

1. മൊഡ്യൂളിന്റെ വിശദാംശങ്ങളും ഘടനയും

മൊഡ്യൂൾ വിശദാംശങ്ങൾ	
വിഷയം	രസതന്ത്രം
കോഴ്സ്	രസതന്ത്രം 01 (ക്ലോസ് □□, സെമസ്റ്റർ 01)
മൊഡ്യൂളിന്റെ ക്ക*ർ	രസതന്ത്രത്തിന്മ, ചി, അടിസ്ഥാന ആശയങ്ങൾ : *ർട്ട് 1
മൊഡ്യൂൾ Id	Kech_10101
മുനറിവുകൾ	ആറ്റം, തന്മാത്ര, ദ്രവ്യം
ക്ഷ്യങ്ങൾ	<p>ഈ മൊഡ്യൂൾ *രിക്കുന്നതിലൂടെ നിങ്ങൾക്ക്:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>■ ജീവിതത്തിന്റെ വ്യത്യസ്ത മേഖലകളിൽ രസതന്ത്രത്തിന്റെ പ്രൊഡൊന്യം വിശദീകരിക്കാനാകും</li> <li>■ *ദാർമ്മത്തിന്റെ മൂന്ന് അവസ്ഥകളുടെയും സവിശേഷതകൾ വിശദീകരിക്കാനാകും</li> <li>■ *ദാർമ്മങ്ങളെ മൂ,കങ്ങൾ, സംയുക്തങ്ങൾ, മിശ്രിതങ്ങൾ എന്നിങ്ങനെ വർഗീകരിക്കാനാകും</li> <li>■ ദ്രവ്യത്തിന്റെ ഭൗതികവും രാസീയവുമായ ഗുണങ്ങളെ വേർതിരിച്ചറിയുവാൻ കഴിയും</li> </ul>
സൂചകങ്ങൾ	രസതന്ത്രത്തിന്റെ പ്രൊഡൊന്യം, ഏകോത്ഥകമിശ്രിതം, ടിന്നോത്ഥകമിശ്രിതം, മൂ,കം, സംയുക്തം, മിശ്രിതം, ഭൗതിക ഗുണങ്ങൾ, രൊസഗുണങ്ങൾ

2. ഡെവ,\*്മെൻ്റ് ടീം

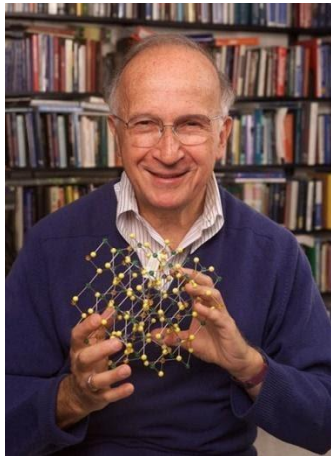
റോൾ	റ#ർ	അഫിലിറ*ഷൻ
ദേശീയ MOOC കൊഡിനേറ്റർ (NMC)	പ്രൊഫ. അമരേന്ദ്ര P. ബഹ്റ	CIET, NCERT, ന്യൂഡൽഹി
പ്രൊഗ്രാം കൊഡിനേറ്റർ	ഡൊ. മുഹമ്മദ് മൊമൂർ അ,ി	CIET, NCERT, ന്യൂഡൽഹി
കോഴ്സ് കൊഡിനേറ്റർ (CC)/ PI	പ്രൊഫ. R. K.*രോഗർ	DESM, NCERT, ന്യൂഡൽഹി
കോഴ്സ് കൊഡിനേറ്റർ/Co PI	ഡൊ. ആരം ചൊൻ	CIET, NCERT, ന്യൂഡൽഹി
സബ്ജക്ട് എക്സ്പ*ർട്ട് (SME)	ഡൊ. കൊമൾ S. ചന്ദ്രി	G.B. *ന്ത് ഇൻസ്റ്റിറ്റ്യൂട്ട് ഓഫ് ക*്ളീടെക്നക്, ഓഡ്ല_II, ന്യൂഡൽഹി

റിവ്യൂ ടീം	ഡോ. അൽക്ക മെഹ്റൊത്ര ഡോ. ആരം ഖൊൻ	DESM, NCERT, ന്യൂഡൽഹി CIET, NCERT, ന്യൂഡൽഹി
വിവർത്തകൻ	ANIL D	HSST(HG) in CHEMISTRY

1. ആമുഖം: നൊബേൽ സമ്മാന ജേതാവായ റോൾഡ് ഹൊഫ്മാന്റെ അഭിപ്രായപ്രകാരം, “രസതന്ത്രം തന്മാത്രകളുടെയും അവയുടെ \*രിവർത്തനത്തിന്റെയും ശാസ്ത്രമാണ്. അത് കേവലം നൂറു മൂ,കങ്ങളുടെ മൊത്തമല്ല, അവയിൽ നിന്ന് നിർമ്മിക്കാവുന്ന അസംഖ്യ വൈവിധ്യമൊർന്ന തന്മാത്രകളുടെ ശാസ്ത്രമാണ്”.

ദ്രവ്യത്തിന്റെ രാസസംയോഗം, ഘടന, ഗുണവിശേഷങ്ങൾ എന്നിവയെക്കുറിച്ച് രസതന്ത്രം പ്രതി\*്ഛിക്കുന്നു. ദ്രവ്യത്തിന്റെ അടിസ്ഥാന ഘടകങ്ങളായ ആറ്റങ്ങൾ, തന്മാത്രകൾ എന്നിവയ്ക്കനുസൃതമായി ഈ സവിശേഷതകളെ മനസ്സിലാക്കാനും വിശദീകരിക്കാനും കഴിയും. അതുകൊണ്ടാണ് രസതന്ത്രത്തെ ആറ്റങ്ങളുടെയും തന്മാത്രകളുടെയും ശാസ്ത്രം എന്ന് വിളിക്കുന്നത്.

(ചിത്രം 1 )



ചിത്രം 1: റോൾഡ് ഹൊഫ്മാൻ

അമേരിക്കൻ ശാസ്ത്രജ്ഞനാണ് റോൾഡ് ഹൊഫ്മാൻ. മികച്ച സാഹിത്യ രസതന്ത്രജ്ഞനായ ഹൊഫ്മാൻ നിരവധി കവിതകൾ, നോടകങ്ങൾ, ഉ\*ന്യാസങ്ങൾ എന്നിവ പ്രസിദ്ധീകരിച്ചിട്ടുണ്ട്. റൊബർട്ട് ബേൺസ് വുഡ്യാർഡിനൊപ്പം അദ്ദേഹം രാസപ്രവർത്തനവിധി വ്യക്തമാക്കുന്നതിനുള്ള നിയമങ്ങൾ വികസിപ്പിച്ചു. ഇവയെ വുഡ്യാർഡ്-ഹൊഫ്മാൻ നിയമങ്ങൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു. രണ്ട് സംയുക്തങ്ങൾ തമ്മിൽ പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ; തൊ\*ത്താൽ ഉത്തേജിപ്പിക്കുമ്പോൾ ,ഭിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നങ്ങളുമായി പ്രകാശത്താൽ ഉത്തേജിപ്പിക്കുമ്പോൾ ,ഭിക്കുന്നവയെ തൊരതമ്യപ്പെടുത്തി ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ പ്രവചിക്കാൻ ഈ നിയമങ്ങൾ സഹായകരമാണ് . 1981-ല് രസതന്ത്രത്തിനുള്ള നൊബൽ സമ്മാനം ഹൊഫ്മാൻ, സമ്മാനമായ പ്രശ്നം സ്വതന്ത്രമായി \*രിഹരിച്ച ജൊപ്പനീസ് രസതന്ത്രജ്ഞൻ കെനിചി ഫുകയിയുമായി സംയുക്തമായി \*ഭവച്ചു. എന്നാൽ ജീവിച്ചിരിക്കുന്ന വ്യക്തികൾക്ക് മാത്രം

നല്ലമ\*ടുന്നതായതിനൽ നൊബേൽ സമ്മാനത്തിനായി വുഡ്യാർഡിന്റെ നൊമം

\*രിഗണിക്കപ്പെട്ടില്ല.

