

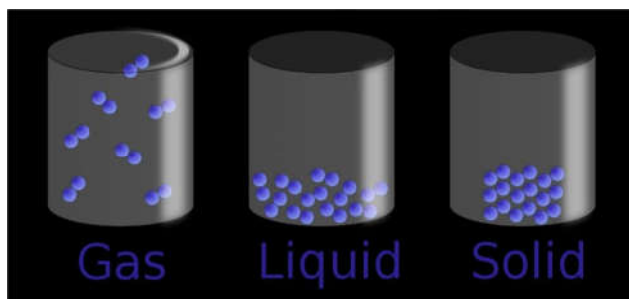


## STD 10-FIRST BELL 2.0-CHEMISTRY-CLASS-10

### Chapter-2

### വാതക നിയമങ്ങളും മോൾ സങ്കല്പനവും

ഖര, ദ്രാവക, വാതക തന്മാത്രകൾ തമ്മിലുള്ള വ്യത്യാസം



| ഖരം                                       | ദ്രാവകം                                                          | വാതകം                                        |
|-------------------------------------------|------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------|
| വ്യക്തമായ ആകൃതിയുണ്ട്                     | ഏത് പാത്രത്തിലാണോ എടുത്തത് അതിന്റെ ആകൃതി                         | ആകൃതിയില്ല                                   |
| ഒഴുകാൻ കഴിയില്ല                           | ഒഴുകാൻ കഴിയും                                                    | ഒഴുകാൻ കഴിയും                                |
| തൻ മാത്രകൾ വളരെ അടുത്ത് സ്ഥിതി ചെയ്യുന്നു | ഖര തൻ മാത്രയേക്കാൾ അകലെയാണ് ദ്രാവക തൻ മാത്രകൾ സ്ഥിതി ചെയ്യുന്നത് | തൻ മാത്രകൾ വളരെ അകലെയാണ് സ്ഥിതി ചെയ്യുന്നത്. |
| Eg കല്ല്, മരം, പെൻസിൽ ....                | Eg ജലം, പാൽ, പെട്രോൾ ...                                         | ഹൈഡ്രജൻ, ഓക്സിജൻ, കാർബൺ മോണോക്സൈഡ്           |

#### വാതകതന്മാത്രകളുടെ ചില സവിശേഷതകൾ

- ഓരോ വാതകത്തിലും അതിസൂക്ഷ്മങ്ങളായ അനേകം തന്മാത്രകൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു.
- ഒരു വാതകത്തിന്റെ ആകെ വ്യാപ്തവുമായി താരതമ്യം ചെയ്യുമ്പോൾ അതിലെ തന്മാത്രകളുടെ യഥാർഥ വ്യാപ്തം വളരെ നിസാരമാണ്.

- വാതകത്തിലെ തന്മാത്രകൾ എല്ലാ ദിശകളിലേക്കും നിരന്തരം ചലിച്ചു കൊണ്ടിരിക്കുന്നു.
- ക്രമരഹിതമായ ചലനത്തിന് ഫലമായി തന്മാത്രകൾ പരസ്പരം കൂട്ടിയിടിക്കുന്നു. ഇതിന്റെ ഫലമാണ് വാതകമർദ്ദം അനുഭവപ്പെടുന്നത്.
- വാതക തന്മാത്രകളുടെ കൂട്ടിമുട്ടലുകൾ പൂർണ്ണമായും ഇലാസ്തിക സ്വഭാവമുള്ളതിനാൽ ഊർജ നഷ്ടം സംഭവിക്കുന്നില്ല.
- വാതക തന്മാത്രകൾ തമ്മിലും, വാതക തന്മാത്രകളും പാത്രത്തിന്റെ ഭിത്തിയും തമ്മിലും ആകർഷണം തീരെയില്ല.

#### മുകളിൽ നൽകിയ പ്രസ്താവനകളുടെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ പട്ടിക പൂർത്തിയാക്കുക

| വാതക തന്മാത്രകളുടെ ഊർജം         | വളരെ കൂടുതൽ |
|---------------------------------|-------------|
| തന്മാത്രകൾ തമ്മിലുള്ള അകലം      | .....       |
| തന്മാത്രകളുടെ ചലന സ്വാതന്ത്ര്യം | .....       |
| മാത്രകൾ തമ്മിലുള്ള ആകർഷണബലം     | വളരെ കുറവ്  |

#### വാതകത്തിന്റെ വ്യാപ്തം & മർദ്ദം

- ഒരു വാതകത്തിന്റെ വ്യാപ്തം അത് ഉൾക്കൊള്ളുന്ന പാത്രത്തിന്റെ വ്യാപ്തം ആയിരിക്കും.
- ക്രമരഹിതമായ ചലനത്തിന് ഫലമായി തന്മാത്രകൾ പരസ്പരം കൂട്ടിയിടിക്കുന്നു. ഇതിന്റെ ഫലമാണ് വാതകമർദ്ദം അനുഭവപ്പെടുന്നത്.
- ഒരു യൂണിറ്റ് പരപ്പളവിൽ അനുഭവപ്പെടുന്ന ബലമാണ് മർദ്ദം.
- യൂണിറ്റ് പരപ്പളവിലെ ബലം =  $\frac{\text{പ്രതലത്തിൽ അനുഭവപ്പെടുന്ന ആകെ ബലം}}{\text{പ്രതലത്തിന്റെ പരപ്പളവ്}}$

#### HOME WORK

- വാതകത്തിന്റെ വ്യാപ്തം, മർദ്ദം എന്നിവയെ കുറിച്ച് ലഘു കുറിപ്പ് തയ്യാറാക്കുക.

Prepared by:

Sakeena T  
HST PS  
Iringannur Hss Calicut