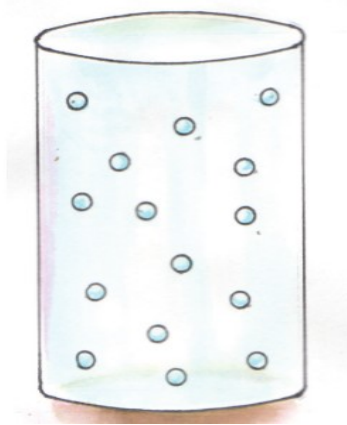


SSLC രസതന്ത്രം ക്ലാസ്-10

വാതക നിയമങ്ങളും മോൾ സങ്കല്പനവും

വാതക തന്മാത്രകളുടെ പ്രത്യേകതകൾ



വാതക തന്മാത്രകളുടെ ഊർജ്ജം വളരെ കൂടുതലാണ്.

തന്മാത്രകൾ തമ്മിലുള്ള അകലം വളരെ കൂടുതലാണ്.

തന്മാത്രകളുടെ ചലന സ്വാതന്ത്ര്യം വളരെ കൂടുതലാണ്.

തന്മാത്രകൾ തമ്മിലുള്ള ആകർഷണ ബലം വളരെ കുറവാണ്.

വാതകത്തിന്റെ വ്യാപ്തം

ഒരു വാതകത്തിന്റെ വ്യാപ്തം അത് ഉൾക്കൊള്ളുന്ന പാത്രത്തിന്റെ വ്യാപ്തം ആയിരിക്കും.

വാതകത്തിന്റെ മർദ്ദം

ഒരു യൂണിറ്റ് പരപ്പളവിൽ അനുഭവപ്പെടുന്ന ബലമാണ് മർദ്ദം.

വാതകത്തിന്റെ താപനില

ഒരു പദാർത്ഥത്തിലെ തന്മാത്രകളുടെ ശരാശരി ഗതികോർജ്ജത്തിന്റെ അളവാണ് അതിന്റെ താപനില

ചോദ്യങ്ങൾ

1. ഖര, ദ്രാവക തന്മാത്രകളെ അപേക്ഷിച്ച് വാതകതന്മാത്രകൾക്ക് ഊർജ്ജം വളരെ

(കുറവാണ്, കൂടുതലാണ് ,തുല്യമാണ്)

(very low, very high , equal)

2. ഒരു പദാർത്ഥത്തിന് അതിന്റെ ചലനം മൂലം ലഭിക്കുന്ന ഊർജ്ജമാണ്

(സ്ഥിതികോർജ്ജം ,ഗതികോർജ്ജം, രാസോർജ്ജം)

3. 5 ലിറ്റർ വ്യാപ്തമുള്ള ഒരു സിലിണ്ടറിൽ വച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു വാതകം 20 ലിറ്റർ വ്യാപ്തമുള്ള സിലിണ്ടറിലേക്ക് പൂർണ്ണമായും മാറ്റിയാൽ വ്യാപ്തം എത്രയായിരിക്കും ?

2.വാതകത്തിന്റെ വ്യാപ്തം,മർദ്ദം,എന്നിവ വിശദമാക്കുന്ന ലഘു കുറിപ്പ് തയ്യാറാക്കുക.
