1. Ile lodu o temperaturze 0oC należy wrzucić do 300g wody o temperaturze 60oC aby oziębić ją do temperatury 15oC
2. W naczyniu znajduje się 20g wody o temperaturze 15 oC. Do naczynia tego wlewamy 100g wody o temperaturze 90 oC. Oblicz temperaturę mieszaniny.
3. Kawałek żelaza ( cw=444 J/kgK)o masie 900g ogrzanego do temperatury 300 oC wrzucono do 2,5kg wody o temperaturze 15 oC. Oblicz temperaturę końcową.
4. W kalorymetrze miedzianym o masie 150g (cieplo właściwe 385 J/kgK) znajduje się 300g wody o temperaturze 20 oC. Do jakiej temperatury ogrzeje się woda jeśli skroplić w niej 10g pary wodnej o temperaturze 100 oC.
(ciepło parowania wody 2258000 J/kg)
5. Mieszaninę złożoną z 5kg lodu i 15kg wody ogrzano przez przepuszczenie pary wodnej o temperaturze 100 oC. Temperatura końcowa wody wynosi 10 oC. Ile pary wodnej przepuszczono przez mieszaninę.
(ciepło parowania wody 2258000 J/kg ciepło topnienia 333000J/kg)