

CORRIGE C6 Je calcule une masse molaire moléculaire à partir des masses molaires atomiques

Exercice 1

Déterminer les masses molaires moléculaires des espèces moléculaires suivantes :

1. Dichlore $\text{Cl}_2 \rightarrow M(\text{Cl}_2) = 71,0 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$
2. Ammoniac $\text{NH}_3 \rightarrow M(\text{NH}_3) = 17,0 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$
3. Chloroforme $\text{CHCl}_3 \rightarrow M(\text{CHCl}_3) = 120 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$
4. Acétone $\text{C}_3\text{H}_6\text{O} \rightarrow M(\text{C}_3\text{H}_6\text{O}) = 58,0 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

Données

Elément	Cl	N	H	C	O
Masse molaire atomique ($\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$)	35,5	14,0	1,0	12,0	16,0