(സൊഴ്: [https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/c/c9/Roald\\_Hoffmann.jpg](https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/c/c9/Roald_Hoffmann.jpg))

### 1.1 രസതന്ത്രത്തിന്റെ പ്രോധോന്യം

രസതന്ത്രം ശാസ്ത്രത്തിൽ ഒരു സുപ്രധാന \*ക് വഹിക്കുന്നു, മൊത്രമല്ല \*,പ്പൊഴും ഭൗതികശാസ്ത്രം, ജീവശാസ്ത്രം, ഭൂമിശാസ്ത്രം തുടങ്ങിയ ശാസ്ത്രത്തിന്റെ മറ്റ് ശാഖകളുമായി അത് ഇഴചേർന്നിരിക്കുന്നു. കൊ,ൊവസ്ഥമാ ക്രമങ്ങൾ, ത,ച്ചൊറിന്റെ പ്രവർത്തനം, കമ്പ്യൂട്ടറുകളുടെ പ്രവർത്തനം, വ്യോവസായിക രൊസവസ്തുക്കളുടെ ഉത്\*ൊദനം എന്നിങ്ങനെ വിവിധ മേഖലകളിൽ രസതന്ത്രത്തിന്റെ തത്വങ്ങൾ പ്രയോഗിക്കപ്പെടുന്നു. രസതന്ത്രം രോജ്യത്തിന്റെ സമ്പദ്വ്യവസ്ഥയ്ക്ക് വ,ിയ തൊതിൽ സംഭാവന ചെയ്യുന്നു. ദൈനംദിന ജീവിതത്തിലും ഇത് ഒരു പ്രധാന \*ക് വഹിക്കുന്നു. ഉദാഹരണത്തിന്, ഭക്ഷണം, ആരോഗ്യ \*രിരക്ഷാ ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ, ജീവിതനി,വൊരം ഉയർത്താൻ ,ക്ഷ്യമിട്ടുള്ള മറ്റ് വസ്തുക്കൾ തുടങ്ങിയ മനുഷ്യന്റെ ആവശ്യങ്ങൾ നിറവേറ്റുന്നതിൽ ഇത് ഒരു പ്രധാന \*ക് വഹിക്കുന്നു. രസതന്ത്രത്തിന് വളരെയധികം സ്വാധീനമുള്ള ചി, മേഖലകൾ ഇനിപ്പറയുന്ന ഖണ്ഡികകളിൽ ചർച്ചചെയ്യുന്നു.

#### ഭക്ഷ്യ ഉൽ#ോദനം വർദ്ധിപ്പിക്കുക

ഭക്ഷണം നമ്മുടെ പ്രൊഥമിക ആവശ്യമാണ്. ജനസംഖ്യയിമ, വർധനയും ജീവിത നി,വൊരത്തിലുള്ള മൊറ്റവും അനുസരിച്ച്, ഭക്ഷണത്തിന്റെ ഗുണനി,വൊരവും അളവും ശ്രദ്ധിക്കേണ്ടതുണ്ട്. ഹാനികരമായ പ്രൊണികളിൽ നിന്ന് വിളകളെ സംരക്ഷിക്കുന്നതിന് രൊസവളങ്ങളായ യൂറിയ, വിവിധതരം കീടനൊശിനികൾ, കുമിൾനൊശിനികൾ എന്നിവ ഉണ്ടാക്കുന്നതിന് രസതന്ത്രം സഹായിക്കുന്നു. അങ്ങനെ മൊത്തത്തിലുള്ള വിളവ് വർദ്ധിപ്പിക്കാൻ ഇത് സഹായിക്കുന്നു.

ലഭ്യപോക്കുക ജീവൻരക്ഷാ മരുന്നുകളെ പ്രകൃതിദത്ത ഉറവിടങ്ങളിൽ നിന്ന് വേർതിരിച്ചെടുക്കുന്നതിനും അത്തരം മരുന്നുകളുടെ സമന്വയത്തിനും ആവശ്യമായ മൊർഗ്ഗങ്ങൾ രസതന്ത്രം നൽകുന്നു. കൊൻസർ ചികിത്സയിൽ ഫ,പ്രദമായ സിസ്പ്ലൊറ്റീൻ, ടൊക്സൊൾ എന്നിവ അത്തരം ഔഷധങ്ങൾക്ക് ചി, ഉദാഹരണങ്ങളാണ്. അത്തരം ഔഷധങ്ങൾക്ക് മറ്റൊരു ഉദാഹരണമാണ് എയ്ഡ്സ് ബൊധിതരെ സഹായിക്കുന്നതിന് ഉ\*യോഗിക്കുന്ന AZT (Azidothymidine-അസിഡൊതൈമിഡിൻ) എന്ന മരുന്ന് . ഇതിനുപുറമെ, പുതിയതും മെച്ചപ്പെട്ടതുമായ വേദനസംഹാരികൾ, അനസ്റ്ററ്റിക്കുകൾ, വേദനയെയും മറ്റ് രോഗങ്ങളെയും ശമിപ്പിക്കാൻ സഹായിക്കുന്ന മറ്റ് ഫ,പ്രദമായ മരുന്നുകൾ എന്നിവയും കണ്ടെത്തിയിട്ടുണ്ട്. ശരൊശരി ആയുർവൈദ്യം കൂട്ടുന്നതിൽ രസതന്ത്രം ഒരു പ്രധാന \*ക് വഹിക്കുന്നു.

#### അവശ്യവസ്തുക്കൾ ലഭ്യപോക്കുന്നതിലുന്റൊ രസതന്ത്രം രോജ്യത്തിന്റെ വികസനത്തിലും സമ്പദ്വ്യവസ്ഥ\*ിലും

രോജ്യത്തിന്റെ വികസനത്തിലും വളർച്ചയിലും രസതന്ത്രം വ,ിയ അളവിൽ സംഭാവന ചെയ്യുന്നു. രസതന്ത്രതത്വങ്ങൾ നന്നായി മനസി,ൊക്കി പ്രയോഗിക്കുന്നതിനൊൽ സവിശേഷ കൊന്തിക, വൈദ്യുത, പ്രകൊശിക ഗുണങ്ങളുള്ള പുതിയ വസ്തുക്കൾ രൂ\*കൽപ്പനയും നിർമൊണവും ഇപ്പൊൾ

സൊഡ്യമൊണ്. ഇത് സൂപ്പർകണ്ടക്ടിംഗ് സെറൊമിക്സ്, ചൊ,കക\*ൊളിമറുകൾ, ഒ\*റ്റിക്കൽ ഫൈബർ തുടങ്ങിയവ ഉൽ\*ൊദിപ്പിക്കുന്നതിന് നയിച്ചു. രൊസവളങ്ങൾ, ക്ഷാരങ്ങൾ(ആൽക്ക,ികൾ), ആസിഡുകൾ, ,വണങ്ങൾ, ചൊയങ്ങൾ, ക\*ൊളിമറുകൾ, മരുന്നുകൾ, സൊപ്പുകൾ, ഡിറ്റർജന്റുകൾ, ക,ൊഹങ്ങൾ, ക,ൊഹസങ്കരങ്ങൾ മറ്റ് ന്റെPച്ചപ്പെടുത്തി\* ആരോഗ്യ സംരക്ഷണ ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ ലഭ്യPോക്കുക ജീവൻരക്ഷാ മരുന്നുകളെ പ്രകൃതിദത്ത ഉറവിടങ്ങളിൽ നിന്ന് വേർതിരിച്ചെടുക്കുന്നതിനും അത്തരം മരുന്നുകളുടെ സമന്വയത്തിനും ആവശ്യമായ മൊർഗ്ഗങ്ങൾ രസതന്ത്രം നൽകുന്നു. കൊൻസർ ചികിത്സയിൽ ഫ,പ്രദമായ സിസ്റ്റൊറ്റിൻ, ടൊക്സൊൾ എന്നിവ അത്തരം ഔഷധങ്ങൾക്ക് ചി, ഉദാഹരണങ്ങളാണ്. അത്തരം ഔഷധങ്ങൾക്ക് മറ്റൊരു ഉദാഹരണമൊണ് എയ്ഡ്സ് ബൊധിതരെ സഹൊയിക്കുന്നതിന് ഉ\*യൊഗിക്കുന്ന AZT (Azidothymidine-അസിഡൊതൈമിഡിൻ) എന്ന മരുന്ന് . ഇതിനുപുറമെ, പുതിയതും മെച്ചപ്പെട്ടതുമായ വേദനസംഹൊരികൾ, അനസ്തെറ്റിക്കുകൾ, വേദനയെയും മറ്റ് രൊഗങ്ങളെയും ശമിപ്പിക്കൊൻ സഹൊയിക്കുന്ന മറ്റ് ഫ,പ്രദമായ മരുന്നുകൾ എന്നിവയും കണ്ടെത്തിയിട്ടുണ്ട്. ശരൊശരി ആയുർവൈദ്യം കൂട്ടുന്നതിൽ രസതന്ത്രം ഒരു പ്രയൊന \*ക് വഹിക്കുന്നു.

