<table>
<tr><th>Q</th><th>എസ് എസ് എൽ സി പരീക്ഷ മാർച്ച് 2017
രസതന്ത്രം
<u>സ്കോറിങ് സൂചനകൾ</u></th><th>Score</th><th>T Score</th></tr>
<tr><td rowspan="2">1</td><td><u>(A)</u>
(a) 3s, 3p,3d</td><td>1</td><td rowspan="2">4

OR
↓</td></tr>
<tr><td>(b)
<table>
<tr><th>മൂലകം</th><th>സബ്ഷെൽ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം</th><th>സബ് ഷെൽ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസത്തിലെ ഏറ്റവും വലിയ ഷെൽ നമ്പർ</th><th>പിരിയഡ്</th></tr>
<tr><td>X</td><td></td><td></td><td></td></tr>
<tr><td>$_{11}Y$</td><td></td><td></td><td>3</td></tr>
<tr><td>$_{19}Z$</td><td>$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^1$ or $[Ar]\ 4s^1$</td><td></td><td>4</td></tr>
</table></td><td>3</td></tr>
<tr><td rowspan="9">2</td><td><u>(B)</u>
(a) 4 (b) 3d (c) 24 (d) 6</td><td>1. 1. 1. 1</td><td>4</td></tr>
<tr><td><u>(A)</u>
(a)
(i) 32 g</td><td>1</td><td rowspan="4">5

OR
↓</td></tr>
<tr><td>(ii) $(16 /32) \times N_A$ OR $0.5 \times N_A$ OR $1/2 \times N_A$ OR $0.5 \times 6.022 \times 10^{23}$</td><td>1</td></tr>
<tr><td>(b) (i)5 മോൾ ഓക്സിജൻ ആവശ്യമാണ് .തന്നിരിക്കുന്ന സമീകൃത രാസ വാക്യം അനുസരിച്ച് രണ്ടു മോൾ ജലം ഉണ്ടാകാൻ ഒരു മോൾ ഓക്സിജൻ വേണം .അതിനാൽ 10 മോൾ ജലം കിട്ടാൻ 5 മോൾ ഓക്സിജൻ ആവശ്യമാണ് .</td><td>2</td></tr>
<tr><td>(ii) 22.4 ലിറ്റർ</td><td>1</td></tr>
<tr><td><u>(B)</u>
(a)(i) $1 \times 6.022 \times 10^{23}$ OR 6.022×10^{23} OR N_A</td><td>1</td><td rowspan="3">5</td></tr>
<tr><td>(ii) 4 ഗ്രാം H_2
മോളുകളുടെ എണ്ണം = ഗ്രാമിലുള്ള മാസ്സ് / GMM
= 4g / 2 g = 2
തന്മാത്രകളുടെ എണ്ണം = മോൾ $\times 6.022 \times 10^{23}$
= $2 \times 6.022 \times 10^{23}$ OR $2 \times N_A$</td><td>2</td></tr>
<tr><td>(b)M = 180 ഗ്രാം /2 = 90 ഗ്രാം</td><td>2</td></tr>
<tr><td colspan="3"></td></tr>
<tr><td rowspan="2">3</td><td>(a) ഒന്നാമത്തെ ടെസ്റ്റ്ട്യൂബിൽ ഗാഢ ഹൈഡ്രോക്ളോറിക്കാസിഡ് ഉള്ളതിനാൽ</td><td>1</td><td rowspan="2">2</td></tr>
<tr><td>(b) $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$</td><td>1</td></tr>
<tr><td rowspan="3">4</td><td>(a) NO_2 (നൈട്രജൻ ഡൈഓക്സൈഡ്)</td><td>1</td><td rowspan="3">3</td></tr>
<tr><td>(b) (i) തവിട്ടു നിറം കുറയുന്നു</td><td>1</td></tr>
<tr><td>(ii) തവിട്ടു നിറം കൂടുന്നു</td><td>1</td></tr>
<tr><td rowspan="2">5</td><td>(a)സോഡിയം ക്രിയാശേഷി വളരെ കൂടിയ ലോഹമാണ് .അത് അന്തരീക്ഷത്തിലെ ഓക്സിജൻ, ജലം എന്നിവയുമായൊക്കെ വളരെവേഗത്തിൽപ്രവർത്തിച്ച് അതിന്റേതായ സംയുക്തങ്ങൾ ഉണ്ടാകുന്നു .അതിനാൽ സോഡിയത്തിനു തിളക്കം നഷ്ടപ്പെടുന്നു .</td><td>1</td><td rowspan="2">3</td></tr>
<tr><td>(b) $4\ Na + O_2 \rightarrow 2\ Na_2O$
$2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2$</td><td>2</td></tr>
</table>

