

Boyle-Mariotte törvény

1. Egy tartályban 260 g normálállapotú oxigéngáz van. Hány mol gázzal van szó, és mekkora a térfogata? Mekkora lesz a nyomása, ha a térfogatot állandó hőmérsékleten 301 dm^3 -re növeljük?
2. Egy tartályban 15 mol normálállapotú oxigéngáz van. Mekkora lesz a nyomása, ha térfogatát állandó hőmérsékleten 60 dm^3 -ről 90 dm^3 -re növeljük?
3. Egy ideális gáz nyomását állandó hőmérsékleten kétszeresére növeljük, így térfogata 150 dm^3 lesz. Mennyi volt az eredeti térfogata?
4. Egy tartályban 250 g normálállapotú nitrogéngáz van. Mekkora a térfogata? Mekkora lesz a nyomása, ha térfogatát állandó hőmérsékleten 85 dm^3 -re csökkentjük?