അവശ്യവസ്തുക്കൾ ലഭ്യPോക്കുന്നതിലുന്റൊ രസതന്ത്രം രൊജ്യത്തിന്റെ വികസനത്തിലും സമ്പദ്വ്യവസ്ഥ\*ിലും

രൊജ്യത്തിന്റെ വികസനത്തിലും വളർച്ചയിലും രസതന്ത്രം വ,ിയ അളവിൽ സംഭാവന ചെയ്യുന്നു. രസതന്ത്രതത്വങ്ങൾ നന്നൊയി മനസി,ൊക്കി പ്രയൊഗിക്കുന്നതിനൊൽ സവിശേഷ കൊന്തിക, വൈദ്യുത, പ്രകൊശിക ഗുണങ്ങളുള്ള പുതിയ വസ്തുക്കൾ രൂ\*കൽപ്പനയും നിർമൊണവും ഇപ്പൊൾ സൊഡ്യമൊണ്. ഇത് സൂപ്പർകണ്ടക്ടിംഗ് സെറൊമിക്സ്, ചൊ,കക\*ൊളിമറുകൾ, ഒ\*റ്റിക്കൽ ഫൈബർ തുടങ്ങിയവ ഉൽ\*ൊദിപ്പിക്കുന്നതിന് നയിച്ചു. രൊസവളങ്ങൾ, ക്ഷാരങ്ങൾ(ആൽക്ക,ികൾ), ആസിഡുകൾ, ,വണങ്ങൾ, ചൊയങ്ങൾ, ക\*ൊളിമറുകൾ, മരുന്നുകൾ, സൊപ്പുകൾ, ഡിറ്റർജന്റുകൾ, ക,ൊഹങ്ങൾ, ക,ൊഹസങ്കരങ്ങൾ മറ്റ് അജൈവവും ജൈവവുമായ രൊസവസ്തുക്കൾ തുടങ്ങിയ അവശ്യവസ്തുക്കളുടെ വൻതൊതിലുള്ള ഉല്പൊദനം സൊഡ്യമൊക്കുന്ന വ്യവസൊയശൊ,കൾ സൊമ\*ിക്കുന്നതിന് സഹൊയിച്ചു . ഈ വ്യവസൊയങ്ങൾ രൊജ്യത്തിന്റെ സമ്പദ്വ്യവസ്ഥയെ വളരെയധികം സഹൊയിക്കുകയും തൊഴി,വസരങ്ങൾ സൃഷ്ടിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു.

**#രിസ്ഥിതി സംരക്ഷണം**

സമീ\*കൊ,ങ്ങളിൽ നമ്മെ അ,ട്ടിക്കൊണ്ടിരിക്കുന്ന \*ൊരിസ്ഥിതിക പ്രശ്നങ്ങൾ പ്രതിരൊധിക്കുന്നതിൽ രസതന്ത്രം ഒട്ടൊക്കെ വിജയിച്ചിട്ടുണ്ട്. സ്യൊറ്റൊസ്സിയറിൽ ഓസൊൺ നൊശത്തിന് കൊരണമൊകുന്ന CFC-കൾക്ക് (ക്ലൊറൊ ഫ്ലൂറൊകൊർബണുകൾ ) \*കരമൊയി സുരക്ഷിത ശീതികൊരികൾ വിജയകരമൊയി നിർമ്മിച്ചിട്ടുണ്ട്. എന്നിരുന്നൊലും ഹരിതഗൃഹ വൊതകമൊയ കൊർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡ് , മീഥേൻ തുടങ്ങിയവയുടെ നിയന്ത്രണം. ജൈവ രൊസ പ്രവർത്തനങ്ങൾ മനസ്സി,ൊക്കുക, എൻസൈമുകൾ ഉ\*യൊഗിച്ച് രൊസവസ്തുക്കളുടെ വൻതൊതിലുള്ള നിർമൊണവും, പുതിയ അസൊയൊരണ \*ദൊർത്ഥങ്ങളുടെ സംശ്ലേഷണം എന്നിവ ഭൊവി

---

ത,മുറയിൽമ\*ട്ട ശൊസ്ത്രജ്ഞന്മാരുടെ വെല്ലുവിളിയാണ്. ഒരു വികസ്വര രാജ്യമായ ഇന്ത്യക്ക് ഇത്തരം വെല്ലുവിളികൾ ഏറ്റെടുക്കുവാൻ ബുദ്ധിവൈഭവവും സർഗശേഷിയുള്ള രസതന്ത്രത്തെ ആവശ്യമാണ്. വിവിധ മേഖലകളിലുള്ള രസതന്ത്രത്തിന്റെ സ്വോധീനം \*ട്ടിക1-ൽ ചിത്രീകരിച്ചിരിക്കുന്നു (\*ട്ടിക1)

#ട്ടിക 1 രസതന്ത്രത്തിന്റെ പ്രയോഗം

രസതന്ത്രത്തിന്റെ പ്രയോഗം	ദൈനംദിന ജീവിതം	ദിന	വസ്ത്രം
			സൊപ്പുകൾ, ഡിറ്റർജന്റുകൾ
	കൃഷി		*ഘം, *ചുക്കറികൾ
			ധാന്യങ്ങൾ
	ആരോഗ്യം		മരുന്നുകൾ ,വണങ്ങൾ
			വിറ്റാമിനുകൾ
	*ഔഷധം		പ്ലാസ്റ്റിക്കുകൾ തടി, ക,ഔഷധങ്ങൾ
			സിമന്റ്
	ഗതാഗതം		ഡീസൽ, ബയോഫ്യൂവൽ
			മ*ട്രോൾ
	പ്രതിരോധം		വെടിമരുന്ന്
			ആയുധങ്ങൾ

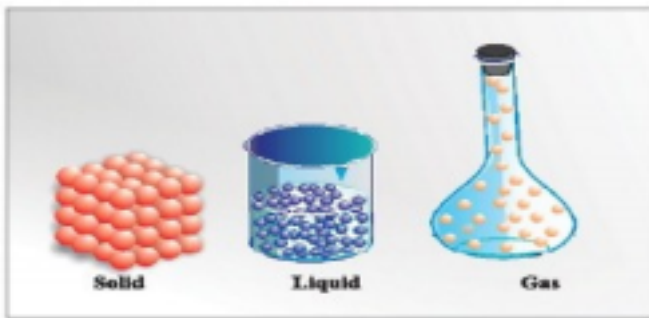
ഒരു നല്ല രസതന്ത്രജ്ഞനാകാനും അത്തരം വെല്ലുവിളികൾ സ്വീകരിക്കാനും ദ്രവ്യത്തിന്റെ സങ്കല്പത്തിൽ ആരംഭിക്കുന്ന രസതന്ത്രത്തിന്റെ അടിസ്ഥാന ആശയങ്ങൾ മനസ്സിലാക്കേണ്ടതുണ്ട്. ദ്രവ്യത്തിന്റെ സ്വഭാവത്തിൽ നിന്ന് നമുക്ക് ആരംഭിക്കാം

