

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி கல்லமநாயக்கர்பட்டி.

மோல்களின் எண்ணிக்கையைக் காண்க

**பூர்த்தி செய்க**

1)4 கி  $H_2$

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

=  $\square$  கிமோல்<sup>-1</sup>

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<sup>-1</sup>

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

$$= \frac{\boxed{\phantom{000}}}{\boxed{\phantom{000}}} = \boxed{\phantom{000}} \text{ மோல்கள்}$$

3) 7.5g  $\text{C}_2\text{H}_6$  ஈத்தேன்

$\text{C}_2\text{H}_6$  ன் மோலார் நிறை =  $(2 \times \boxed{\phantom{00}}) + (6 \times \boxed{\phantom{00}})$

$$= \boxed{\phantom{00}} + \boxed{\phantom{00}}$$

$$= \boxed{\phantom{00}} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

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

$$= \frac{\boxed{\phantom{000}}}{\boxed{\phantom{000}}} = \boxed{\phantom{000}} \text{ மோல்கள்}$$

4) 0.018 கி  $\text{H}_2\text{O}$

$\text{H}_2\text{O}$  ன் மோலார் நிறை =  $(2 \times \boxed{\phantom{00}}) + (1 \times \boxed{\phantom{00}})$

$$= \boxed{\phantom{00}} + \boxed{\phantom{00}}$$

$$= \boxed{\phantom{00}} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

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

$$= \frac{\boxed{\phantom{00}}}{\boxed{\phantom{00}}} = \boxed{\phantom{00}} \text{ மோல்கள்}$$

5)6 கி C

$$\text{C ன் அணு நிறை} = \boxed{\phantom{00}} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

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

$$= \frac{\boxed{\phantom{00}}}{\boxed{\phantom{00}}} = \boxed{\phantom{00}} \text{ மோல்கள்}$$

6)52 கி He

$$\text{He ன் அணு நிறை} = \boxed{\phantom{00}} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

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

$$= \frac{\boxed{\phantom{00}}}{\boxed{\phantom{00}}} = \boxed{\phantom{00}} \text{ மோல்கள்}$$