

SSLC -രസതന്ത്രം -ക്ലാസ് -17

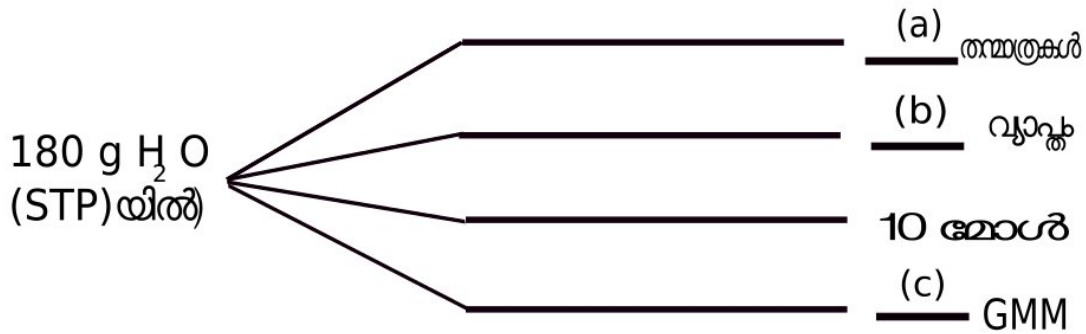
യൂണിറ്റ് 2 : വാതകനിയമങ്ങളും മോൾ സങ്കല്പനവും

റിവിഷൻ ചോദ്യങ്ങൾ

1) 140g നൈട്രജൻ (N_2) വാതകത്തിൽ എത്ര മോൾ അടങ്ങിയിട്ടുണ്ട് ?

[10 , 5, 14. 140]

2. a ,b , c d ഇവ കണ്ടെത്തുക



3) STP യിൽ $4 \times 6.022 \times 10^{23}$ തന്മാത്രകൾ ക്ലോറിൻ വാതകം എടുത്തിരിക്കുന്നു.താഴെ കൊടുത്തിരിക്കുന്ന ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരം എഴുതുക (അറ്റോമിക മാസ് : ക്ലോറിൻ = 35.5)

- a) STP യിൽ ഈ വാതകത്തിന്റെ വ്യാപ്തം എന്ത് ?
- b) ഈ പദാർത്ഥത്തിന്റെ മാസ് എത്ര ?
- c) ഇതിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന മോളുകളുടെ എണ്ണം എത്ര ?
- 4) ചേരുംപടി ചേർക്കുക ?

A	B	C
54g H ₂ O	3 X 6.022X10 ²³	1 Mole
88g CO ₂	1 X 6.022X10 ²³	2 Moles
17g NH ₃	2 X 6.022X10 ²³	3 Moles

5) താഴെ കൊടുത്തിരിക്കുന്നവയിൽ ശരിയായ പ്രസ്താവന ഏത് ?
(Hint : അറ്റോമിക മാസ് : C - 12 , O - 16)

- a) 22 g CO₂ വാതകത്തിൽ 6.022 x 10²³ തന്മാത്രകൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു.
- b) 1 GMM CO₂ വാതകത്തിന്റെ മാസ് 22 g ആണ്.
- c) STP യിലുള്ള 22 g CO₂ ന്റെ വ്യാപ്തം 11.2 L ആണ്.
