B. SUBIECTUL II – (15 puncte)

## Rezolvați următoarea problemă:

O cantitate dată de dioxid de carbon ( $CO_2$ ;  $\mu_{CO_2} = 44$  g/mol) se află inițial în starea 1. Parametrii de stare ai gazului în starea 1 sunt  $V_1 = 1$  dm<sup>3</sup>,  $p_1 = 10^5$  Pa,  $t_1 = 27^0$  C. În urma destinderii gazului la temperatura  $t_1$  până într-o stare 2, presiunea gazului scade de 10 ori.

- a. Calculați cantitatea de gaz.
- b.Determinați volumul ocupat de gaz în starea 2.
- **c.** Determinați temperatura gazului într-o starea 3 în care  $V_3 = 3 \,\mathrm{dm}^3$ , iar  $p_3 = p_1$ .
- d. Calculați densitatea gazului în starea 3.