

Tudjuk, hogy valamilyen sóoldat fagyáspontja az oldat töménységének növelésével egyre alacsonyabb lesz. Kis koncentrációk esetén pl. konyhasó (NaCl) a fagyáspont $^{\circ}\text{C}$ -ban mérve körülbelül megegyezik az oldott anyag súlyszázalékának (-1) -szeresével (pl. ha 100 g konyhasóoldat 8 g NaCl-ot tartalmaz, akkor az oldat -8°C hőmérsékleten fagy meg).

Helyezzünk 8,1 kg 0°C hőmérsékletű jeget hőszigetelő tartályba és adjunk hozzá 12,5 g 0°C hőmérsékletű konyhasót, majd zárjuk le az edényt. Mekkora lesz a keverék hőmérséklete az egyensúly beállta után? Soroljuk fel a megoldásban tett fontosabb közelítéseket.