

200 g tömegű, 60 °C hőmérsékletű víz–alkohol keverékbe 100 g tömegű, 18 °C hőmérsékletű vizet öntünk. A hőmérsékletkülönbség kiegyenlítése után a keverék közös hőmérséklete 42,5 °C. Hány % vizet tartalmazott a 200 g tömegű víz–alkohol keverék? (Az alkohol fajhője 0,57 cal/ g °C; a vízé 1 cal/ g °C. Tételezzük fel, hogy a víz oldódása a keverékben nem idéz elő hőmérsékletváltozást!)