

മിഥ്യയുടെ പേര്. **തുശൂർ**  
 മി.ആർ.നിത്യുടെ പേര്. യു. അരൂർ, സി തുശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
 വിഷയം : രസതന്ത്രം  
 യൂണിറ്റ് : 2  
 ഫോം : വാതക, നിയമങ്ങളും മോൾ സങ്കല്പനവും  
 വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 1

ആരംഭം/തുടർച്ച/അവസാനം

## വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന പദാർത്ഥങ്ങളുടെ അവസ്ഥ ബ്രാക്കറ്റിൽ നിന്നും തിരഞ്ഞെടുത്തെഴുതുക.

(ദ്രാവകം, ഖരം, വാതകം)

\*

-----



\*

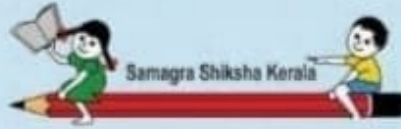
-----



\*

-----





മിത്രമുദയം പേര്. **തൃശ്ശൂർ**  
വി.ആർ.നിത്യമുദയം പേര്. യു. അരുൺ, സി തൃശ്ശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
വിഷയം : സസത്യന്തം  
യൂണിറ്റ് : 2  
പാഠം : വാതുക, നിയമങ്ങളും മോശ് സങ്കല്പനവും  
വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 2

ആരംഭം/മുക്തം/അവസാനം

# വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

ഊതി വീർപ്പിച്ച ബലൂൺ വെയിലത്ത് വച്ചാൽ പൊട്ടുന്നു. എന്നത് ഏത് നിയമമാണെന്ന് കണ്ടെത്തി  ചെയ്യുക



ചാൾസ് നിയമം

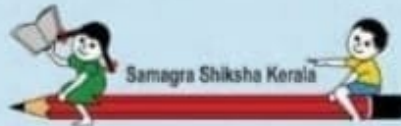


ബോയിൽ നിയമം



അവഗാഡ്രോ നിയമം





മിഥ്യയുടെ പേര്. **തുശൂർ**  
വി.ആർ.നിത്യുടെ പേര്. യു. അരുൺ, സി തുശൂർ

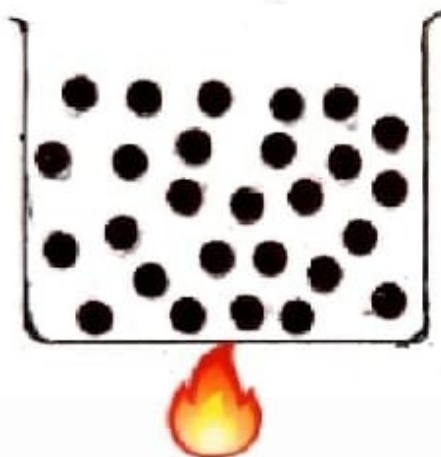
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
വിഷയം : രസതന്ത്രം  
യൂണിറ്റ് : 2  
ഛോട്ട് : വ്യാക്യ നിരൂപണവും  
മോൾ സങ്കല്പനവും  
വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 3

ആരംഭം/തുടർച്ച/അവസാനം

# വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

താപനില കൂടുമ്പോൾ തന്മാത്രകൾ തമ്മിലുള്ള അകലം ചിത്രത്തിന്റെ സഹായത്തോടെ കണ്ടെത്തി

ചെയ്യുക

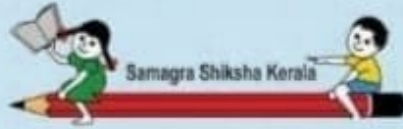


(a) കൂടുന്നു

(b) കുറയുന്നു

(c) സ്ഥിരമായി നിൽക്കുന്നു





മിഥ്യയുടെ പേര്. **തുശൂർ**  
 മി.ആർ.മിഥ്യയുടെ പേര്. യു. നാദൻ, സി തുശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
 വിഷയം : രസതന്ത്രം  
 യൂണിറ്റ് : 2  
 ഫോം : വാതക, നിയമങ്ങളും മോൾ സങ്കല്പനവും  
 വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 4