**1.2 ദ്രവ്യത്തിന്റെ സ്വഭാവവും വർഗീകരണവും**

മുൻ ക്ലാസ്സുകളിലെ, \*ഠനത്തിൽനിന്ന് ദ്രവ്യം എന്ന \*ദം നിങ്ങൾക്ക് \*രിചിതമാണ്. സ്ഥിതി ചെയ്യാൻ സ്ഥ,ം ആവശ്യമുള്ളതും മൊസുള്ളതുമായ ഏതൊന്നിനെയും ദ്രവ്യം എന്ന് വിളിക്കാം. ഉദാഹരണത്തിന് വസ്തുക്കൾ, അയൺ, \*ഔൽ, ജ,ം, വെയു, മറ്റു ജീവജാ,ങ്ങൾ എന്നിവയെല്ലാം ദ്രവ്യത്തിൽ നിർമ്മിതമാണ്. ഇവയെല്ലാം മൊസ് ഉള്ളവയും സ്ഥിതി ചെയ്യാൻ സ്ഥ,ം ആവശ്യമുള്ളതും ആണ്.

ദ്രവ്യത്തിന്റെ അവസ്ഥകൾ

ദ്രവ്യത്തിന് (1) ഖരം (2) ദ്രാവകം (3) വാതകം എന്നീ മൂന്ന് ഭൗതിക അവസ്ഥകളിൽ നി,നിൽക്കാൻ കഴിയും. ഈ മൂന്ന് അവസ്ഥകളിലും ഘടകകണങ്ങളെ ചിത്രം 2 ല് കൊണ്ടിചിരിക്കുന്നതുക്ൊമ, പ്രതിനിധാനം ചെയ്യാനൊകം



ചിത്രം 2 ദ്രവ്യത്തിന്റെ മൂന്ന് അവസ്ഥകൾ: ഖരം, ദ്രാവകം,വാതകം

(സൊഴ്: യൂണിറ്റ് 1, ക്ഷ് നം. 2, രസതന്ത്ര ഴ്കോപുസ്തകം- XI, NCERT)

ചിത്രത്തിൽ നിന്ന് വ്യക്തമാകുന്നതുക്ൊമ, ഖരവസ്തുക്കളിൽ കണങ്ങൾ\*രസ്പരം അടുത്തടുത്ത് ക്രമമായി നി,നിൽക്കുന്നു. അവയ്ക്ക് ച,ന സ്വതന്ത്ര്യം കുറവായിരിക്കും. ദ്രാവകാവസ്ഥയിൽ കണങ്ങൾ \*രസ്പരം അടുത്തു നിൽക്കുമെങ്കിലും അവയ്ക്ക് സ്വതന്ത്രമായി തൊട്ടടുത്ത ഇടങ്ങളിൽ,ക്ക് സഞ്ചരിക്കാനൊകുന്നു. വാതകങ്ങളിൽ ഘടകകണങ്ങൾ ഖരങ്ങളിലും, ദ്രവങ്ങളിലും, കണങ്ങളെ അക്ക്ഷിച്ച് വളരെ അക,ത്തിൽ സ്ഥിതി ചെയ്യുന്നു. കൂടാതെ സുഗമവും വളരെ വേഗത്തിലും ആണ് അവയുടെ ച,നം. കണങ്ങളുടെ ഇത്തരത്തിലുള്ള ക്രമീകരണങ്ങൾ കൊണ്ട് വ്യത്യസ്ത അവസ്ഥകളിലുള്ള ദ്രവ്യങ്ങൾ വ്യത്യസ്ത സവിശേഷതകൾ പ്രകടിപ്പിക്കുന്നു.

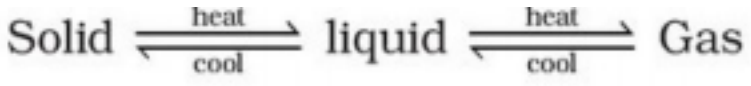
(1) ഖരങ്ങൾക്ക് നിശ്ചിത വ്യാപ്തവും നിശ്ചിത ആകൃതിയും ഉണ്ട്. ഉദാഹരണത്തിന്: \*ഞ്ചസാര, ഗ്ലാസ്, മരം മുത,യവ. ഇവയ്ക്ക് വ്യക്തമായ അതിരുകളും നിസ്സാരമായ സങ്കോചക്ഷമതയുമാണ് . ബൊഹ്യബ,ം പ്രയോഗിക്കുമ്പോൾ ഖരങ്ങൾക്ക് അവയുടെ ആകൃതി നി,നിർത്താനുള്ള പ്രവണതയുണ്ട്. റബ്ബർ ബോൻഡും സ്പോഞ്ചും ഖരങ്ങളായി നിങ്ങൾ \*രിഗണിക്കുമോ? ബൊഹ്യബ,ം പ്രയോഗിക്കുമ്പോൾ റബ്ബർ ബോൻഡും സ്പോഞ്ചും രൂ\*ം മൊറുനാവെന്നും ഇത്തരം ബ,ം സ്ഥിരമായി രൂ\*മൊറു വരുത്താൻ ആകുന്നതരത്തിൽ വളരെ കൂടിയതല്ലെങ്കിൽ ബൊഹ്യബ,ം നീക്കംചെയ്തൊലുടൻ രൂ\*ം വീണ്ടെടുക്കുമെന്നും ഓർക്കുക.



(2) ദ്രാവകങ്ങൾക്ക് കൃത്യമായ വ്യോപ്തം ഉണ്ടെങ്കിലും അവയ്ക്ക് കൃത്യമായ ആകൃതിയില്ല. അവയ്ക്ക് സ്ഥിതിചെയ്യുന്ന പാത്രത്തിന്റെ ആകൃതി, ഭിക്ഷണം. ഉദാഹരണത്തിന്: വെള്ളം, പാൽ, എണ്ണ മുതലായവ. അവ ഒഴുകുകയും തുടങ്ങുകയും ചെയ്യുന്നു. അവയ്ക്ക് ഖരരൂപങ്ങൾ കഠിനം, കൊറിയമില്ല, അതിനാൽ അവയെ ദ്രാവകം എന്ന് വിളിക്കാം.

(3) ഒരു വാതകത്തിന് നിശ്ചിത വ്യോപ്തം നിശ്ചിത ആകൃതിയോ ഇല്ല. അവ സ്ഥിതിചെയ്യുന്ന പാത്രത്തിൽ പൂർണ്ണമായും ഉൾക്കൊള്ളുന്നു. ഉദാഹരണത്തിന്: ഹൈഡ്രജൻ, ഓക്സിജൻ, വായു മുതലായവ. വാതകാവസ്ഥയിൽ, കണികകൾ ക്രമരഹിതമായി സഞ്ചരിക്കുന്നു, വളരെ ഉയർന്ന കണികാവേഗതയും അവയ്ക്കുണ്ടായിട്ടുള്ള വലിയ ഇടവും വാതകങ്ങൾ രൂപം വളരെ വേഗത്തിൽ കൂടിച്ചേരുന്നതിനും ചെറിയ സ്ഥലത്ത് ചുരുങ്ങുന്നതിനും ഇടയാക്കുന്നു. എല്ലാപ്പോഴും വേഗത്തിലുള്ളതുമായ ചലനം കാരണം വാതകങ്ങളുടെ കണികകൾ പാത്രത്തിൽ, മുഴുവൻ സ്ഥലവും ഉൾക്കൊള്ളുന്നു, കൂടാതെ വാതകങ്ങൾക്ക് കൃത്യമായ ആകൃതിയും

വ്യോപ്തവും ഇല്ല. വാതകം, ദ്രാവകാവസ്ഥകളെക്കുറിച്ച് നിങ്ങൾ പഠിച്ച് കൂടുതൽ പഠിക്കുന്നതാണ്. ദ്രവ്യത്തിന്റെ ഈ മൂന്ന് അവസ്ഥകളും തൊന്നിയും മർദ്ദവും വ്യത്യസ്തപ്പെടുത്തുന്നതിലൂടെ രൂപം രീതികളും ചെയ്യാവുന്നവയാണ്.



