

Hogyan változnak meg a 663. feladatban (l. ezen szám 51. oldalán) megállapított eredmények, ha a hengeres edénynek és tartalmának hőmérsékletét  $7^{\circ}\text{C}$ -ról  $47^{\circ}\text{C}$ -ra emeljük? Az edény és a víz térfogatváltozását elhanyagolhatjuk.

A levegő kiterjedési együtthatója  $\frac{1}{273}$ .

A  $47^{\circ}$ -ú telített vízgőz nyomása: 7,94 cm (higanyoszlop).