

**B. II. TÉTEL (15 pont) – Varianta 046**

**Oldd meg a következő feladatot:**

Egy kilomól hidrogén ( $\mu_{H_2} = 2g/mol$ ) normál fizikai körülmények között  $V\mu_0 = 22.4m^3/kmol$  térfogatot foglal el. Határozzátok meg:

- a.  $V = 2m^3$  térfogatban levő molekulák számát normál hőmérsékleten és nyomáson;
  - b. egy hidrogénmolekula tömegét;
  - c.  $m = 1kg$  tömegű hidrogén molekuláinak számát;
  - d. egy hidrogénatom tömegét.
-