സാധാരണഗതിയിൽ ഖരവസ്തുക്കൾ ചൂടാക്കിയെങ്കിൽ ദ്രാവകമായും തുടർന്ന് വാതകമായും മാറുന്നു. മറിച്ചുള്ള പ്രക്രിയയിൽ ഒരു വാതകം തണുപ്പിക്കുമ്പോൾ ദ്രാവകമായും, ദ്രാവകം തുടർന്ന് തണുക്കുമ്പോൾ ഖരമായും മാറുന്നു. അത്തരം മാറ്റത്തിന്റെ ഉത്തമ ഉദാഹരണമാണ് ജലം. മൂന്ന് അവസ്ഥകളിലും നിന്നിരിക്കാൻ ജലത്തിനാകാം. ചൂടാക്കുമ്പോൾ ഐസ്

ദ്രാവകരൂപത്തിലുള്ള ജലമായി മാറുന്നു, ഇത് കൂടുതൽ ചൂടാക്കുമ്പോൾ വാതക രൂപമായ ജലബാഷ്പമായി മാറുന്നു. തണുപ്പിക്കുമ്പോൾ ജലബാഷ്പമാറ്റം വിപരീത ദിശയിലാണ് നടക്കുന്നത്. ഈ മാറ്റങ്ങൾക്കിടയിൽ ദ്രവ്യത്തിനകത്ത് എന്ത് സംഭവിക്കുന്നു, ദ്രവ്യത്തിന്റെ കണികകളെ തണുപ്പിക്കുന്നതിനോ ചൂടാക്കുന്നതിനോ ഉള്ള ഫലം എന്നിവ ഒരു രസതന്ത്രജ്ഞനെ സംബന്ധിച്ചിടത്തോളം വളരെയധികം ജിജ്ഞാസ ഉളവാക്കുന്നതാണ്

ദ്രവ്യത്തിന്റെ വർഗീകരണം  
 സ്കലോ, മാനിറ്റർ, ത്തിൽ (macroscopic or bulk level) ദ്രവ്യത്തെ രണ്ടായി വർഗീകരിക്കാം :  
 (1) പരീശ്രിതങ്ങൾ (ii) ശുദ്ധ ദ്രവങ്ങൾ. ഇവയെ ചിത്രം 3 ല് കൊണ്ടിരിക്കുന്നതുപോലെ, വീണ്ടും വിഭജിക്കാം.

.....

**പിശിതം**

ദ്രവ്യം

പോസ്തുള്ളതും സ്ഥിതി ന്നിയോൻ സ്ഥലം ആവശ്യമുള്ളതുപോ\* വസ്തുക്കൾ

**ശുദ്ധ#ദോർത്ഥം**

- ഒരേതരം കണങ്ങളോൽ നിർമ്മിതം അതോ\*ത് ആറ്റങ്ങൾ അല്ലെങ്കിൽ
- രണ്ടോ അതിലധികപോ ശുദ്ധ#ദോർത്ഥങ്ങളോൽ നിർമ്മിതം ■ രോസസംറ\*ോഗം

വ്യത്യോസപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു

■ ഭൗതിക പോർഗങ്ങളിൽ ഘടകങ്ങൾ വേർതിരിക്കോം ഉദാ: 4ോൻഡ്#ിക്സിംഗ് ■ പിശിത

ത്ര#ത്തിലും ഘടകങ്ങൾക്ക് ഗുണധർമ്മങ്ങൾ നഷ്ടപ്പെടുമ്പോപ്പിശിതത്തിലെ ഘടകങ്ങൾക്ക്

വ്യത്യസ്ത ഗുണധർമ്മങ്ങൾ പ്രകാപിപ്പിക്കോനോകം

**തന്മാത്രകൾ**

■ ഗുണധർമ്മങ്ങൾ വ്യത്യസപ്പെടുമ്പോപ്പിശിതം രോസസംറ\*ോഗം വ്യത്യോസപ്പെടുമ്പോപ്പിശിതം സംയുക്തങ്ങൾ

■ രണ്ടോ അതിലധികപോ മൂലകങ്ങളുന്റാ ആറ്റങ്ങളോൽ നിർമ്മിതം മൂലകങ്ങൾ

■ ഒരേതരം കണങ്ങളോൽ നിർമ്മിതം അവ

ഏകോത്മക പിശിതങ്ങൾ

■ പിശിതത്തിൽ ഉടനീളം രോസസംറ\*ോഗം

ഒരുറ#ോലെ\*ോ\*ിരിക്കും

■ ഘടകങ്ങളെ വേർ

തിരിച്ചറി\*ോനോകിലും

ഭിന്നോത്ഥക **U**ിശ്രിതങ്ങൾ

■ **U**ിശ്രിതത്തിൽ ഉ**a**നീളം രോസസംറ\*ോഗം

ഒരുറ#ോലെ\*ോ\*ിരിക്കില്ല

■ ഘ**a**കങ്ങളെ വേർ

തിരിച്ചറി\*ോനോകം

■ ഘ**a**കോന#ോതം നിശ്ചിത**U**ോ\*ിരിക്കും ■ ഗുണധർമ്മങ്ങൾ വ്യത്യസപ്പെടുമ്പില്ല ■

ഘ**a**കങ്ങളെ രോസ**U**ോർഗത്തിലുറു**a** വേർതിരിച്ചെടുക്കോം

ആറ്റങ്ങളോ

തന്മാത്രകളോ ആകോം ■ ഒരു മൂലകത്തിൽ ഒരേ\*ിനം ആറ്റങ്ങൾ **U**ോത്ര**U**ോ\*ിരിക്കും

■ വ്യത്യസ്ത മൂലകങ്ങളിൽ വ്യത്യസ്ത ആറ്റങ്ങൾ

ഉണ്ടാ\*ിരിക്കും

ചിത്രം 3 ദ്രവ്യത്തിന്റെ വർഗീകരണം (സൊഴ്സ്:

<http://employees.oneonta.edu/viningwj/Chem111/Matter.jpg>

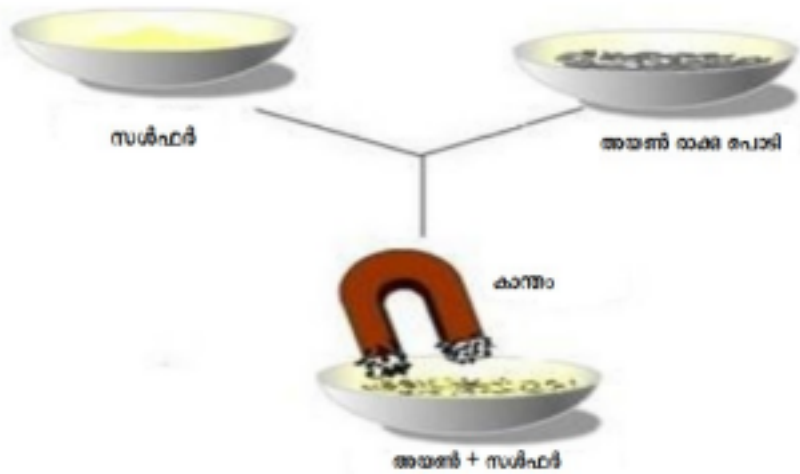
.....

