

രണ്ടാം പാദവാർഷികപരീക്ഷ

ഉത്തരസൂചിക

രസതന്ത്രം-X

SLNO	ഉത്തരങ്ങൾ	MARKS
1	ദ്രാവക അമോണിയ	1
2	C_2H_2	1
3	4f	1
4	അയേൺ പൈറൈറ്റ്	1
5	സ്വർണം	1
6 a	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^2$	1
b	4	1
7 a	5	1
b	3-മെറിൽ പെന്റേൻ	1
8 a	$Na^+ \cdot Cl^-$	1
b	$Na^+ + e \rightarrow Na$	1
9 a	Cu-പറ്റി പിടിക്കുന്നു	1
B	ക്രിയാശീലം കൂടിയ Zn കോപ്പറിനെ ആദേശം ചെയ്യുന്നു	1
10 a	$H_2SO_4, NaCl$	1
B	$H_2SO_4 + NaCl \rightarrow NaHSO_4 + HCl$	1
11 a	$CaCO_3, Fe_2O_3, C$	1
B	CO	1
C	$CaO + SiO_2 \rightarrow CaSiO_3$	1
12 a	രാസോർജ്ജം --- വൈദ്യുതോർജ്ജം	1
b	ലോഹങ്ങളുടെ നിർമ്മാണത്തിന് അലോഹങ്ങളുടെ നിർമ്മാണത്തിന്	2
13 a	ആൽക്കിൻ	1
b	അടുത്തടുത്ത അംഗങ്ങൾ തമ്മിൽ $-CH_2$ വ്യത്യാസമുണ്ടായിരിക്കും	2
	ഒരേ രാസസ്വഭാവം കാണിക്കുന്നു	

14	a	കാർബൺ	1
	b	നിർജ്ജലീകാരകം	1
	c	സൾഫേറ്റ്	1
15	a	22.4lit	1
	B	$64/32=2 \times 22.4 = 44.8 \text{lit}$	2
16	a	ബോക്സൈറ്റ്	1
	B	NaOH	1
	C	ദ്രവണാങ്കം കുറയ്ക്കാനും ചാലകത കൂട്ടാനും	1
	d	$\text{Al}^{+3} + 3\text{e} \text{ ----} > \text{Al}$	1
17	a	ii	1
	B	അഭികാരകങ്ങളുടെയും ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെയും വ്യാപ്തം തുല്യമായതിനാൽ	1
	c	1.കറയ്ക്കുന്നു 2.കൂട്ടുന്നു	2
18	a	Zn	1
	b	$\text{Zn} \text{---} 2\text{e} \text{ ---} > \text{Zn}^{+2}$	1
	C	$\text{Zn} \text{----} > \text{Cu}$	1
	d	സാൾട്ട് ബ്രിഡ്ജ്	1
19	a	കലാമിൻ	1
	b	കാൽസിയനേഷൻ	1
	c	സ്വേദനം	1
	d	ബാഷ്പശീലം കൂടിയതിനാൽ	1
20	a	$2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \text{ ---} > \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{NH}_3$	1
	b	നീല നിറമാകുന്നു	1
	c	നിറുകക്ക	1
	d	അമോണിയം ക്ലോറൈഡ്	1