

Problema0211: Calcula a masa molecular ou masa fórmula dos seguintes compostos: H_2O , $NaCl$, SiO_2 , $CaCO_3$, HF , $C_6H_{12}O_6$

$$M(H_2O) = 2 \cdot 1u + 16u = 18u$$

$$M(NaCl) = 23u + 35,5u = 58,5u$$

$$M(SiO_2) = 28u + 2 \cdot 16u = 60u$$

$$M(CaCO_3) = 40u + 12u + 3 \cdot 16u = 100u$$

$$M(HF) = 1u + 19u = 20u$$

$$M(C_6H_{12}O_6) = 6 \cdot 12u + 12 \cdot 1u + 6 \cdot 16u = 180u$$