

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி கல்லமநாயக்கர்பட்டி.

மோல்களின் எண்ணிக்கையைக் காண்க

பூர்த்தி செய்க

1)1.7 கிNH₃

NH₃ ன் மோலார் நிறை= (1 ×)+(3 ×)

= +

= கிமோல்⁻¹

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

= $\frac{\text{}}{\text{}}$ = மோல்கள்

2)180 கிH₂O

H₂O ன் மோலார் நிறை= (2 ×)+(1 ×)

= +

$$= \boxed{} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

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

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

3) 32 கி CH_4

CH_4 ன் மோலார் நிறை = $(1 \times \boxed{}) + (4 \times \boxed{})$

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

$$= \boxed{} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

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

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

4) 112 கி N_2

N_2 ன் மோலார் நிறை = $(2 \times \boxed{})$

$$= \boxed{} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

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

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

5) 8 கி O_2

$$O_2 \text{ ன் மோலார் நிறை} = (2 \times \boxed{})$$

$$= \boxed{} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

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

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