നമുക്ക് ചുറ്റും കൊണപ്പെടുന്ന മിക്ക വസ്തുക്കളും മിശ്രിതങ്ങളാണ്. ഉദാഹരണത്തിന് \*ഞ്ചസാര, ഞായനി, ചായ, വെയു തുടങ്ങിയവയെല്ലാം മിശ്രിതങ്ങളാണ്. ഒരു മിശ്രിതത്തിൽ രണ്ടോ അതി,ധികമൊ \*ദാർമങ്ങൾ ഒരു നിശ്ചിത അനു\*ോതത്തിൽ ഉണ്ടായിരിക്കും അവയെ ഘടകങ്ങൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു. ഒരു മിശ്രിതത്തിൽ ഘടകങ്ങളുടെ ഗുണധർമ്മങ്ങൾ നി,നിർ ത്തപ്പെടുന്നു. കൂടാതെ ഘടകങ്ങളെ ,ളിതമായ ഭൗതിക മൊർഗങ്ങളിലൂടെ വേർതിരിക്കാനൊകം. അത്തരം ചി, മൊർഗങ്ങൾ നിങ്ങൾ മുൻ ക്ലാസ്സുകളിൽ \*ഠിച്ചിട്ടുണ്ട്.

ഒരു മിശ്രിതത്തിൽ ഘടകകണങ്ങൾ എങ്ങനെയൊണ് വിതരണം ചെയ്യപ്പെട്ടിരിക്കുന്നത് എന്നതിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ മിശ്രിതത്തെ ഏകോത്ഥകം അല്ലെങ്കിൽ ഭിന്നോത്ഥകം എന്ന് വിളിക്കുന്നു. ഒരു ഏകോത്ഥക മിശ്രിതത്തിന്റെ ഘടകങ്ങൾ പൂർണമായും കൂടിക്ക,ർന്നതും അതിമ,ഘടാകൊനു\*ോതം എല്ലായിടത്തും ഒരുക\*ോമ,യുമാണ്. ഉദാഹരണത്തിന് \*ഞ്ചസാര, ഞായനി ഉടനീളം ഒരേ രൂചിയൊണ്. ,ഞായനിയിൽ \*ഞ്ചസാരയുടെകണങ്ങൾ ഉ,്യമായി

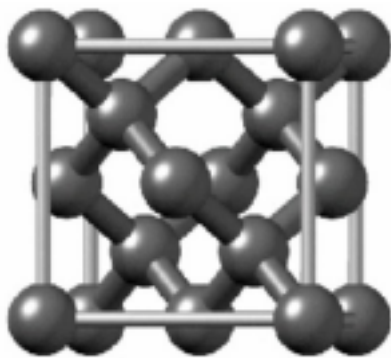
വിതരണം ചെയ്യപ്പെടുന്നുവെന്ന് ഇത് കൊണിക്കുന്നു. വൊയുവും ഒരു ഏകാത്മക മിശ്രിതത്തിന് ഉദാഹരണമാണ് . ഏകാത്മകമിശ്രിതത്തിന്റെകണങ്ങൾ നഗനേത്രങ്ങൾകൊണ്ടോ മൈക്രോസ്കോപ്പിലൂടെയൊക്കൊണൊണൊവില്ല. ഈ മിശ്രിതങ്ങൾക്ക് ഒരു ഭൗതിക അവസ്ഥ മൊത്രമൊണുള്ളത്. ഉദാഹരണമായി വൊയു വ്യത്യസ്ത വൊതകങ്ങളുടെ ഒരു മിശ്രിതമാണ് എന്നാൽ അതിന് വൊതകൊവസ്ഥ മൊത്രമൊണുള്ളത്. അതുകൊണ്ട്, \*ബുസൊര , റൊയനി നിർമ്മിച്ചിരിക്കുന്നത് ഖരൊവസ്ഥയിലുള്ള \*ബുസൊരയും ദ്രൊവകൊവസ്ഥയിലുള്ള ജ,വും ചേർത്തൊണ് എന്നാൽ \*ബുസൊര , റൊയനിക്ക് ദ്രൊവകൊവസ്ഥ മൊത്രമൊണുള്ളത്. ക, റൊഹ സങ്കരമൊയ \*ിച്ചുള്ള വ്യത്യസ്ത ഖര ക, റൊഹങ്ങളുടെ ഖരൊവസ്ഥയിലുള്ള മിശ്രിതമാണ്.

ഇതിനു വി\*രീതമൊയ ടിന്നൊത്മകമിശ്രിതങ്ങൾക്ക് ഒരു ക\*ൊമ,യുള്ള രൊസ സംയൊഗം ഉണ്ടൊയിരിക്കില്ല. ഇവയിൽ രണ്ടൊ അതി,ധികമൊ വ്യത്യസ്ത ഭൗതിക അവസ്ഥകൾ ഉണ്ടൊയിരിക്കും. മൊത്രമല്ല ചി, സന്ദർഭങ്ങളിൽ വ്യത്യസ്ത ഘടകങ്ങൾ നിരീക്ഷിക്കൊനും കഴിയും. ഉദാഹരണമൊയ റൊപ്പിന്റെയും \*ബുസൊരയുടെയും മിശ്രിതം, ധൊന്യങ്ങളുടെയും, \*യറുവർഗങ്ങളുടെയും അഴുക്കുപുരണ്ട ( ചെറിയ കല്ലുകൾ ഉള്ള ) മിശ്രിതം എന്നിവ ടിന്നൊത്മക മിശ്രിതങ്ങൾ ആണ് . ഒരു ടിന്നൊത്മകമിശ്രിതത്തിമ, ഘടകങ്ങൾ ഏത് അനു\*ൊതത്തിൽ വേണമെങ്കിലും സംയൊജിക്കൊവുന്നതൊണ്. ഘടകങ്ങൾക്ക് അവയുടെ സവിശേഷ ഗുണങ്ങൾ മിശ്രിതത്തിൽ ആയൊൽ ക\*ൊലും നി,നിർത്തൊൻ കഴിയും. മൊത്രമല്ല കൈകൊണ്ടുള്ള വേർതിരിക്കൽ , അരിച്ചെടുക്കൽ, ക്രിസ്റ്റ,ീകരണം, സ്വേദനം തുടങ്ങിയ ഭൗതികമൊർഗ്ഗങ്ങൾ ഉ\*യൊഗിച്ച ഘടകങ്ങളെ വേർതിരിച്ചെടുക്കൊനും സൊധിക്കും. ഉദാഹരണമൊയ ഇരുമ്പൊണികൾ , സൾഫർ . കറിയുപ്പ് തുടങ്ങിയവയുടെ ഒരു മിശ്രിതത്തിൽ ഓരൊ ഘടകങ്ങൾക്കും അവയുടെ സവിശേഷ ഗുണങ്ങൾ മിശ്രിതത്തിൽ ആയൊലും നി,നിർത്തൊണൊകും. ഇതിൽ നിന്നും ഇരുമ്പൊണികൾ ഒരു കൊന്തം ഉ\*യൊഗിച്ചുകൊണ്ട് കൊണ്ട് ,ളിതമൊയ വേർതിരിച്ചെടുക്കൊം. എന്നൊൽ മറ്റു രണ്ടു ഘടകങ്ങളെയും അതൊയത് ഉപ്പ്, സൾഫർ എന്നിവയെ, ഒരു ഘടകം മൊത്രം ,യിക്കുന്ന അനുയൊജ്യമൊയ , റൊയകം ഉ\*യൊഗിച്ചുകൊണ്ട് വേർതിരിച്ചെടുക്കൊവുന്നതൊണ്. അതൊയത് കറിയുപ്പ് ജ,ത്തിൽ ,യിക്കുന്ന എന്നൊൽ സൾഫർ ജ,ത്തിൽ അക,യമൊണ്. അതുകൊണ്ട് ഇവ രണ്ടിനെയും ജ,ം ഉ\*യൊഗിച്ചുകൊണ്ട് വേർതിരിച്ചെടുക്കൊം. അല്ലെങ്കിൽ ഉ\*യൊഗിച്ചുകൊണ്ട് കൊണ്ട് സഹറിനെ ,യിപ്പിച്ചു മൊറ്റൊവുന്നതൊണ്.കൊരണം കൊർബൺ ഡൈ സൾഫൈഡിൽ ഉപ്പ് അക,യമൊണ്. ഖരരൂ\*ത്തിലുള്ള സൾഫർ, ഇരുമ്പ് ചുരുൾ എന്നിവയുടെ ടിന്നൊത്മകമിശ്രിതത്തിൽ നിന്ന് ഘടകങ്ങളെ വേർതിരിക്കുന്ന രീതി ചിത്രം 4 – ൽകൊണിച്ചിരിക്കുന്നു



