

Egy állandó térfogatú tartályban bizonyos mennyiségű kétatomos gáz található. Egy kísérletben a gáz hőmérsékletét jelentősen megnöveltük, aminek következtében a molekulák egy része atomokra esett szét, miközben a gáz nyomása 9,2-szeresére, belső energiája 8,24-szorosára növekedett.

- a) A molekulák hány százaléka disszociált?
- b) Hányszorosára növekedett a gáz abszolút hőmérséklete?