



**Kémia** – Az előző lapszámban közölt feladatok megoldásai:

1. *Készítsünk cukoroldatot. Oldjunk fel 250 mL vízben 20 g cukrot. Számítsuk ki a cukoroldat tömegszázalékos koncentrációját.*

**Megoldás:**

A víz sűrűsége 1mL/g, a 250 mL víz 250 g

Az elkészített oldat tömege: 250 g víz+20 g cukor= 270 g

Százalékos összetétel:

270 g oldatban.....20 g cukor

100 g oldatban.....X

$X = 20 \cdot 100 / 270 = 74$  Az oldat 74 tömeg %

2. *Melyik a töményebb oldat?*

*Ha 243 g vízben oldunk 35 g sót, vagy ha 300 g vízben oldunk 40 g sót?*

**Megoldás:**

A feladat megoldásához ki kell számítanunk mindkét oldat tömegszázalékos koncentrációját

1. oldat

Az oldat tömege: 243 g+35 g= 278 g

278 g oldatban van.....35 g só

100 g oldatban.....X

$X = 100 \cdot 35 / 278 = 12,2$  Az első oldat 12,2 %

2. oldat

Az oldat tömege: 300 g+40 g= 340 g

340 g oldatban van..... 40 g só

100 g oldatban.....X

$X = 100 \cdot 40 / 340 = 11,7$  A második oldat 11,7 %

Az első a töményebb oldat.

