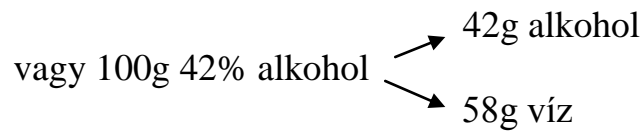
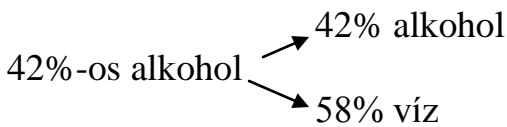
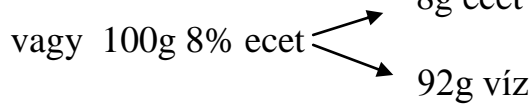
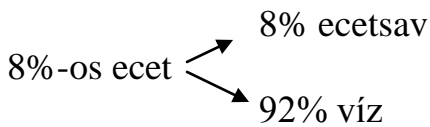
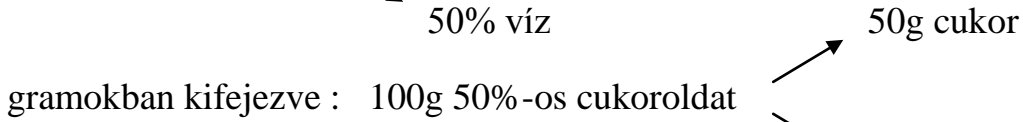
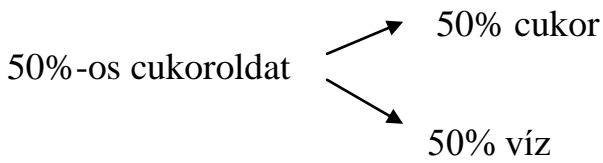




### Füzetbe leírni:

Oldatok %-os összetétele:

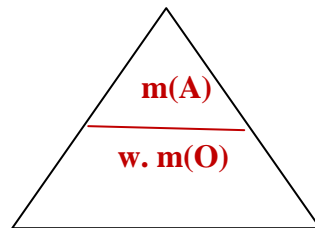


### Tömegtört – tömegszázalék:

A tömegtört mennyiség, jele: w (egysége nincs)

$$w = \frac{m(A)}{m(O)}$$

vagy



w = tömegtört , tömegszázalék  
 m(A) – oldott anyag tömege (g)  
 m(O) – oldat tömege (g)

Mivel az oldott anyag tömege mindig kisebb, mint az egész oldat tömege, a tömegtört értéke **mindig kisebb mint 1.**



1. példa:

Számítsuk ki a só tömeghányadát az oldatban, ha 200g sóoldatban 20 g só van.

vázlat:  $m(A) = 20\text{g}$   
 $m(O) = 200\text{g}$   
 $w = x$

$$w = m(A) : m(O)$$
$$w = 20 : 200$$
$$w = 0,1$$

A só tömeghányada az oldatban 0,1.

Ha azt akarom kiszámítani, hogy hány %-os az oldat, akkor a kapott tömeghányadot beszorzom 100-al.

2. példa:

Hány %-os az oldat, ha 150g sóoldatban 35 g só van?

vázlat:  $m(A) = 35\text{g}$   
 $m(O) = 150\text{g}$   
 $w = x$

$$w = m(A) : m(O)$$
$$w = 35 : 150$$
$$w = 0,23 = 23\%$$

Az oldat 23 %-os.



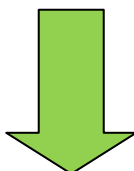
### Házi feladat:

- 1.Számítsuk ki az anyag tömeghányadát, ha 450g cukoroldatban 25 g cukor van.
- 2.Hány %-os az oldat, ha 855g sóoldatban 65 g só van.

## A csütörtöki Zoom órán gyakoroljuk



*Ismételd át a megbeszélte számításokat!  
A tesztet a csütörtöki Zoom óra keretén belül fogjuk írni.*



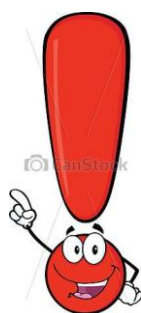
*A tesztet a következő linken találod meg.*



[https://redmenta.com/?solve&ks\\_id=2072388054](https://redmenta.com/?solve&ks_id=2072388054)

*A teszt megoldásának időpontja:*

*csütörtök, 10:10 – 10:20 között*



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

*Köszönöm*