

**B. II. TÉTEL (15 pont) – Varianta 019**

**Oldd meg a következő feladatot:**

Egy  $V = 10^3 \text{ dm}^3$  térfogatú edényben  $m = 0,5 \text{ kg}$  széndioxid ( $\text{CO}_2$ ) van. Ismerve a szén relatív atomtömegét  $m_{\text{rC}} = 12$  és az oxigén relatív atomtömegét  $m_{\text{rO}} = 16$ , határozzátok meg:

- a. a széndioxid relatív molekulatömegét;
- b. a gáz sűrűségét;
- c. az egységnyi térfogatra jutó  $\text{CO}_2$  molekulák számát;
- d. a gáz móltérfogatát az adott körülmények között.