

Egy dugattyúval ellátott edényben víz és annak telített gőze van $370\text{ }^{\circ}\text{C}$ hőmérsékleten. A víz és a gőz együttes tömege 2 kg . Kezdetben a víz és a gőz együttes térfogata 8 dm^3 .

- a) Mennyi ebből a gőz térfogata?
- b) A dugattyút beljebb tolva – a hőmérsékletet állandó értéken tartva – a térfogatot 5 dm^3 -re csökkentjük. Mennyi lesz az új gőztérfogat?
- c) Hány molekulával van most kevesebb a gőztérben, mint korábban?