

A gáz részecskéinek száma  $3/2$ -szeresére nő, hiszen 2 darab  $H_2$  molekulából három részecske (1  $H_2$  molekula és 2 H atom) lesz. A gáztörvény szerint állandó térfogaton  $p \sim NT$ , ha tehát a hőmérséklet kétszeresére növekszik és a részecskék száma másfélszeresére nő, akkor a gáz nyomása 3-szor nagyobb lesz, mint kezdetben volt.

*Sipőcz Tamás* (Győr, Bercsényi M. Közlekedési Szki., I. o.t.) dolgozata alapján