

B. II. TÉTEL (15 pont) – Varianta 008

Oldd meg a következő feladatot:

Egy $V = 48L$ -es térfogatú tartályban molekuláris oxigén található $p = 24 \cdot 10^5 Pa$ nyomáson és $t_1 = 15^\circ C$ hőmérsékleten. Az oxigén tömegének $f = 40\%$ -át elhasználják egy hegesztés során. Számítsátok ki:

- a. a kezdeti hőmérsékletet Nemzetközi Mértérendszerbeli mértékegységben kifejezve;
 - b. az elhasznált oxigén tömegét ($\mu = 32 \frac{kg}{kmol}$);
 - c. a hegesztés utáni gáznyomást a tartályban;
 - d. azt a nyomásértéket, amely kialakulna a tartályban, ha a megmaradt oxigén atomokra disszociálna, ha a térfogat és hőmérséklet nem változna.
-