SAMAGRA SHIKSHA -KERALA

രണ്ടാം പാദവാർഷിക മൂല്യ നിർണ്ണയം 2018

രസതന്ത്രം **ഉത്തരസൂചിക**

(SSLC)

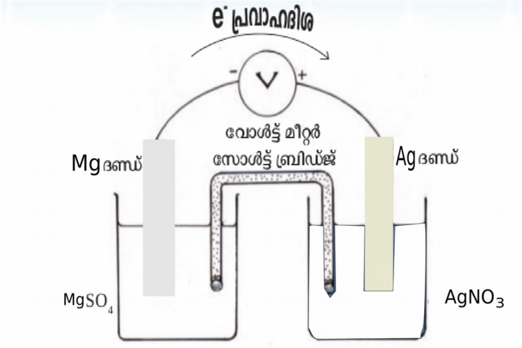
<table>
<tr><th>ചോദ്യം</th><th>ഉത്തരം/ സൂചന</th><th>സ്കോർ</th><th colspan="2">ആകെ സ്കോർ</th></tr>
<tr><td>1</td><td>Mg</td><td>1</td><td>1</td><td rowspan="5">ഏതെങ്കിലും നാലെണ്ണം</td></tr>
<tr><td>2</td><td>പി. വി. സി. (പോളി വിനൈൽ ക്ലോറൈഡ്) / PVC</td><td>1</td><td>1</td></tr>
<tr><td>3</td><td>വനേഡിയം പെന്റോക്സൈഡ്</td><td>1</td><td>1</td></tr>
<tr><td>4</td><td>കീറ്റോ ഗ്രൂപ്പ്</td><td>1</td><td>1</td></tr>
<tr><td>5</td><td>ഹൈഡ്രജൻ / H_2</td><td>1</td><td>1</td></tr>
<tr><td colspan="5">--</td></tr>
<tr><td rowspan="2">6</td><td>a) പ്രവർത്തനം 2/ $FeSO_4$ ലായനിയിൽ Zn ദണ്ഡ് മുക്കി വയ്ക്കുന്നത്</td><td>1</td><td rowspan="2">2</td><td rowspan="10">ഏതെങ്കിലും നാലെണ്ണം</td></tr>
<tr><td>b) $Zn^0_{(s)} + Fe^{2+}SO_4^{2-}{}_{(aq)} \rightarrow Zn^{2+}\ SO_4^{2-}{}_{(aq)} + Fe^0_{(s)}$</td><td>1</td></tr>
<tr><td rowspan="2">7</td><td>a) ടെസ്റ്റ് ട്യൂബ് A/ ചൂടാക്കിയ ടെസ്റ്റ് ട്യൂബിൽ</td><td>1</td><td rowspan="2">2</td></tr>
<tr><td>b) സൾഫർ / S</td><td>1</td></tr>
<tr><td rowspan="2">8</td><td>a) CH_3-COOH</td><td>1</td><td rowspan="2">2</td></tr>
<tr><td>b) എതനോയിക് ആസിഡ്</td><td>1</td></tr>
<tr><td>9</td><td><table><tr><th>ലോഹം</th><th>അയിര്</th><th>സാന്ദ്രണ രീതി</th></tr><tr><td>സിങ്ക്</td><td>സിങ്ക് ബ്ലെൻഡ് (ZnS)</td><td>(a)
പ്ലവന പ്രക്രിയ</td></tr><tr><td>ടിൻ</td><td>ടിൻ സ്റ്റോൺ (SnO_2)</td><td>(b)
കാന്തിക വിഭജനം</td></tr></table></td><td>1
1</td><td>2</td></tr>
<tr><td rowspan="2">10</td><td>a) കോപ്പർ / Cu</td><td>1</td><td rowspan="2">2</td></tr>
<tr><td>b) $2Cl^- \rightarrow Cl_2 + 2$ è</td><td>1</td></tr>
<tr><td colspan="5">--</td></tr>
<tr><td rowspan="3">11</td><td>a) വേഗത കൂടുന്നു / വേഗത്തിലാവുന്നു</td><td>1</td><td rowspan="3">3</td><td rowspan="6"></td></tr>
<tr><td>b) വേഗത കൂടുന്നു / വേഗത്തിലാവുന്നു</td><td>1</td></tr>
<tr><td>c) വേഗതകുറയുന്നു / സാവധാനത്തിലാവുന്നു</td><td>1</td></tr>
<tr><td rowspan="3">12</td><td>a) ഹെക്സ്</td><td>1</td><td rowspan="3">3</td></tr>
<tr><td>b) മീതൈൽ</td><td>1</td></tr>
<tr><td>c) 3- മീതൈൽ ഹെക്സെയ്ൻ</td><td>1</td></tr>
</table>

<table>
<tr><td rowspan="3">13</td><td>a) വൈദ്യുതോർജ്ജം രാസോർജ്ജമായി മാറുന്നു</td><td>1</td><td rowspan="3">3</td><td rowspan="9">11-15
ഏതെങ്കിലും
നാലെണ്ണം</td></tr>
<tr><td>b)ഹൈഡ്രജൻ വാതകം/ H_2</td><td>1</td></tr>
<tr><td>c) ലോഹ ശുദ്ധീകരണം / വൈദ്യുത ലേപനം/ രാസപദാർത്ഥങ്ങളുടെ നിർമ്മാണം (അനുയോജ്യമായ മറ്റേതെങ്കിലും സന്ദർഭം)</td><td>1</td></tr>
<tr><td rowspan="2">14</td><td>i) B / $2 ZnS + 3 O_2$ + താപം $\rightarrow ZnO + CO_2$</td><td>1</td><td rowspan="2">3</td></tr>
<tr><td>ii) വായുവിന്റെ അസാന്നിധ്യത്തിൽ അയിരിനെ അതിന്റെ ദ്രവണാങ്കത്തേക്കാൾ കുറഞ്ഞ താപനിലയിൽ ചൂടാക്കുന്ന പ്രക്രിയയാണ് കാൽസിനേഷൻ . ലോഹ കാർബണേറ്റുകൾ , ലോഹ ഹൈഡ്രോക്സൈഡുകൾ എന്നിവ ലോഹ ഓക്സൈഡായി മാറുന്നു .

വായുവിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ അയിരിനെ അതിന്റെ ദ്രവണാങ്കത്തേക്കാൾ കുറഞ്ഞ താപനിലയിൽ ചൂടാക്കുന്ന പ്രക്രിയയാണ് റോസ്റ്റിംഗ് . സൾഫൈഡ് അയിരുകൾ ലോഹ ഓക്സൈഡായി മാറുന്നു</td><td>1

1</td></tr>
<tr><td rowspan="3">15</td><td>a) ആൽക്കീൻ</td><td>1</td><td rowspan="3">3</td></tr>
<tr><td>b) CH_3-CH_2-CH=CH-CH_3 അല്ലെങ്കിൽ CH_3-CH_2-CH_2-CH=CH_2</td><td>1</td></tr>
<tr><td>c) പെന്റ് -2- ഈൻ അല്ലെങ്കിൽ പെന്റ് -1- ഈൻ</td><td>1</td></tr>
<tr><td colspan="4">--</td></tr>
<tr><td>16</td><td>
<table>
<tr><th></th><th>A</th><th>B</th></tr>
<tr><td>1</td><td>$CH_2=CH_2 + H_2 \rightarrow CH_3-CH_3$</td><td>അഡീഷൻ രാസപ്രവർത്തനം</td></tr>
<tr><td>2</td><td>$CH_3-CH_2-CH_3 \rightarrow CH_2=CH_2 + CH_4$</td><td>താപീയ വിഘടനം</td></tr>
<tr><td>3</td><td>$CH_4+Cl_2 \rightarrow CH_3Cl + HCl$</td><td>ആദേശരാസപ്രവർത്തനം</td></tr>
<tr><td>4</td><td>$n\ CH_2=CH_2 \rightarrow [\ CH_2-CH_2\ ]_n$</td><td>പോളിമെറൈസേഷൻ</td></tr>
</table>
</td><td>4</td><td>4</td><td rowspan="8"></td></tr>
<tr><td rowspan="4">17</td><td>a) ലീച്ചിങ്</td><td>1</td><td rowspan="4">4</td></tr>
<tr><td>b) അലുമിനയുടെ ദ്രവണാങ്കം വളരെ കൂടുതലാണ് . ഇത് കുറയ്ക്കുന്നതിനും വൈദ്യുത ചാലകത വർധിപ്പിക്കുന്നതിനും .</td><td>1</td></tr>
<tr><td>c) കാർബൺ ലൈനിങ്</td><td>1</td></tr>
<tr><td>d) വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണപ്രക്രിയ വഴി ആനോഡിൽ എത്തിച്ചേരുന്ന ഓക്സിജൻ ആനോഡായ കാർബൺ ബ്ലോക്കുകളുമായി രാസപ്രവർത്തനത്തിലേർപ്പെട്ട് കാർബൺഡൈഓക്സൈഡ് ഉണ്ടാകുന്നു .
ഇത് ആനോഡിന്റെ നാശനത്തിനു കാരണമാകുന്നു .</td><td>1</td></tr>
<tr><td rowspan="3">18</td><td>a) A , C / CH_3-O-CH_2-CH_3 , CH_3-CH_2-CH_2-OH</td><td>1</td><td rowspan="3">4</td></tr>
<tr><td>b) ഫങ്ഷണൽ ഐസോമെറിസം</td><td>1</td></tr>
<tr><td>c) CH_3-CH-CH_3
        |
       OH
പ്രൊപ്പൻ -2-ഓൾ</td><td>1

1</td></tr>
</table>

19	**a)** Mg ദണ്ഡ് , $MgSO_4$ ലായനിയിൽ // Ag ദണ്ഡ്, $AgNO_3$ ലായനിയിൽ  	**2**	**4**	**16-20** ഏതെങ്കിലും നാലെണ്ണം
	b) Mg ദണ്ഡ്	**1**		
	c) Mg ദണ്ഡ്	**1**		
20	**a)**ഹേമറ്റൈറ്റ് / Fe_2O_3	**1**	**4**	
	b) കാർബൺ മോണോക്സൈഡ് / CO	**1**		
	c) $CaCO_3$ ഫർണസിനുള്ളിലെ ഉയർന്ന താപനിലയിൽ വിഘടിക്കുന്നു. $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ ഇവിടെ ഉണ്ടായ CaO ഫർണസിലെ ചൂടുകൂടിയ താഴ്ഭാഗത്ത് അയിരിലെ പ്രധാന അപദ്രവ്യമായ സിലിക്കൺ ഡൈ ഓക്സൈഡുമായി (SiO_2)സംയോജിച്ച് കാൽസ്യം സിലിക്കേറ്റ് ($CaSiO_3$)ഉണ്ടാകുന്നു . **എളുപ്പം വേർതിരിക്കാൻ കഴിയാത്ത മാലിന്യങ്ങളെ വേർതിരിക്കുന്ന ഫ്ളക്സായിട്ടാണ് ബ്ലാസ്റ്റ് ഫർണസിൽ $CaCO_3$ ഉപയോഗിക്കുന്നത്.**	**1**		
	d) കാൽസ്യം സിലിക്കേറ്റ് ($CaSiO_3$)	**1**		

Prepared by Unmesh B Govt HSS Kilimanoor
9946099800