

# Sameindamassi

- Hann er massi sameindar.
- Hann er fundinn með því að leggja saman massa allra atóma í sameindinni.

Dæmi: Sameindamassi  $\text{H}_2\text{O}$  er

$$2 \times \text{atómmassi H} + \text{atómmassi O} =$$

$$2 \times 1,00\text{u} + 16\text{u} = 18\text{u}$$

$$\text{Sameindamassi NaCl} = 23\text{u} + 35,5\text{u} = 58,5\text{u}$$

# Sameindamassi og mólmassi

- Tákn mólmassi er  $M$ .
- Hann er reiknaður út eins og sameindamassi.
- Eining mólmassa er g/mól

Dæmi: Mólmassi vatns er 18 g/mól,  
sameindmassi vatns er 18 u.

- Efnaformúla vatns er  $H_2O$ . Tala niðri segir til um fjölda atóma efnisins sem er vinstra megin.

# Verkefni

Reiknaðu sameindamassa:

•  $\text{CO} =$  \_\_\_\_\_

•  $\text{CO}_2 =$  \_\_\_\_\_

•  $\text{H}_2\text{SO}_4 =$  \_\_\_\_\_

•  $\text{NaOH} =$  \_\_\_\_\_

•  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 =$  \_\_\_\_\_

•  $\text{FeS} =$  \_\_\_\_\_

•  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 =$  \_\_\_\_\_

# Svör

- $\text{CO} = 12,00 + 16,00 = 28,00\text{u}$
- $\text{CO}_2 = 12,00 + 2 \times 16,00 = 44,00\text{u}$
- $\text{H}_2\text{SO}_4 = 2 \times 1,0 + 32,0 + 4 \times 16,0 = 98,0\text{u}$
- $\text{NaOH} = 23 + 16 + 1 = 40\text{u}$
- $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 = 6 \times 12 + 12 \times 1 + 6 \times 16 = 180\text{u}$
- $\text{FeS} = 56 + 32 = 88\text{u}$
- $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 = 65 + 2(14 + 3 \times 16) = 189\text{u}$