

## Final Round

Senior League Tour 3

National Chemical Battles, Kazakhstan

Russian (русский)

## Задание 1. Заряд-демон (Махмутов Мансур)

- (1) Перебором получаем, что вещество X CW (карбид вольфрама). (2 балла)
- (2) По закону сохранения массы и заряда: (3 балла)

$$^{239}Pu + ^{1}_{0}n \rightarrow ^{134}Xe + 3^{1}_{0}n + ^{103}Zr$$

(3) 
$$\frac{dn}{dt} = \frac{n(k-1)}{\tau},$$

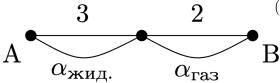
$$\int_{n_0}^n \frac{dn}{n(k-1)} = \int_0^t \frac{dt}{\tau}$$

$$\ln \frac{n}{n_0} = \frac{k-1}{\tau} \cdot t$$

$$\frac{n}{n_0} = \exp\left\{\frac{k-1}{\tau} \cdot t\right\} = \exp\left\{\frac{1.1-1}{10^{-8}} \cdot 10^{-6}\right\} \approx 22000$$

Задание 2. Ох уж эти фазы (Рахимбаева Тамила)

(1) В жидкой фазе: 75% толуола и 25% бензола (2 балл) В газовой фазе: 20% толуола и 80% бензола (2 балл)



(2) По правилу рычага, отрезок В отвечает за долю смеси в газовой среде, в то время как отрезок А отвечает за долю смеси в жидкой фазе.

$$lpha_{\mathrm{жид}} = rac{3}{3+2} = rac{3}{5}$$

$$\alpha_{\text{ras}} = \frac{2}{3+2} = \frac{2}{5}$$

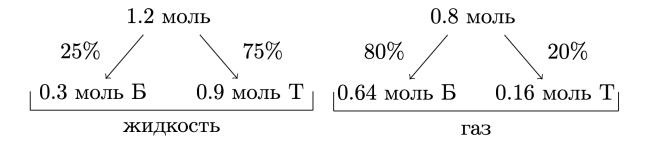
Следовательно было:

(7 баллов)

• 
$$2 * \frac{3}{5} = 1.2$$
 моль в жидкости

• 
$$2*\frac{2}{5}=0.8$$
 моль в газе

Также зная, состав каждой из смесей можно найти число моль толуола и бензола:



За долю жидкой и газовой смеси по 2 балла, за правильный состав бензола и толуола по 2 балла.

## Задание 3. Основы кинетики (Кабдулхадыр Абылай)

1. 
$$2O_3 \xrightarrow{k} 1.5O_2; rate = k[O_3]$$

2. 
$$\frac{d[D]}{dt} = k_2[C]$$

$$\frac{d[C]}{dt} = k_1[A][B] - k_{-1}[C] - k_2[C] = 0 \Longrightarrow [C] = \frac{k_1[A][B]}{k_{-1} + k_2}$$

$$\frac{d[D]}{dt} = k_2 \frac{k_1[A][B]}{k_{-1} + k_2}$$

3. 
$$k_{1}[A][B] - k_{-1}[C] = 0$$
$$[C] = \frac{k_{1}[A][B]}{k_{-1}}$$
$$\frac{d[D]}{dt} = k_{2}[C] = k_{2}\frac{k_{1}[A][B]}{k_{-1}}$$

4. 
$$[C] = \frac{k_1[A][B]}{k_{-1}}$$
 
$$\frac{d[D]}{dt} = k_2[C] - k_3[D] = 0 \Rightarrow [D] = \frac{k_2[C]}{k_3} = \frac{k_1k_2[A][B]}{k_3k_{-1}}$$
 
$$\frac{d[E]}{dt} = k_3[D] = k_3\frac{k_2[C]}{k_3} = \frac{k_1k_2[A][B]}{k_{-1}}$$

За каждый правильный пункт по 3 балла

## Задание 4. Что за х.... (Коршыбек Диас)

(1) Принцип Паули (1 балл)

- (2) Первый электрон: n=1, l=0,  $m_l$ =0,  $m_s$ =+1/2 Второй электрон: n=1, l=0,  $m_l$ =0,  $m_s$ =1/2 Третий электрон: n=2, l=0,  $m_l$ =0,  $m_s$ =+1/2 (За все 1 балл)
- (3)  $\dot{L}=(50000-1)\cdot 152\cdot 2=1.52\cdot 10^7$  пм =  $1.52\cdot 10^{-5}$  м Только валентные электроны участвуют в процессе  $n=\frac{50000}{2}=25000$  заполненных энергетических уровней  $E=\frac{n^2h^2}{8m_eL^2}=\frac{(25000)^2(6.626\cdot 10^{-34})^2}{8\cdot 9.11\cdot 10^{-31}\cdot (1.52\cdot 10^{-5})^2}=1.63\cdot 10^{-19}$  Дж (3 балл)
- (4)  $\Delta E = \frac{h^2}{8m_eL^2}((n+1)^2 n^2) = \frac{(2n+1)h^2}{8m_eL^2} = 1.303 \cdot 10^{-23}$  Дж (3 балл)
- (5)  $E = k_B T = 1.38 \cdot 10^{-23} \cdot 50 = 6.9 \cdot 10^{-22}$  Дж (3 балл)