

Teplo - kalorimetrická rovnice

1. Do vody o objemu 350 litrů a teplotě 80°C nalijeme 120 litrů vody 18°C teplé. Jakou výslednou teplotu má směs?
2. Do vody o hmotnosti 200 g a teplotě 20°C přilijeme stejné množství vody 80°C teplé. Jakou výslednou teplotu budeme mít?
3. Smícháme 3,7 litru 85°C teplé vody s 1,3 litry 15°C studené vody. Jakou výslednou teplotu bude mít lázeň?
4. Do 300 litrové nádrže 10°C teplé vody přilijeme neznámé množství vody 90°C teplé. Výsledná teplota se ustálí na 35°C . Kolik vody jsme přilili?
5. Do vody o hmotnosti 800 g a teplotě 12°C vhodíme platinu o hmotnosti 150 g. Výsledná teplota se ustálí na 19°C . Jakou teplotu měla platina?
6. Jaká bude výsledná teplota vody, jestliže smícháme vodu o hmotnosti 1 kg a teplotě 20°C s 5kg vody o teplotě 60°C . Výslednou teplotu pak převed' i ze $^{\circ}\text{C}$ na Kelviny (pokud nevíš jak, najdi si informace o termodynamické teplotě a jejím převádění na internetu).

!!! počítá se přes hmotnost a vždy se řeší nějaká rovnice!!!