

രണ്ടാം പാദ വാർഷിക പരീക്ഷ

രസതന്ത്രം -9

ഉത്തരസൂചിക

slno	answers	marks
1	He	1
2	പ്രസ്താവന 1 ഉം 3 ഉം ശരിയാണ്	1
3	H <sub>2</sub> O	1
4	ഉപലോഹം	1
5	ഇലക്ട്രോൺ നഷ്ടപ്പെടുന്ന പ്രവർത്തനം	1
6 a	അന്തര സംക്രമണ മൂലകങ്ങൾ	1
b	ലാൻഥനോയിഡുകൾ	1
7 a	2,8,5	1
b	16	1
8 a	2	1
b	മാസ് സംരക്ഷണ നിയമം	1
9 a	Si	1
b	18	1
10 a	X=HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup> Y=SO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	1
b	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	1
11 a	NaOH	1
b	നിലയാകുന്നു ,ബേസിക സ്വഭാവം	2
12 a	B	1
b	A	1

c	A	1
13 a	+2	1
b	ആണ്, കാരണം ഓക്സീകരണവും നിരോക്സീകരണവും ഒരേ സമയം നടക്കുന്നു	2
14 a	Mg <sup>+2</sup>	1
b	2,8	1
c	ജലത്തിൽ നല്ല പോലെ ലയിക്കുന്നു	1
15 a	സഹസംയോജക പ്രവർത്തനം	1
b	1	1
c	AlCl <sub>3</sub>	1
16 a	Mg	1
b	Cl	1
c	Cl <sub>2</sub> + 2e <sup>-</sup> ----> 2Cl <sup>-</sup>	1
d	Mg---->Mg <sup>+2</sup> + 2e <sup>-</sup>	1
17 a	നിർവീരീകരണം	1
b	NaCl	1
c	നിർവീര്യം	1
d	മണ്ണിലെ അസിഡിറ്റി മാറ്റാൻ കുമ്മായം ചേർക്കുന്നു	1
18 a	മാർബിൾ പൊടിച്ചത്, ഗാഢ Hcl . പ്രതലവിസ്ഫീർണം കൂടയാൽ കൂട്ടിമുട്ടൽ കൂടുന്നു , രാസപ്രവർത്തനം വേഗത്തിലാവുന്നു .	2
b	CaCO <sub>3</sub> + 2HCl -----> CaCl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O + CO <sub>2</sub>	1
c	ഊഷ്ണാവ് വർദ്ധിപ്പിക്കുക	1

<b>19</b>	<b>A</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>4</b>
	ലാവോസിയ	ലോഹങ്ങൾ അലോഹങ്ങൾ	ഉപലോഹങ്ങളെ ഉൾപ്പെടുത്താൻ കഴിഞ്ഞില്ല	
	ഡോബ് റൈനർ	ത്രികങ്ങൾ	മൂന്ന് മൂലകങ്ങളുടെ ഗ്രൂപ്പ്	
	മെൻഡലീവ്	ആറ്റോമിക മാസിന്റെ ആരോഹണക്രമം	കണ്ടെത്താനുള്ള മൂലകങ്ങളുടെ ഗുണങ്ങൾ പ്രവചിച്ചു	
	മോസ്ലി	ആറ്റോമിക നമ്പറിന്റെ ആരോഹണക്രമം	<b>18 ഗ്രൂപ്പും 7 പീരിയഡും</b>	
<b>20 a</b>	<b>15</b>			<b>1</b>
<b>b</b>	<b>3</b>			<b>1</b>
<b>c</b>	<b>8</b>			<b>1</b>
<b>d</b>	<b>2,5</b>			<b>1</b>