ആരംഭം/തുടർച്ച/അവസാനം

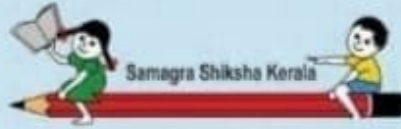
## വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

**ബ്രാക്കറ്റിൽ നിന്ന് തിരഞ്ഞെടുക്കുക**

**വാതകത്തെ ചൂടാക്കിയാൽ  
 താപനിലയ്ക്ക് എന്തു സംഭവിക്കും ?**

**[കൂടുന്നു, കുറയുന്നു]**





മിഥ്യയുടെ പേര്. **തുശൂർ**  
 മി.ആർ.നിത്യയുടെ പേര്. **യു. അരുൺ, സി തുശൂർ**

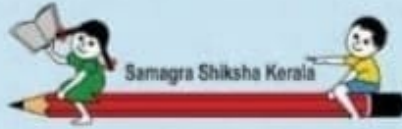
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
 വിഷയം : രസതന്ത്രം  
 യൂണിറ്റ് : 2  
 ഫോം : വ്യാക്രമീയതയുള്ള മോൾ സങ്കല്പനവും  
 വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 5

ആരംഭം/മുൻപ്/അവസാനം

# വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

## പാഠപുസ്തകത്തിലെ (പേജ് നമ്പർ 34) താപനിലയുടെ നിർവചനം എഴുതുക?





മിത്രമുദയം പേര്. **തൃശൂർ**  
വി.ആർ.നിമുദയം പേര്. യു. അരുൺ, സി തൃശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
വിഷയം : രസതന്ത്രം  
യൂണിറ്റ് : 2  
പാഠം : വാതക, നിയമങ്ങളും  
മോൾ സങ്കല്പനവും  
വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 6

ആരംഭം/തീർച്ച/അവസാനം

## വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

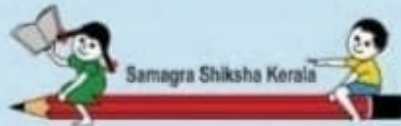
2. ശരിയായത് തിരഞ്ഞെടുക്കുക

ഒരു യൂണിറ്റ് പരപ്പളവിൽ  
അനുഭവപ്പെടുന്ന  
ബലമാണ് \_\_\_\_\_

( താപനില, വ്യാപ്തം, മർദ്ദം )







മിഥ്യയുടെ പേര്. **ത്യശൂർ**  
മി.ആർ.നിത്യയുടെ പേര്. യു. അരുൺ, സി ത്യശൂർ

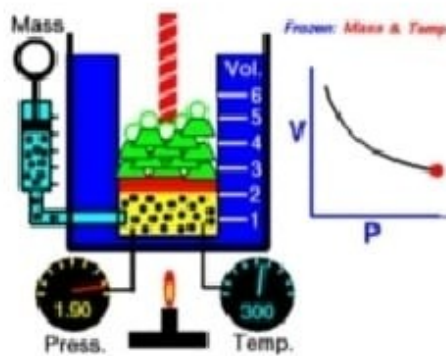
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
വിഷയം : രസതന്ത്രം  
യൂണിറ്റ് : 2  
ഛോ : വ്യാക്രമീയതയോടുകൂടിയ മോൾ സങ്കല്പനവും  
വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 7

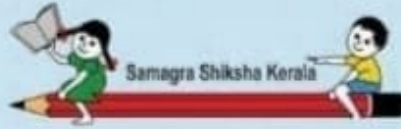
ആരംഭം/തുടരും/അവസാനം

# വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

ബോയിൽ നിയമം എന്ന ആശയം കൊണ്ടുവന്ന ശാസ്ത്രജ്ഞൻ ആര്? കണ്ടെത്തുക?

