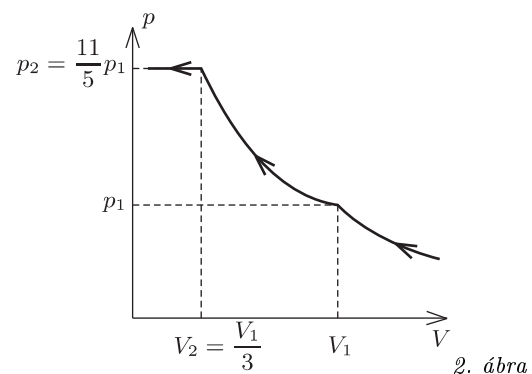


2. feladat. Egy dugattyúval ellátott tartályban $T = 77,4 \text{ K}$ hőmérsékletű nitrogén- és oxigéngáz keveréke található. A hőmérsékletet állandó értéken tartva a gázelegyet lassan összenyomjuk. A keverék nyomása a 2. ábrán látható módon változik a térfogat függvényében, ahol $V_1 = 15 \text{ dm}^3$ és $p_1 = 56,3 \text{ kPa}$.



- a) Milyen fizikai jelenségek rejlenek az izotermán látható furcsa töréspontok mögött?
- b) Mennyi nitrogén és mennyi oxigén van a tartályban?