

## 16. ZADATAK

Procijeniti kritični volumen izobutanola Veteréovim postupkom.

| SKUPINA          | $\Delta v_i$ | $M_i$ | $\Delta v_i \cdot M_i$ |
|------------------|--------------|-------|------------------------|
| -CH <sub>3</sub> | 3,360        | 15,03 | 50,50                  |
| -CH <sub>2</sub> | 3,360        | 14,03 | 47,14                  |
| -CH              | 3,360        | 13,02 | 43,75                  |
| -OH              | 0,704        | 17,01 | 11,98                  |

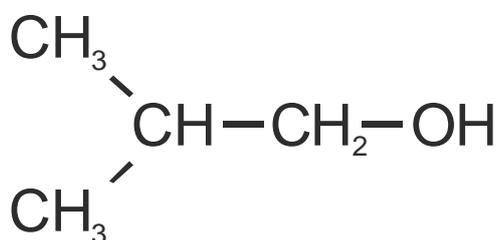
**Eksperimentalni podaci – dostupni**  
**Zadatak služi kao ilustracija**

# VETERÉOV POSTUPAK

## Načelo strukturno-grupnih doprinosa

Empirijska relacija:

$$v_K = 33,04 + \left[ \sum_{i=1}^n (\Delta v_i M_i) \right]^{1,029}$$



Izobutanol

$$\sum_{i=1}^n (\Delta v_i M_i) = 2 \cdot 50,50 + 47,14 + 43,75 + 11,98 = 203,87$$

$$v_K = 33,04 + (203,87)^{1,029} = 270,9 \text{ cm}^3 \text{ mol}^{-1}$$

Eksperiment:

$$v_K = 273 \text{ cm}^3 \text{ mol}^{-1}$$

Odstupanje je 0,77 %