

Állandó nyomáson 32 g oxigéngázt 8 literről 7 literre nyomunk össze. A folyamat közben a gázt úgy hűtjük, hogy a nyomása állandó marad. A végső állapotban a hőmérséklet $40\text{ }^{\circ}\text{C}$ -kal kisebb, mint a kezdőállapotban.

- a) Mennyi volt és mennyi lett az oxigén hőmérséklete?
- b) Mekkora a gáz nyomása?
- c) Hány joule munkát kellett végezni?
- d) Mennyi hőt adott le a folyamat során az oxigéngáz?