

B. SUBIECTUL II – Varianta 046

(15 puncte)

Rezolvați următoarea problemă:

Un kilomol de hidrogen ($\mu_{H_2} = 2g / mol$) ocupă în condiții fizice normale volumul $V_{\mu_0} = 22,4m^3 / kmol$.

Determinați:

- a. numărul de molecule conținute într-un volum $V = 2m^3$ de hidrogen, aflat în condiții normale de temperatură și presiune;
 - b. masa unei molecule de hidrogen;
 - c. numărul de molecule conținute într-o masă $m = 1kg$ de hidrogen;
 - d. masa unui atom de hidrogen.
-