- ★ ജോൺ ഡാൾട്ടൺ
- ★ റോബർട്ട് ബോയിൽ
- ★ ഏണസ്റ്റ് റൂഥർ ഫോർട്ട്





മിഥ്യയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**  
 മി.ആർ.നിത്യുടെ പേര്. യു. അരുൺ, സി തൃശ്ശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
 വിഷയം : സസത്യന്തം  
 യൂണിറ്റ് : 2  
 ഫോം : വ്യാക്രമീയലക്ഷ്യം  
 മോൾ സങ്കല്പനവും  
 വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 8

ആരംഭം/തുടർച്ച/അവസാനം

# വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

**ചലനം മൂലം ലഭിക്കുന്ന  
 ഊർജ്ജം കണ്ടെത്തി  
 ✓ ചെയ്യുക.**

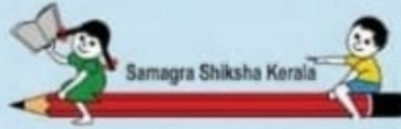
• പ്രകാശോർജ്ജം



• ഗതികോർജ്ജം







മിറ്റയുടെ പേര്. **തൃശൂർ**  
മി.ആർ.നിയുടെ പേര്. യു. അരുൺ, സി തൃശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
വീക്ഷണം : രസതന്ത്രം  
യൂണിറ്റ് : 2  
പാഠം : വാതക നിയമങ്ങളും മോൾ സങ്കല്പവും  
വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 9

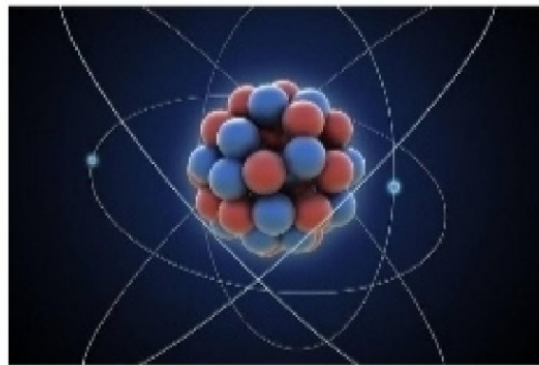
ആരംഭം/തുടർച്ച/അവസാനം

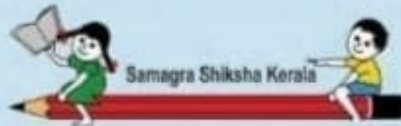
# വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

## പാഠപുസ്തകത്തിൽ നിന്ന്

(പേജ് നമ്പർ 40)

### ഗ്രാം അറ്റോമിക മാസിന്റെ നിർവചനം എഴുതുക?





മിഥ്യയുടെ പേര്. **ത്യശൂർ**  
 മി.ആർ.നിത്യയുടെ പേര്. യു. നാദർ, സി ത്യശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
 വിഷയം : സസത്യന്തം  
 യൂണിറ്റ് : 2  
 ഫോം : വ്യാക്യ. നിയമങ്ങളും  
 മോൾ സങ്കല്പനവും  
 വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 10

ആരംഭം/മുടർച്ച/അവസാനം

# വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

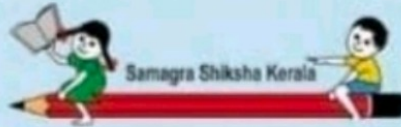
ബ്രാക്കറ്റിൽ നിന്ന് യോജിച്ച ഉത്തരം എടുത്തെഴുതുക

23

**6.022 × 10 നെ ..... എന്ന് വിളിക്കുന്നു.**

[അവഗാഢ്രോ സഔഖ്യ, അറ്റോമിക നമ്പർ]





