அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி கல்லமநாயக்கர்பட்டி.

மோல்களின் எண்ணிக்கையைக் காண்க

பூர்த்தி செய்க

1)4 கி H_2

H_2 ன் மோலார் நிறை= (2 × ☐)

= ☐ கிமோல்$^{-1}$

மோல்களின் எண்ணிக்கை= $\frac{\text{நிறை}}{\text{மோலார் நிறை}}$

= $\frac{☐}{☐}$ = ☐ மோல்கள்

2)22 கி CO_2

CO_2 ன் மோலார் நிறை= (1 × ☐)+(2 × ☐)

= ☐ + ☐

= ☐ கிமோல்$^{-1}$

LIVEWORKSHEETS

மோல்களின் எண்ணிக்கை= $\frac{\text{நிறை}}{\text{மோலார் நிறை}}$

= $\frac{\square}{\square}$ = $\square$ மோல்கள்

3) 7.5g C_2H_6 ஈத்தேன்

C_2H_6 ன் மோலார் நிறை= (2 × $\square$)+(6 × $\square$)

= $\square$ + $\square$

= $\square$ கிமோல்$^{-1}$

மோல்களின் எண்ணிக்கை= $\frac{\text{நிறை}}{\text{மோலார் நிறை}}$

= $\frac{\square}{\square}$ = $\square$ மோல்கள்

4)0.018 கி H_2O

H_2O ன் மோலார் நிறை= (2 × $\square$)+(1 × $\square$)

= $\square$ + $\square$

LIVEWORKSHEETS

= ☐ கிமோல்$^{-1}$

மோல்களின் எண்ணிக்கை= $\frac{\text{நிறை}}{\text{மோலார் நிறை}}$

= $\frac{\square}{\square}$ = ☐ மோல்கள்

5)6 கி C

C ன் அணு நிறை= ☐ கிமோல்$^{-1}$

மோல்களின் எண்ணிக்கை= $\frac{\text{நிறை}}{\text{அணு நிறை}}$

= $\frac{\square}{\square}$ = ☐ மோல்கள்

6)52 கி He

He ன் அணு நிறை= ☐ கிமோல்$^{-1}$

மோல்களின் எண்ணிக்கை= $\frac{\text{நிறை}}{\text{அணு நிறை}}$

= $\frac{\square}{\square}$ = ☐ மோல்கள்

LIVEWORKSHEETS