<table>
<tr><td rowspan="3">6</td><td>(a)
(i) മഗ്നീഷ്യത്തിനു കോപ്പറിനെക്കാൾ ക്രിയാശേഷി കൂടുതലുണ്ട് .മഗ്നീഷ്യം ലായനിയിലെകോപ്പറിനെ ആദേശം ചെയ്യുന്നു (ലായനിയുടെ നീല നിറം ഇല്ലാതാകാൻ തുടങ്ങുന്നു)</td><td>1</td><td rowspan="3">3</td></tr>
<tr><td>(ii) യാതൊരു മാറ്റവും സംഭവിക്കുന്നില്ല .സിൽവറിന് സിങ്കിനേക്കാൾ ക്രിയാശേഷി കുറവാണ്</td><td>1</td></tr>
<tr><td>(b) Ag</td><td>1</td></tr>
<tr><td rowspan="2">7</td><td>(a)ബോക്സൈറ്റ് ($Al_2O_3.2H_2O$)</td><td>1</td><td rowspan="2">3</td></tr>
<tr><td>(b) * ബോക്സൈറ്റിൽ അലുമിനിയത്തിന്റെ അളവ് വളരെ കൂടുതൽ ഉണ്ട് .
*ബോക്സൈറ്റിൽ നിന്ന് അലൂമിനിയം എളുപ്പത്തിൽ വേർതിരിക്കാം
*ബോക്സൈറ്റിൽ നിന്ന് അലൂമിനിയം ലാഭകരമായി വേർതിരിക്കാം (ഏതെങ്കിലും ഒന്ന്)</td><td>2</td></tr>
<tr><td rowspan="2">8</td><td>(a) വൈദ്യുതി . ക്രിയാശേഷി കൂടുതലുള്ള സോഡിയം പോലുള്ള ലോഹങ്ങളെ വേർതിരിക്കുന്നതിന് ഏറ്റവും ശക്തിയേറിയ നിരോക്സീകാരിയായ വൈദ്യുതിതന്നെ വേണം .</td><td>2</td><td rowspan="2">3</td></tr>
<tr><td>(b) കാർബൺ മോണോക്സൈഡ് (CO)</td><td>1</td></tr>
<tr><td rowspan="2">9</td><td>(a) 2,2 - ഡൈമീതൈൽപ്രൊപെയ്ൻ</td><td>1</td><td rowspan="2">2</td></tr>
<tr><td>(b) CH_2-CH_3
CH_3-CH- CH-CH_2-CH_2-CH_3
CH_3</td><td>1</td></tr>
<tr><td>10</td><td><table>
<tr><td>ചെയിൻ ഐസോമെറുകൾ</td><td>പൊസിഷൻ ഐസോമെറുകൾ ഫങ്ക്ഷണൽ ഐസോമെറുകൾ</td><td>ഫങ്ഷണൽ ഐസോമെറുകൾ</td></tr>
<tr><td>a , c
----
a.
CH_3- CH_2-CH_2-CH_2-CH_3
----
c.
CH_3
CH_3-C-CH_3
CH_3</td><td>b , e
----
b.
CH_3- CH_2-CH_2 -OH
----
e.
CH_3- CH-CH_3
OH</td><td>1) b , d
----
b.
CH_3- CH_2-CH_2 -OH
----
d. CH_3-CH_2-O-CH_3

2) d , e
d. CH_3-CH_2-O-CH_3
----
e.
CH_3- CH-CH_3
OH</td></tr>
</table></td><td><u>4 ജോഡി</u> ഐസോമെറുകൾ ഉണ്ട്.തരം തിരിച്ച് എഴുതുന്നതിനു സ്കോർ 1 വീതം</td><td>4</td></tr>
<tr><td rowspan="4">11</td><td>(a)
(i) CH_3-CHCl-CH_2Cl OR(1,2-ഡൈക്ലോറോപ്രൊപെയ്ൻ)</td><td>1</td><td rowspan="4">5</td></tr>
<tr><td>(ii) C_2H_5Cl OR CH_3-CH_2Cl OR(ക്ലോറോ ഈതെയ്ൻ / ഈതൈൽ ക്ലോറൈഡ്</td><td>1</td></tr>
<tr><td>(iii) [CH_2-CH_2]$_n$ OR (പോളിത്തീൻ)</td><td>1</td></tr>
<tr><td>(b) C_3H_8+ $5O_2$ $\rightarrow$$3CO_2$+ $4H_2O$ + താപം + പ്രകാശം</td><td>2</td></tr>
<tr><td rowspan="3">12</td><td>(a)അനാൽജെസിക്കുകൾ -വേദന കുറയ്ക്കാൻ</td><td>1</td><td rowspan="3">3</td></tr>
<tr><td>(b)ആന്റിബയോട്ടിക്കുകൾ - സൂക്ഷ്മജീവികളുടെ വളർച്ച തടയാനും അവയെ നശിപ്പിക്കുവാനും</td><td>1</td></tr>
<tr><td>(c) ആന്റി പൈറെറ്റിക്കുകൾ - ശരീരതാപനില കുറയ്ക്കാൻ .</td><td>1</td></tr>
<tr><td colspan="4">Prepared by Unmesh B Govt VHSS Kallara 9946099800</td></tr>
</table>