൽ CO A = CaO, B =$CaSiO_3$ ഫ്ലക്സ്	 1 1 1 1 1 1	3
17	a) b) c)	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^1$ p ബ്ലോക്ക് +3	1 1 1	3
18	**(A)** a) b) c) d)	 $CH_3 - CH_2 - CH - CH_3$ / $CH_3–CH_2–CH_2–CH_2–OH$ (OH on the CH: $CH_3 - CH_2 - CH(OH) - CH_3$) $CH_3 - O - CH_2 - CH_2 - CH_3$ / $CH_3 - CH_2 - O - CH_2 - CH_3$ $CH_3 - CH_2 - CH - CH_3$, $CH_3–CH_2–CH_2–CH_2–OH$ (OH on the CH) $CH_3 - O - CH_2 - CH_2 - CH_3$ / $CH_3 - CH_2 - O - CH_2 - CH_3$	 1 1 1 1	

© State Assessment Cell - SCERT, Kerala

		അല്ലെങ്കിൽ		
	(B)			
	a)	ആൽക്കൈൻ	1	4
	b)	$CH\equiv C-CH_2-CH_2-CH_3$	1	
	c)	$CH\equiv C-CH_2-CH_2-CH_3$, $CH_3-C\equiv C-CH_2-CH_3$	1	
	d)	$CH_3-CH(CH_3)-CH_2-CH_3$, $CH_3-C(CH_3)(CH_3)-CH_3$	1	

© State Assessment Cell - SCERT , Kerala