

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

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

A 47° -ú telített vízgőz nyomása: 7,94 cm (higanyoszlop).