

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி கல்லமநாயக்கர்பட்டி.

தனிமத்தின் சதவீதத்தைக் காண்க

பூர்த்தி செய்க

1) H_2O நீர்

$$H_2O \text{ ன் மோலார் நிறை} = (2 \times \boxed{}) + (1 \times \boxed{}) \\ = \boxed{} + \boxed{}$$

$$= \boxed{} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

$$H \text{ ன் சதவீதம்} = \frac{\boxed{}}{\boxed{}} \times 100$$

$$= \boxed{} \%$$

$$O \text{ ன் சதவீதம்} = \frac{\boxed{}}{\boxed{}} \times 100$$

$$= \boxed{} \%$$

2) H_2SO_4 கந்தக அமிலம்

H_2SO_4 ன் மோலார் நிறை

$$= (2 \times \boxed{}) + (1 \times \boxed{}) + (4 \times \boxed{})$$

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

$$= \boxed{} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

$$\text{H ன் சதவீதம்} = \frac{\boxed{}}{\boxed{}} \times 100$$

$$= \boxed{} \%$$

$$\text{S ன் சதவீதம்} = \frac{\boxed{}}{\boxed{}} \times 100$$

$$= \boxed{} \%$$

$$\text{O ன் சதவீதம்} = \frac{\boxed{}}{\boxed{}} \times 100$$

$$= \boxed{} \%$$

3) CaCO_3 கால்சியம் கார்பனேட்

CaCO_3 ன்மோலார் நிறை

$$= (1 \times \boxed{}) + (1 \times \boxed{}) + (3 \times \boxed{})$$

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

$$= \boxed{} \text{ கிமோல்}^{-1}$$

Ca ன் சதவீதம் = $\frac{\boxed{}}{\boxed{}} \times 100$

$$= \boxed{} \%$$

C ன் சதவீதம் = $\frac{\boxed{}}{\boxed{}} \times 100$

$$= \boxed{} \%$$

O ன் சதவீதம் = $\frac{\boxed{}}{\boxed{}} \times 100$

$$= \boxed{} \%$$