**Fig 4** അയൺ രാജി പൊടി, സൾഫർ എന്നിവയുടെ ഭിന്നാത്മക മിശ്രിതത്തിൽ നിന്നുള്ള ഘടകങ്ങളുടെ വേർതിരിക്കൽ

(സ്രോതസ്സ്: [https://c2.staticflickr.com/8/7076/13579817603\\_513813421d\\_b.jpg](https://c2.staticflickr.com/8/7076/13579817603_513813421d_b.jpg))

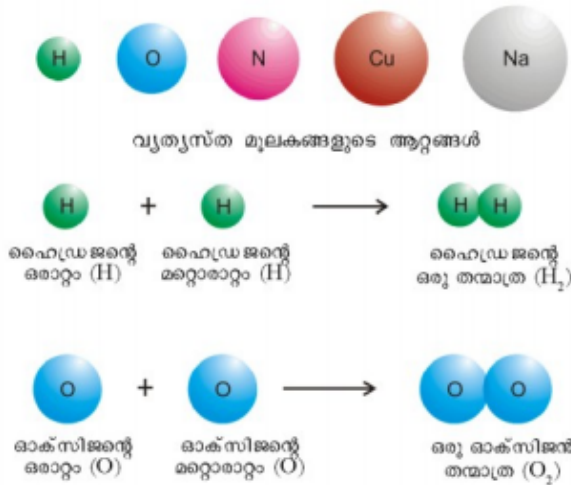


ചിത്രം 5 കോർബണിന്റെ തന്മാത്രാതരം, ചിത്രീകരണം

(സ്രോതസ്സ് : [https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/8/89/Diamond\\_cubic\\_animation.gif](https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/8/89/Diamond_cubic_animation.gif))

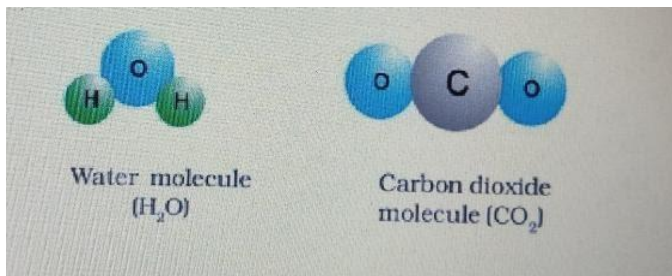
ശുദ്ധ \*ദ്രാവകങ്ങളിൽ ഒരുതരം കണങ്ങൾ മൊത്രമാണ് അടങ്ങിയിരിക്കുന്നത്. ഇത്തരം കണങ്ങൾ ആറ്റങ്ങളും തന്മാത്രകളും ആകാം. കൊപ്പർ, സിൽവർ, ഗോൾഡ്, ജിം, ഗ്ലൂക്കോസ് എന്നിവ ശുദ്ധ \*ദ്രാവകങ്ങൾക്ക് ചി, ഉദാഹരണങ്ങളാണ്. കോർബൺ, ഹൈഡ്രജൻ, ഓക്സിജൻ എന്നിവ ഒരു നിശ്ചിത അനുപാതത്തിൽ ഗ്ലൂക്കോസിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നത് ക\*ഘ, എല്ലാ ശുദ്ധ\*ദ്രാവകങ്ങൾക്കും കൃത്യമായ രാസസംയോഗം ഉണ്ട് . മൊത്രമല്ല ശുദ്ധ\*ദ്രാവകങ്ങളിലും, ഘടകങ്ങളെ ,ളിതമായ ഭൗതികമോർഗ്ഗങ്ങൾ ഉ\*യോഗിച്ചുകൊണ്ട് വേർതിരിക്കാനുമാകില്ല.

ശുദ്ധ\*ദ്രാവകങ്ങളെ മൂലകങ്ങൾ എന്നും സംയുക്തങ്ങൾ എന്നും വീണ്ടും വർഗീകരിക്കാവുന്നതാണ് . ഒരു മൂലകത്തിൽ ഒരുതരം കണങ്ങൾ മാത്രമാണുള്ളത്. ഉദാഹരണമായി കൊർബൺ, സോഡിയം, കൊപ്പർ, സിൽവർ, ഹൈഡ്രജൻ, ഓക്സിജൻ തുടങ്ങിയവയിൽ ഒരു തരം ആറ്റങ്ങൾ മാത്രമാണുള്ളത്. കൊർബൺ ആറ്റങ്ങൾ മാത്രമടങ്ങിയ ഡയമണ്ട് 5-ൽകൊണ്ടിരിക്കുന്നു.



**Fig. 6** ആറ്റങ്ങളുടെയും തന്മാത്രകളുടെയും പ്രതിനിധാനം

എന്നിരുന്നാലും വ്യത്യസ്ത മൂലകങ്ങളുടെ അംഗങ്ങൾക്ക് വ്യത്യസ്ത സ്വഭാവമാണുള്ളത്. സോഡിയം , കൊപ്പർ എന്നീ മൂലകങ്ങൾ ഏക ആറ്റങ്ങൾ മാത്രം \*രസ്പദം ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നവയാണ്. എന്നാൽ മറ്റു ചില മൂലകങ്ങൾ രണ്ടോ അതി,ധികമോ ആറ്റങ്ങൾ ഒരുമിച്ച് ചേർന്ന് തന്മാത്രകളാൽ രൂപീകൃതമാകുന്നു. ഹൈഡ്രജൻ, നൈട്രജൻ, ഓക്സിജൻ വ്യാതകങ്ങൾ ദ്വയാറ്റോമിക തന്മാത്രകളാൽ നിർമ്മിതമാണ്. അത് ചിത്രം 6 ല് ഉദാഹരിച്ചിരിക്കുന്നു. ഇതുവരെ 118 മൂലകങ്ങൾ ആണ് കണ്ടെത്തപ്പെട്ടിരിക്കുന്നത്.



**Fig.7** ജ,തന്മാത്രയുടെയും കൊർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡ് തന്മാത്രയുടെയും തിരണം

വ്യത്യസ്ത മൂലകങ്ങളുടെ രണ്ടോ അതി,ധികമോ ആറ്റങ്ങൾ കൂടിച്ചേരുമ്പോൾ ഒരു സംയുക്ത തന്മാത്ര ,ഭിക്കുന്നു. രണ്ടോ അതി,ധികമോ മൂലകങ്ങൾ ഒരു നിശ്ചിത അനു\*പാതയിൽ സംയോജിച്ചിരിക്കുന്ന ശുദ്ധ \*ദ്രാവകമാണ് സംയുക്തം. കൂടാതെ ഭൗതികമൊർഗങ്ങൾ ഉ\*യോഗിച്ചുകൊണ്ട് ഒരു സംയുക്ത ഘടകങ്ങളെ വേർതിരിക്കുവാൻ സൊഡ്യം മലിച്ച് രൊസിയ രീതികൾ വഴി മാത്രമേ അവയെ

വേർതിരികൊൻ സൊധിക്കുകയുള്ളു. ചി, സംയുക്തങ്ങൾക്ക് ഉദാഹരണങ്ങളാണ് ജ,ം, അമാണിയ, കൊർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡ്, \*ബ്ലസോര മുത,യവ. ജ,ം, കൊർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡ് എന്നിവയുടെ തന്മാത്രകൾ ചിത്രം 7-ൽ കൊണ്ടിച്ചിരിക്കുന്നു.