മിഡിയുടെ പേര്. **തൃശൂർ**  
 മി.ആർ.മിഡിയുടെ പേര്. **ഐ. നാൾ, സി തൃശൂർ**

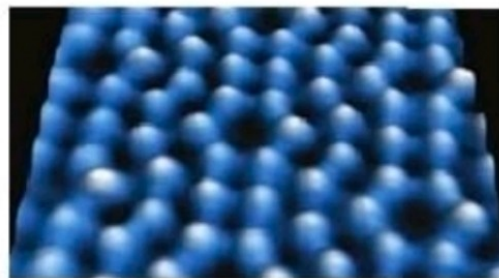
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
 വിഷയം : രസതന്ത്രം  
 യൂണിറ്റ് : 2  
 ഫോം : വാതക, നിയമങ്ങളും മോൾ സങ്കല്പനവും  
 വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 11

ആരംഭം/തുടര്പ്പ്/അവസാനം

# വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

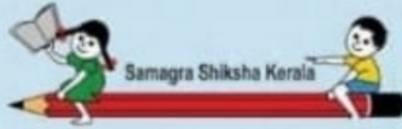
## പുരിപ്പിക്കുക

ഒരു ഗ്രാം അറ്റോമിക മാസിനെ ..... എന്നും വിളിക്കാം.



( 1GMM, 1GAM )





മിഥ്യയുടെ പേര്. **തുശൂർ**  
മി.ആർ.മിഥ്യയുടെ പേര്. യു. അർ. സി തുശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
വീക്ഷയം : സസത്യന്തം  
യുണിറ്റ് : 2  
പാഠം : വാതക നിയമനങ്ങളും  
മോൾ സങ്കല്പനവും  
വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 12

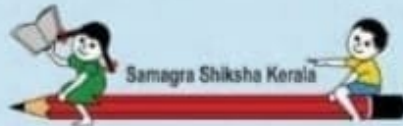
ആരംഭം/തുടരച്ച/അവസാനം

## വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

അറ്റോമിക മാസ്  $H=1$   $O=16$   
ജലത്തിന്റെ ( $H_2O$ ) മോളികുലാർ  
മാസ് കണ്ടെത്തുക

(18, 15 20)





മിഥ്യയുടെ പേര്. **തുശൂർ**  
 മി.ആർ.മിഥ്യയുടെ പേര്. യു. അരുൺ, സി തുശൂർ

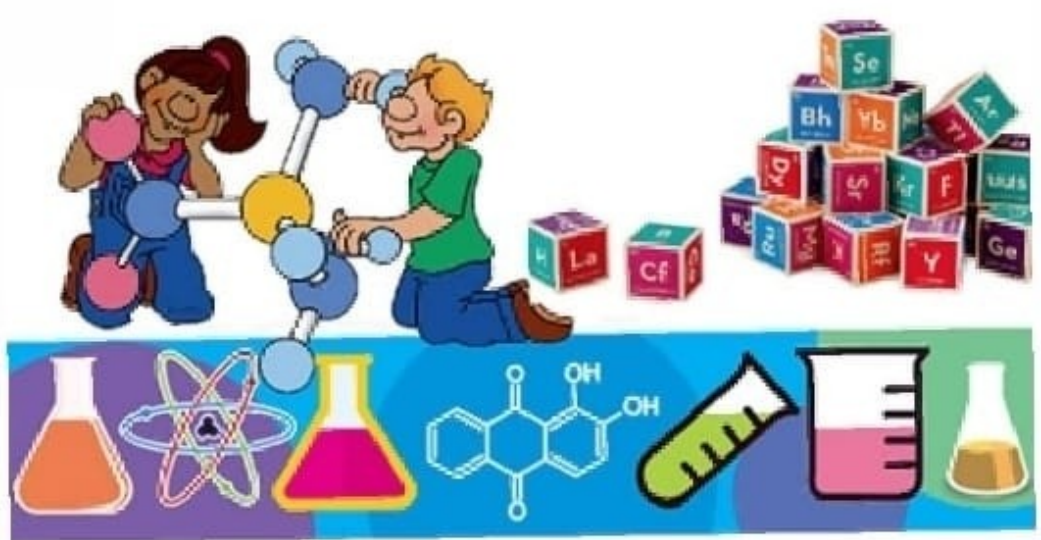
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
 വിഷയം : രസതന്ത്രം  
 യൂണിറ്റ് : 2  
 ഫോം : വാതക, നിയതപ്പെട്ടതും മോൾ സങ്കല്പനവും  
 വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 13

