

Molární hmotnost

Př 1

Vypočítej molární hmotnost methanu (CH_4).

$$M(\text{CH}_4) = ? \text{ g/mol}$$

$$M(\text{CH}_4) = M(\text{C}) + 4 \cdot M(\text{H}) = 12 + 4 \cdot 1 = 12 + 4 = 16 \text{ g/mol}$$

Př 2

Vypočítej molární hmotnost oxidu křemičitého.

$$M(\text{SiO}_2) = ? \text{ g/mol}$$

$$M(\text{SiO}_2) = M(\text{Si}) + 2 \cdot M(\text{O}) = 28 + 2 \cdot 16 = 28 + 32 = 60 \text{ g/mol}$$

Př 3

Vypočítej molární hmotnost sulfidu měďného.

$$M(\text{Cu}_2\text{S}) = ? \text{ g/mol}$$

$$M(\text{Cu}_2\text{S}) = 2 \cdot M(\text{Cu}) + M(\text{S}) = 2 \cdot 64 + 32 = 128 + 32 = 160 \text{ g/mol}$$

Př 4

Vypočítej molární hmotnost oxidu železitého.

$$M(\text{Fe}_2\text{O}_3) = ? \text{ g/mol}$$

$$M(\text{Fe}_2\text{O}_3) = 2 \cdot M(\text{Fe}) + 3 \cdot M(\text{O}) = 2 \cdot 56 + 3 \cdot 16 = 112 + 48 = 160 \text{ g/mol}$$