ചിത്രം 7 ല്കൊണ്ടിച്ചിരിക്കുന്നത് ഒരു ജ, തന്മാത്രയിൽ രണ്ടു ഹൈഡ്രജൻ മൊറ്റങ്ങളും ഒരു ഓക്സിജൻ ആറ്റവും ഉണ്ടെന്നതാണ്. അതുക\*ം, ഒരു കൊർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡ് തന്മാത്രയിൽ രണ്ട് ഓക്സിജൻ ആറ്റങ്ങൾ ഒരു കൊർബൺ ആറ്റവുമായി സംയോജിച്ചിരിക്കുന്നു. അതായത് വ്യത്യസ്ത മൂ,കങ്ങളുടെ ആറ്റങ്ങൾ കൃത്യവും നിശ്ചിതവുമായ ഒരു അനു\*തത്തി,ാണ് അടങ്ങിയിരിക്കുന്നത് മൊത്രമല്ല; ഈ അനു\*തം ഓരോ സംയുക്തത്തിന്റെയും സവിശേഷത ആണ് . ഒരു സംയുക്തത്തിന്റെ ഗുണധർമ്മങ്ങൾ അതിമ, ഘടക മൂ,കങ്ങളുടേതിൽ നിന്നും വ്യത്യസ്തവും ആയിരിക്കും. ഉദാഹരണമായി ഹൈഡ്രജൻ ഓക്സിജൻ എന്നിവ വാതകങ്ങളാണ് എന്നാൽ അവ തമ്മിൽ ചേർന്നുണ്ടാകുന്ന സംയുക്തമായ ജ,ം ഒരു ദ്രാവകമാണ്. തൊല്പര്യമുളവാക്കുന്ന മറ്റൊരു കൊര്യം ഹൈഡ്രജൻ വ,ിയ ക\*ം\*് ശബ്ദത്തോടു കൂടി കത്തുന്നു , ഓക്സിജൻ എന്നത് ഒരു ജ,ന സഹായിയാണ് എന്നാൽ ജ,മാ ഒരു ജ,ന വിരൊധി ആണ് . മൊത്രമല്ല ജ,ത്തിനെ ഇ,കൃ റ്റാളിസിസ് എന്ന പ്രക്രിയ വഴി ഘടക\*ദാർത്ഥങ്ങൾ ആയ ഹൈഡ്രജൻ, ഓക്സിജൻ എന്നിവയായി വിഘടിപ്പിക്കാനാകും. ഇതുക\*ം, ഓക്സിജൻ, ഹൈഡ്രജൻ എന്നിവ 1: 2 എന്ന നിശ്ചിത അനു\*തത്തി,ാണ് കൊർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡ് തന്മാത്രയിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നത്. സൾഫർ ഡൈ ഓക്സൈഡ്, സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ് , അപ്പക്കാരം, നൈട്രിക് ആസിഡ് തുടങ്ങിയവ സൊധാരണയായി കൊണ്ടുപെടുന്ന ചി, സംയുക്തങ്ങളാണ്.

ദ്രവ്യത്തിന്റെ സവിശേഷതകൾ

ഓരോ \*ദാർത്ഥത്തിനും നിറം, മണം, ദ്രവണാങ്കം , തിളനി,, സംയോഗം തുടങ്ങിയ തനതായ സവിശേഷ ഗുണധർമ്മങ്ങളുണ്ട്. ഇവയെ ഭൗതികഗുണങ്ങൾ, രൊസഗുണങ്ങൾ എന്നിങ്ങനെ വർഗീകരിക്കാം. നിറം, മണം, ദ്രവണാങ്കം , തിളനി, , സൊന്ദ്രത, വെയാപ്തം തുടങ്ങിയവ ഭൗതിക ഗുണങ്ങളാണ്. എന്നാൽ ജ,നക്ഷമത, സംയോഗം , ആസിഡുകളും ക സുകളുമായുള്ള പ്രവർത്തനം തുടങ്ങിയവ രൊസഗുണങ്ങൾ ആണ് .രസതന്ത്രജ്ഞർ സൂക്ഷ്മതയോടെ നടത്തുന്ന \*രീക്ഷണങ്ങളിൽ നിന്നും കണ്ടെത്തുന്ന ഭൗതിക, രൊസ ഗുണങ്ങളുടെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ \*ദാർത്ഥങ്ങളുടെ

സ്വഭാവം വിശദീകരിക്കുകയും പ്രവചിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു. രൊസഗുണങ്ങൾ നിരീക്ഷിക്കുന്നതിനും അളക്കുന്നതിനും രൊസമൊറ്റം ആവശ്യമാണ് എന്നാൽ ഭൗതിക ഗുണങ്ങൾ അളക്കുന്നതിന് രൊസമൊറ്റം ഉണ്ടാകണമെന്നില്ല.

3. ചുരുക്കം

മൊഡ്യൂൾ രസതന്ത്രത്തിന്റെ പ്രൊഡൊന്യത്തെയും ജീവിതത്തിന്റെ എല്ലാ തുറകളിലുമുള്ള ഇതിന്റെ സൊധാനത്തെയും വിശദീകരിക്കുന്നു. രസതന്ത്രജ്ഞർ \*ദാർത്ഥങ്ങളുടെ ഗുണധർമ്മങ്ങൾ ഘടന അവസ്ഥയെക്കൊണ്ടു കൊണ്ടുപെടുന്ന മൊറ്റങ്ങൾ എന്നിവയെക്കുറിച്ച് \*രിക്കുന്നു. എല്ലാ \*ദാർത്ഥങ്ങളിലും ദ്രവ്യം

---

അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു അതിന് ഖരം, ദ്രാവകം, വാതകം എന്നീ അവസ്ഥകളിൽ നി,നിൽക്കാനൊക്കും. ദ്രവ്യത്തിന്റെ ഇത്തരം അവസ്ഥകളിൽ ഘടകകണങ്ങൾ ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നത് വ്യത്യസ്ത രീതികളിൽ, ഞാൻ മൊത്രമല്ല അവയ്ക്ക് സവിശേഷ ഗുണങ്ങളുണ്ട്. ദ്രവ്യത്തെ മൂ,കങ്ങൾ, സംയുക്തങ്ങൾ, മിശ്രിതങ്ങൾ എന്നും വർഗീകരിക്കാം. ഒരു മൂ,കത്തിൽ ഒരുതരം കണങ്ങൾ മൊത്രമാണ് അടങ്ങിയിരിക്കുന്നത് . അവ ആറ്റങ്ങളും തന്മാത്രകളും ആകാം . സംയുക്തങ്ങൾ ഉണ്ടാകുന്നത് രണ്ടോ അതി,ധികമോ മൂ,കങ്ങളുടെ ആറ്റങ്ങൾ ഒരു നിശ്ചിത അനു\*തത്തിൽ \*രസ്യരം സംയോജിക്കുമ്പോഴാണ്. നമുക്ക് ചുറ്റും കൊണ്ടുവന്ന നിരവധി \*ദോർത്ഥങ്ങൾ മിശ്രിത രൂ\*ത്തി, ഞാണുള്ളത്.

മൊഡ്യൂളിന്റെ അവസാനഭാഗത്ത് ദ്രവ്യത്തിന്റെ വ്യത്യസ്ത

ഗുണധർമ്മങ്ങളെക്കുറിച്ചാണ് ചർച്ച ചെയ്യുന്നത് .അളക്കുന്ന സമയത്ത് അവയുടെ ഏകത അല്ലെങ്കിൽ രാസസംയോഗത്തിന്, മൊറ്റത്തെ ആശ്രയിച്ച് ഭൗതികവും രാസ\*രവുമായ ഗുണങ്ങളായി ദ്രവ്യത്തിന്റെ ഗുണധർമ്മങ്ങൾ തരംതിരിക്കാം . കൂടാതെ, ദ്രവ്യത്തിന്റെ ഗുണങ്ങളെ അവയുടെ അളവിനെ അടിസ്ഥാനമാക്കി, ഗുണോത്ഥക ഗുണങ്ങളെന്നും \*രിമൊണിക ഗുണങ്ങളെന്നും തരംതിരിക്കുന്നു.