

Az üvegedény súlya üresen $G = 8,482$ p; $t = 17$ °C-on V -ig van töltve higannyal, ekkor súlya $G_1 = 19,689$ p. Melegítésre egy kevés higany kicsordul, és az össz-súly $G_2 = 19,592$ p-ra csökken. A higany ezután ismét lehül t hőmérsékletre, és térfogata V_1 lesz, ezért $t_1 = 65,1$ °C-ra kell melegíteni, hogy térfogata újra V legyen. Ha az eszközt újból felmelegítjük, míg a higany kissé kicsordul, az össz-súly $G_3 = 19,569$ p. A térfogat lehülés után t hőmérsékleten V_2 lesz, és most $t_2 = 76,61$ °C hőmérséklet szükséges V eléréséhez. Mekkora a higany és az üveg köbös hőkiterjedési együtthatója?

