

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

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