

1. Számítsad ki a 0,9%-os (w/v) fiziológiás sóoldat (NaCl) ozmotikus koncentrációját! (Válasz: 283 mOsm/l)

2. Számítsad ki az 5%-os (w/v) glükóz oldat ozmotikus koncentrációját! (Válasz: 278 mOsm/l)

3. Számítsad ki a Ringer-laktát oldat ozmotikus koncentrációját, tudva, hogy az 1000 ml-es infúziós zsák a következőket tartalmazza: 6 g NaCl, 0,4 g KCl, 0,27 g CaCl₂, 3,2 g Na-laktát. (Válasz: 261 mOsm/l)

A Na-laktát moláris tömegén kívül a többi a képlettárban is megtalálod, de ide is összegyűjtöttem:

Moláris tömegek

Anyag	Moláris tömeg (g/mol)
NaCl	58,44
KCl	74,55
CaCl ₂	110,98
Na-laktát	112,06
glükóz	180,16

Ozmotikus együtthatók

Anyag	Moláris tömeg (g/mol)
NaCl	0,92
KCl	0,92
CaCl ₂	0,85
Na-laktát	0,98
glükóz	1,0