

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி கல்லமநாயக்கர்பட்டி.

மோல்களின் எண்ணிக்கையைக் காண்க

பூர்த்தி செய்க

1)4 கி H_2

H_2 ன் மோலார் நிறை = ($2 \times \square$)

= $\square$ கிமோல்⁻¹

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

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

2)22 கி CO_2

CO_2 ன் மோலார் நிறை = ($1 \times \square$) + ($2 \times \square$)

= $\square + \square$

= $\square$ கிமோல்⁻¹

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

$$= \frac{\boxed{}}{\boxed{}} = \boxed{} \text{ மோல்கள்}$$

3) 7.5g C₂H₆ ஈத்தேன்

C₂H₆ ன் மோலார் நிறை = (2 × $\boxed{}$) + (6 × $\boxed{}$)

$$= \boxed{} + \boxed{}$$

$$= \boxed{} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

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

$$= \frac{\boxed{}}{\boxed{}} = \boxed{} \text{ மோல்கள்}$$

4) 0.018 கி H₂O

H₂O ன் மோலார் நிறை = (2 × $\boxed{}$) + (1 × $\boxed{}$)

$$= \boxed{} + \boxed{}$$

$$= \boxed{} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

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

$$= \frac{\boxed{}}{\boxed{}} = \boxed{} \text{ மோல்கள்}$$

5)6 கி C

$$\text{C ன் அணு நிறை} = \boxed{} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

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

$$= \frac{\boxed{}}{\boxed{}} = \boxed{} \text{ மோல்கள்}$$

6)52 கி He

$$\text{He ன் அணு நிறை} = \boxed{} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

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

$$= \frac{\boxed{}}{\boxed{}} = \boxed{} \text{ மோல்கள்}$$