Państwowa Wyższa Szkoła Zawodowa w Tarnowie
Katedra Chemii

Zadanie 2. (0-2)

Do naczynia o objętości 0,50 dm^3 wprowadzono w temperaturze 298 K: 2,00 mola reagenta A, 1,50 mola reagenta B oraz 2,00 mola reagenta C. Oblicz stężenia równowagowe poszczególnych reagentów, jeżeli stężeniowa stała równowagi reakcji:

$$2A_{(g)} \rightleftharpoons B_{(g)} + C_{(g)}$$

w temperaturze eksperymentu wynosi 0,50.

Miejsce na obliczenia:

Odpowiedź: .....

Zadanie 3. (0-2)

W laboratorium przeprowadzano reakcję chemiczną:

$$3\,H_2 + N_2 \rightleftharpoons 2\,NH_3$$

Początkowe stężenie wodoru wynosiło 4,0 mol/dm^3, a stężenie azotu 2,0 mol/dm^3. Oblicz ile razy zmieni się (wzrośnie/zmaleje) szybkość reakcji opisana równaniem kinetycznym: $v = k \cdot c_{H_2}^3 \cdot c_{N_2}$ do momentu, w którym stężenie wodoru zmaleje do 1 mol/dm^3.

Miejsce na obliczenia:

Odpowiedź: .....