

സമഗ്ര ശിക്ഷ , കേരള
രണ്ടാം പാദവാർഷിക മൂല്യ നിർണ്ണയം
രസതന്ത്രം .ഉത്തര സൂചിക. (STD IX)

ചോദ്യം	ഉത്തരം / സൂചന	സംകാർ	ആകെ സ്കോർ													
1	അറ്റോമിക നമ്പർ	1	1	ഏതെങ്കിലും നാല്												
2	6	1	1													
3	ഘന ജലം (D ₂ O)	1	1													
4	ക്ലോറോ ഫ്ലൂറോ കാർബണുകൾ (CFC s)	1	1													
5	നൈട്രജൻ	1	1													
<hr/>																
6	a) ഗ്രൂപ്പിൽ താഴോട്ട് പോകുന്നതോടും ആറ്റത്തിന്റെ വലിപ്പം കൂടി വരുന്നു	1	2	ഏതെങ്കിലും നാല്												
	d) പീരിയഡിൽ വലത്തോട്ട് പോകുന്നതോടും അലോഹ സ്വഭാവം പൊതുവെ കൂടി വരുന്നു	1														
7	a) <u>ഇടിമിന്നലുണ്ടാകുമ്പോൾ നൈട്രജൻ തന്മാത്രയിലെ ത്രിബന്ധനം വിച്ഛേദിക്കപ്പെടുകയും നൈട്രജൻ അന്തരീക്ഷ ഓക്സിജനുമായി സംയോജിച്ച് നൈട്രിക് ഓക്സൈഡ് ഉണ്ടാകുന്നു . ചെയ്യുന്നു ഇപ്രകാരം ഉണ്ടാകുന്ന നൈട്രിക് ഓക്സൈഡ് കൂടുതൽ ഓക്സിജനുമായി സംയോജിച്ച് നൈട്രജൻ ഡൈ ഓക്സൈഡ് ഉണ്ടാകുന്നു. ഇത് ഓക്സിജന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ മഴവെള്ളത്തിൽ ലയിച്ച് നൈട്രിക് ആസിഡായി മണ്ണിലെത്തുന്നു</u> $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}$ $4\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow 4\text{HNO}_3$ $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}$	1	2													
	b) നൈട്രജൻ വളങ്ങളുടെ നിർമ്മാണം .വാഹനങ്ങളുടെ ടയറുകളിൽ നിറയ്ക്കുന്നതിന് ദ്രവീകരിച്ച നൈട്രജൻ ശീതീകാരിയായി . ആഹാര പാക്കറ്റുകളിൽ ഓക്സിജന്റെ സാന്നിധ്യം ഒഴിവാക്കുന്നതിന്. (ഏതെങ്കിലും ശരിയായ രണ്ട്)	1														
8	<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <thead> <tr> <th>മൂലകം</th> <th>അറ്റോമിക നമ്പർ</th> <th>ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം</th> <th>ഗ്രൂപ്പ് നമ്പർ</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>നൈട്രജൻ</td> <td>7</td> <td>(a) 2,5</td> <td>(b) 15</td> </tr> <tr> <td>കാൽസ്യം</td> <td>(c) 20</td> <td>2,8,8,2</td> <td>(d) 2</td> </tr> </tbody> </table>	മൂലകം	അറ്റോമിക നമ്പർ		ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം	ഗ്രൂപ്പ് നമ്പർ	നൈട്രജൻ	7	(a) 2,5	(b) 15	കാൽസ്യം	(c) 20	2,8,8,2	(d) 2	1/2 x 4	2
	മൂലകം	അറ്റോമിക നമ്പർ	ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം		ഗ്രൂപ്പ് നമ്പർ											
	നൈട്രജൻ	7	(a) 2,5		(b) 15											
കാൽസ്യം	(c) 20	2,8,8,2	(d) 2													
9	a) H ₂ SO ₄ , H ₂ CO ₃	1	2													
	b) രണ്ട്	1														
10	a) ഹൈഡ്രജൻ / H ₂	1	2													
	b) H ₂ O	1														
<hr/>																
11	a) 2,8,2	1	3	11-15 ഏതെങ്കിലും നാല്												
	b) ഗ്രൂപ്പ് = 2 , പീരിയഡ് = 3	1														
	c) 2	1														
12	a) കാർബൺ ഡൈഓക്സൈഡ് / CO ₂	1														