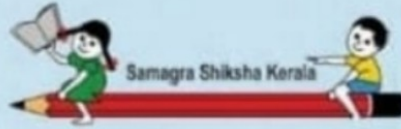
ആരംഭം/തുടരൂ/അവസാനം

# വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

## ബ്രാക്കറ്റിൽ നിന്നും യോജിച്ചവ എഴുതുക

24 ഗ്രാം കാർബണിൽ  
 എത്ര GAM കൾ ഉണ്ട് ?  $C=12$   
 (1,4,2)





മിത്രമുഖം പേര്. **തുശൂർ**  
 മി.ആർ.മിത്രമുഖം പേര്. യു. ആർ. സി തുശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
 വിഷയം : രസതന്ത്രം  
 യൂണിറ്റ് : 2  
 ഫോ : വായന, നിരീക്ഷണവും  
 മോൾ സങ്കല്പനവും  
 വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 14

ആരംഭം/തുടർച്ച/അവസാനം

## വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

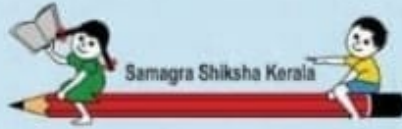
# ബ്രാക്കറ്റിൽ നിന്ന് തിരഞ്ഞെടുത്ത് പുരിപ്പിക്കുക

12 g കാർബണിൽ .....  
 ആറ്റങ്ങൾ ഉണ്ടായിരിക്കും.

$$[6.022 \times 10^{23}, 5.022 \times 10^{23}]$$







മിഥ്യയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**  
മി.ആർ.നിത്യുടെ പേര്. യു. ആർ. സി തൃശ്ശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
വിഷയം : രസതന്ത്രം  
യൂണിറ്റ് : 2  
പാഠം : വാതക നിയമങ്ങളും  
മോൾ സങ്കല്പനവും  
വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 15

ആരംഭം/തുടർച്ച/അവസാനം

## വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

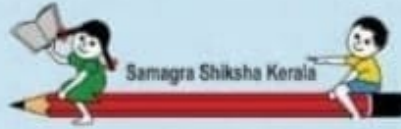
# വരച്ചുയോജിപ്പിക്കുക

A



B





മിഥ്യയുടെ പേര്. **തുശൂർ**  
 മി.ആർ.നിത്യുടെ പേര്. യു. അരുൺ, സി തുശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
 വിഷയം : രസതന്ത്രം  
 യൂണിറ്റ് : 2  
 ഫോം : വ്യാക്രമിതരസതന്ത്രം  
 മോൾ സങ്കല്പനവും  
 വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 16

ആരംഭം/തുടർച്ച/അവസാനം

## വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

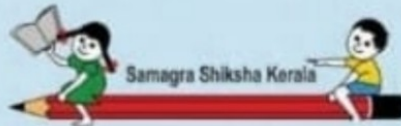
# ബ്രോക്കറ്റിൽ നിന്നും മോളികുലാർ മാസ് കണ്ടെത്തി എഴുതുക

[ 18, 25, ]



[അറ്റോമികമാസ് H-1, O-16]





മിഥ്യയുടെ പേര്. **തുശൂർ**  
 മി.ആർ.നിത്യുടെ പേര്. യു. അരുൺ, സി തൃശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
 വിഷയം : സസത്യന്തം  
 യൂണിറ്റ് : 2  
 ഫോം : വാതക നിയമങ്ങളും മോൾ സങ്കല്പനവും  
 വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 17

