



1 分子量

>> 分子を構成している原子の原子量の和

例) H_2O の分子量

$$\text{H} = 1, \text{O} = 16$$

$$\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H} \text{が} 2 \text{つ} \text{と} \text{O} \text{が} 1 \text{つ} \rightarrow 1 \times 2 + 16 = \underline{18}$$

2 式量

>> 組成式またはイオン式で表される物質を構成している原子の原子量の和

例) NaCl の式量

$$\text{Na} = 23, \text{Cl} = 35.5$$

$$\text{NaCl} \rightarrow \text{Na} \text{が} 1 \text{つ} \text{と} \text{Cl} \text{が} 1 \text{つ} \rightarrow 23 + 35.5 = \underline{58.5}$$