

B. SUBIECTUL II – Varianta 064

(15 puncte)

Rezolvați următoarea problemă:

Într-un pahar se află o cantitate $m = 100g$ de apă (H_2O). Cunoscând masele molare ale hidrogenului molecular $\mu_{H_2} = 2g/mol$, respectiv oxigenului molecular $\mu_{O_2} = 32g/mol$ și densitatea apei $\rho = 1g/cm^3$, determinați:

- a. masa molară a apei;
 - b. masa unei molecule de apă;
 - c. numărul de molecule de apă;
 - d. volumul care revine, în medie, unei molecule de apă.
-