ആരംഭം/തൃപ്തി/അവസാനം

## വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

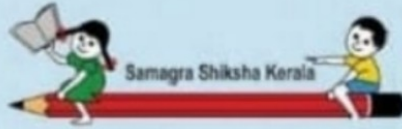
**ബ്രാക്കറ്റിൽ നിന്നും  
 മോളികുലാർ മാസ്  
 കണ്ടെത്തി എഴുതുക**

**( 20, 44 )**

**CO<sub>2</sub>** (അറ്റോമികമാസ് C=12, O= 16)







മിഥ്യയുടെ പേര്. **ത്യഗുകൂർ**  
മി.ആർ.മിഥ്യയുടെ പേര്. യു. അരൂർ. സി ത്യഗുകൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ്	: 10
വിഷയം	: രസതന്ത്രം
യൂണിറ്റ്	: 2
ഛോ	: വാതക, നിധനങ്ങളും മോൾ സങ്കരപ്പനവും
വർഷ് ഷീറ്റ് നമ്പർ	: 18

ആരംഭം/തുടർച്ച/അവസാനം

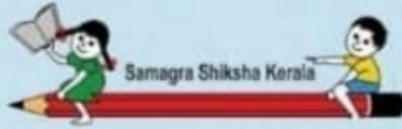
## വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

ശരി ഉത്തരത്തിനു നേരെ ✓  
രേഖപ്പെടുത്തുക

1)  $5.022 \times 10^{23}$  ആറ്റങ്ങൾ ആണ് ഒരു മോൾ ആറ്റങ്ങൾ

2)  $6.022 \times 10^{23}$  ആറ്റങ്ങളാണ് ഒരു മോൾ ആറ്റങ്ങൾ

3)  $6.022 \times 10^{23}$  ആറ്റങ്ങളാണ് ഒരു മോൾ ആറ്റങ്ങൾ



മിഥ്യയുടെ പേര്. **തുശൂർ**  
 മി.ആർ.മിഥ്യയുടെ പേര്. യു. അരുൺ, സി തുശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
 വിഷയം : രസതന്ത്രം  
 യൂണിറ്റ് : 2  
 ഫോം : വാതക നിയമങ്ങളും മോൾ സങ്കല്പനവും  
 വർഷ് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 19

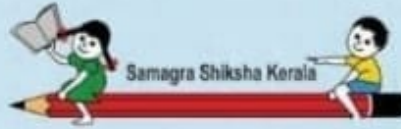
ആരംഭം/തുടച്ചു/അവസാനം

## വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

**ശരിയുത്തരം എടുത്തെഴുതുക**  
**സ്ഥിരതാപനിലയിലും**  
**മർദ്ദത്തിലും ഒരു മോൾ**  
**വാതകത്തിന്റെ വ്യാപ്തത്തെ**  
**..... എന്ന് വിളിക്കാം**

[മോളാർ വ്യാപ്തം, ഒരു മോൾ ആറ്റങ്ങൾ]





മിഥ്യയുടെ പേര്. തൃശ്ശൂർ  
മി.ആർ.മിഥ്യയുടെ പേര്. യു.ആർ.സി.തൃശ്ശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10  
വിഷയം : രസതന്ത്രം  
യൂണിറ്റ് : 2  
പാഠം : വാതക നിരയലാലുള്ള മോൾ സങ്കല്പനവും  
വർക്ക് ഷീറ്റ് നമ്പർ : 20

ആരംഭം/തുടർച്ച/അവസാനം

# വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

## പട്ടിക പൂർത്തിയാക്കുക

വാതകം	വ്യാപ്തം
STP യിൽ ഒരു മോൾ ഹൈഡ്രജൻ ( $H_2$ )	22.4 L
STP യിൽ ഒരു മോൾ നൈട്രജൻ ( $N_2$ )	.....
STP യിൽ ഒരു മോൾ ഓക്സിജൻ ( $O_2$ )	.....