

zad. 1.10: jest: „w warunkach standardowych”, powinno być: „pod ciśnieniem standardowym”

zad. 1.12: powinno być "do ciśnienia czterokrotnie mniejszego" zamiast "do ciśnienia o połowę mniejszego"

zad. 2.24: jest: „ciepła molowe równe są”, powinno być: „ciepła molowe równe są (w warunkach izobarycznych)”

zad. 3.16: jest „do 60°C”, powinno być: „do 40°C”

zad. 4.19: jest „Molowa entropia difluorometanu”, powinno być: „Molowa entropia propanu”

zad. 5.22: powinno być: "w normalnej temperaturze wrzenia"

Rozdział 6, str. 100, przykład 1: powinno być:

$$\ln K_p^{1000} = n 4,6 \cdot 10^{-5} - \frac{79908}{8,31} \left( \frac{1}{334} - \frac{1}{1000} \right) - \frac{41,6}{8,31} \cdot \ln \frac{1000}{834} - \frac{9,0049}{8,31} (1000 - 334)$$

zad. 6.26: jest: „w temperaturze fizjologicznej 335 K”, powinno być: „w temperaturze fizjologicznej 310 K”

Wzór (107) i (110) (strona 113): po lewej stronie jest  $\frac{dc}{dt}$ , powinno być  $-\frac{dc}{dt}$

Zad. 6.1: jest:  $\text{CO} + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ , powinno być:  $\text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) = \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$

Odp.

do 1.15: I: 419 J, 519 J, 0 J, 419 J; II: 3988 J, 4586 J, -600 J, 4586 J; suma: 4407 J, 5105 J, -600 J, 5005 J

odp. do 2.12:  $\Delta H(T) = 91427 - 1,37 T - 5,31 \cdot 10^{-3} \cdot T^2 + 0,544 \cdot 10^{-5} \cdot T^{-1}$

odp. do 2.13: 2801,3 kJ; 933,8 kJ

odpowiedzi do zadań 2.15 i 2.16 są zamienione

odp. do 2.22: 481,1 kJ; 967,7 J; 473,6 kJ

odp. do 3.16: 1433 K, -1141 J/K.

odp. do 3.21:  $1,15 \cdot 10^{-2}$  J/K

odp. do 4.1: 3861 J; 5365 J; 0 J/K; -19997 J; -18453 J, 25,1 atm; 686 K.

odp. do 4.9: 2833 atm.

odp. do 4.16: -367 kJ.

odp. do 4.18: 151,31 K; 0; 2,8 kJ; 2,8 kJ; 3,2 kJ; 0; -10,1 kJ; -10,6 kJ.

odp. do 5.21: 0,038 K/Tr; 328,49 K.

odp. do 5.25: 0,67g; 4,12 g.

odp. do 5.26: -9,6 kJ.

odp. do 5.32: a) 621,03 mmHg; b) 379,09 mmHg

odp. do 5.33: 720,4 kPa.

odp. do 6.12:  $4,7 \cdot 10^7$  atm

odp. do 6.14: W prawo (-9589 J/mol)

odp. do 6.26: 5,17

odp. do 8.19:  $1,02 \cdot 10^{-5}$  mol/dm<sup>3</sup>;  $1,04 \cdot 10^{-9}$  mol<sup>2</sup>/dm<sup>6</sup>.

odp. do 8.22: -71,4 kJ/mol; -59,9 kJ/mol;  $9,6 \cdot 10^{-9}$  mol<sup>2</sup>/dm<sup>6</sup>.

odp. do 8.23: 0,23 V; -44,4 kJ/mol; -21,0 kJ/mol; 79,1 J/(mol·K)