

SSLC -രസതന്ത്രം -ക്ലാസ് -16

യൂണിറ്റ് 2 : വാതകനിയമങ്ങളും മോൾ സങ്കല്പനവും

റിവിഷൻ ചോദ്യങ്ങൾ

1) STP യിൽ സ്ഥിതിചെയ്യുന്ന $2 \times 6.022 \times 10^{23}$ വാതക തന്മാത്രകളുടെ വ്യാപ്തം.....ആണ്.

[22.4L , 44.8 L, 11.2L]

2) ചുവടെ കൊടുത്തിരിക്കുന്നവയിൽ $2 \times 6.022 \times 10^{23}$ തന്മാത്രകൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന പദാർത്ഥം ഏത് ?

(28 g N₂ , 2 g H₂ , 32 g O₂ , 44.8 L CO₂)

3) 88g of gas is taken in a container at STP യിൽ 88g CO₂ വാതകം എടുത്തിരിക്കുന്നു. .

a) ഇതിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന തന്മാത്രകളുടെ എണ്ണം എത്ര ?

b) ഇതിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന മോളുകളുടെ എണ്ണം കണക്കാക്കുക?

c) ഇതിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന GMM എത്ര ?

d) ഈ വാതകത്തിന്റെ വ്യാപ്തം കണക്കാക്കുക.

4) ചുവടെ കൊടുത്തിരിക്കുന്നവയിൽ മോൾ എണ്ണം തുല്യമായ പദാർത്ഥങ്ങൾ ഏതെല്ലാം ?

[4 GMM H_2 , 88 g CO_2 , 89.6 L O_2 , 4 g He]

5) പട്ടിക പൂരിപ്പിക്കുക.

പദാർത്ഥം	വ്യാപ്തം STPൽ	മോളുകളുടെ എണ്ണം	മാസ്സ് (g)
CO_2	44.8 L	2	88
CH_4	(a)	(b)	4 g
NH_3	11.2 L	(c)	(d)

(സൂചന : MM : $CO_2 = 44$, $CH_4 = 16$, $NH_3 = 17$)