



Tömegettört
Hmotnostný zlomok



(folytasd a füzetbe!)

1. példa

Készíts 42 %-os 300 g sóoldatot. Hány g sóra van szükségünk?

(ha a % meg van adva, akkor mindig vissza kell alakítani tizedes számmá!!)

$$w = 42\% = 0,42$$

$$m(A) = x \text{ g}$$

$$m(O) = 300 \text{ g}$$

Az oldat elkészítéséhez 126 g sóra van szükségünk.

$$m(A) = w \cdot m(O)$$

$$m(A) = 0,42 \cdot 300$$

$$m(A) = 126 \text{ g}$$



2. példa

Készíts 35%-os 450 g sóoldatot! Hány g sóra és hány g vízre van szükségünk?

$$w = 35\% = 0,35$$

$$m(A) = x \text{ g}$$

$$m(O) = 450 \text{ g}$$

$$m(A) = w \cdot m(O)$$

$$m(A) = 0,35 \cdot 450$$

$$m(A) = 157,5 \text{ g só}$$

víz kiszámítása: oldat = víz + anyag

víz = oldat - anyag

$$m(\text{víz}) = m(O) - m(A)$$

$$m(\text{víz}) = 450 - 157,5$$

$$m(\text{víz}) = 292,5 \text{ g} = 292,5 \text{ ml}$$

Az oldat elkészítéséhez 157,5 g sóra és 292,5 vízre van szükség.

Házi feladat:

1.Készíts 64%-os 700 g cukoroldatot. Hány g cukorra lesz szükség?

2.Készíts 15%-os 630 g sóoldatot. Hány g sóra és hány g vízre lesz szükség?

A csütörtöki Zoom órán gyakoroljuk

A füzetbe leírt tananyagot és a házi feladatot kérem szépen lefényképezni és elküldeni messengeren szerda estig.

Köszönöm

