

B. II. TÉTEL (15 pont) – Varianta 064

Oldjátok meg a következő feladatot:

Egy pohárban $m = 100g$ víz (H_2O) található. A molekuláris hidrogén móltömege $\mu_{H_2} = 2g/mol$, illetve molekuláris oxigén móltömege $\mu_{O_2} = 32g/mol$ és a víz sűrűségét $\rho = 1g/cm^3$. Határozzátok meg:

- a. a víz móltömegét;
 - b. egy vízmolekula tömegét;
 - c. az egységnyi területen található molekulák számát, ha a pohárból a víz egyenletesen szétoszlik $1m^2$ területű felületen;
 - d. egy vízmolekulának megfelelő közepes térfogatot.
-