	b) കാർബോണിക് ആസിഡ് (സോഡാ ജലം)	1	3	
	c) പൊട്ടാസ്യം കാർബണേറ്റ് (K_2CO_3)	1		
13	a)1. ഉയർന്ന കലോറിക മൂല്യം 2. അന്തരീക്ഷ മലിനീകരണം ഇല്ല (മറ്റേതെങ്കിലും ശരിയായ ഉത്തരങ്ങൾ)	1/2 വിതം	3	
	b) ഹൈഡ്രജൻ സ്പോടനത്തോടെ ജ്വലിക്കുന്ന വാതകമാണ് . സംഭരിച്ചു വയ്ക്കാനും വിതരണം ചെയ്യാനും പ്രയാസമാണ് .	2		
14	a) $H_2SO_4 \rightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$ $Ca(OH)_2 \rightarrow Ca^{2+} + 2OH^-$	2		
	b) $CaSO_4$ or $Ca(HSO_4)_2$	1		
15	a) ചന്ദനത്തിരി ആളി കത്തുന്നു	1	3	
	b) ഓക്സിജൻ / O_2	1		
	c) ദ്രവീകരിച്ച അന്തരീക്ഷ വായുവിന്റെ അംശിക സ്വേദനം വഴി	1		
16	a) ഒരു ബ്യൂറ്റിൽ 50 mL നേർപ്പിച്ച ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡ് എടുക്കുക . ഒരു കോണിക്കൽ ഫ്ലാസ്കിൽ 20 mL നേർപ്പിച്ച സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ($NaOH$) ലായനി എടുക്കുക . അതിലേക്ക് ഒന്നോരണ്ടോ തുള്ളി ഫിനോൾഫ് തലിൻ ചേർക്കുക . അതിലേക്ക് സാവധാനം HCl ചേർത്ത് ഇളക്കുക . പിക് നിറം പൂർണ്ണമായി ഇല്ലാതാകുന്നത് വരെ ഇങ്ങനെ ചെയ്യുക . ഉപയോഗിച്ച ആസിഡിന്റെ അളവ് ബ്യൂറ്റിലെ ആസിഡിന്റെ നിരപ്പ് നോക്കി രേഖപ്പെടുത്തുക .	2	4	16-20 ഏതെങ്കിലും നാല്
	b) $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$	1		
	c) 7	1		
17	a) ക്ലോറിൻ / $_{17}Cl$	1	3	
	b) സോഡിയം / ($_{11}Na$)	1		
	c) ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ്ജ്, ആറ്റത്തിന്റെ വലുപ്പം	1		
18	a) ബ്ലീച്ചിങ്	1	4	
	b) $KMnO_4$, ഗാഢ. HCl	1		
	c) സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ് / H_2SO_4	1		
	d) ബ്ലീച്ചിങ് പൗഡർ	1		
19	a) E	1	4	
	b) C	1		
	c) ആസിഡുകളുടെ ഏതെങ്കിലും രണ്ട് പൊതു ഗുണങ്ങൾ (പുളി രുചി , നീല ലിറ്റമസിനെ ചുവപ്പാക്കുന്നു)	1		
	d) കുമ്മായപ്പൊടി	1		
20	a) ഹാലോജനുകൾ	1	4	
	b) C : 2,8,8	1		
	c) A , D	1		
	d) BA	1		
Prepared by Unmesh B , Govt HSS Kilimanoor 9946099800				