

5745



1	2	3	4	5
5	3	3	0	0

 $\Sigma = 11$

66 баллов

заполняется жюри!

**ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА УЧАСТНИКА
ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ СПбГУ
2017–2018**

заключительный этап

Предмет (комплекс предметов) Олимпиады

ИНЖЕНЕРНЫЕ СИСТЕМЫ

10-11 класс

Город, в котором проводится Олимпиада

Санкт-ПетербургДата 18.03.2018.*****
Вариант Ω
*******ЗАДАЧА № 1**

Хитрый предприниматель придумал способ легкого заработка: он решил покупать золото в Сингапуре (около 1° сев.ш.), а продавать в Хельсинки (около 60° сев. ш.), взвешивая золото на одних и тех же пружинных весах. Сколько процентов прибыли можно получить таким способом, если золото покупать и продавать по одной и той же цене?

ЗАДАЧА № 2

В поезде, составленном из одинаковых вагонов, есть полностью заполненные вагоны, а также есть вагоны с одним, с двумя и с тремя свободными местами. При этом доля вагонов, в которых нет свободных мест, равна $k_1=0.2$, с одним свободным местом — k_2 , с двумя свободными местами — k_3 , с тремя свободными местами — k_4 . Среднее число пассажиров в вагонах поезда оказалось равным 43.7. Найдите k_2 , если известно, что k_4 равно наибольшему возможному значению для этого числа.

ЗАДАЧА № 3

Определите, за какое время в пещере вырастет конусообразный сталагмит из карбоната кальция высотой 1м и диаметром основания 50 см (плотность карбоната кальция 2.71 г/см³), если с потолка пещеры каждые 2 секунды капает капля насыщенного раствора CaCO_3 объемом 0.5 мл. Примите, что весь карбонат из капли переходит на растущий сталагмит. Произведение концентраций ионов Ca^{2+} и CO_3^{2-} в насыщенном растворе CaCO_3 составляет $3.8 \cdot 10^{-9}$.

ЗАДАЧА № 4

Колориметрия (от лат. *color* — «цвет» и греч. *μέτρω* — «измеряю») — физический метод химического анализа, основанный на определении концентрации вещества по поглощению света растворами.

4-(4-Диметиламинофенилазо) бензолсульфонат натрия — известный кислотно-основный индикатор, синтетический органический краситель из группы азокрасителей. Его получают diazотируя сульфаниловую кислоту (*n*-аминобензолсульфокислота), а затем сочетая полученное вещество с диметиланилином. В реакцию были взяты *n*-аминобензолсульфокислота (1.2 г) и диметиланилин (1.9 г). После проведения реакции был получен осадок темно-желтого цвета, содержащий продукт в виде натриевой соли с неизвестным количеством примесей массой 3.24 г. После растворения навески вещества массой 100мг, в 1 литре воды и доведении pH, до значения 2 с помощью концентрированной серной кислоты был проведен колориметрический анализ. Поглощение света на длине волны 505 нм составило 7.46×10^{-5} .

Напишите уравнение вышеуказанной реакции. Используя данные градуировочной зависимости поглощения от концентрации индикатора в водном растворе при pH=2, рассчитайте выход реакции. Какой цвет имеет раствор красителя при pH=2? Будет ли он отличаться от раствора с pH=3.9, pH=8, если да, то почему?

Концентрация индикатора (моль/литр)	Поглощение ($\lambda_{max}=505$ нм)
0.2	0.0740
0.00005	0.0000185

ЗАДАЧА № 5

В комплекс космической безопасности входит автоматизированная система телескопов для наблюдения за небесными объектами в поясе астероидов. В зоне действия одного из телескопов, отслеживающего ситуацию в своем секторе размером 100x100 условных единиц измерения, ожидается пролет кометы. Телескоп засек координаты *x* и *y*, а также их приращения для всех движущихся объектов в своем секторе. Эти данные были переданы в информационно-аналитический центр, где суперкомпьютер рассчитывает возможные траектории астероидов, которые потенциально могут полететь в направлении Земли.

Составьте программу, выделяющую астероиды, траектории которых должен рассчитать суперкомпьютер.

Входные данные по астероидам (в момент времени *t*=0)читываются из файла, и имеют следующую структуру: первые два числа через запятую — координаты астероида, следующие два числа со знаком «+» или «-» — приращения координат. Например:

25, 10, +3, -1,

где 25, 10 — это координаты, а значения +3, -1 — это приращения координат x и y соответственно. Для данного примера, в следующий момент времени (т.е. $t=1$) астероид окажется в точке с координатами (28, 9) т.е. $25+3$ и $10-1$.

Столкновение астероидов и кометы происходит в случае, если у них совпадают координаты или если при переходе от момента времени $t=T$ к моменту времени $t=T+1$ их траектории пересекутся. Столкновения считать упругими. Координаты объектов после столкновения округляются до целого. Масса кометы равна $10M$, а каждого из астероидов — $1M$.

В момент времени $t=0$ комета имеет координаты 0, 50 и приращения координат +10, +0. Необходимо выделить те астероиды, которые к моменту времени $t=20$ будут иметь координату y меньше 0.

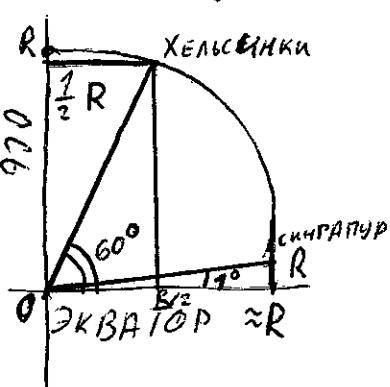
Примечание: количество астероидов (строк во входном файле) — 10 штук.



W1. Пусть, что ЗЕМЛЯ — ШАР и g ВЕЗДЕ ОДИНАКОВОЕ.

Махинация, представленная в задаче возможна только при изменении веса ~~шар~~ золота.

$$P_{\text{вес}} = mg - ma_{\text{вес}}$$



$$\Rightarrow a_{\text{вес}} = \frac{v^2}{R} = \frac{(2\pi R)^2}{T^2} = \frac{4\pi^2 R}{T^2}, R - \text{рад. Земли}$$

$$\Rightarrow a_{\text{вес}_{C(1)}} = \frac{4\pi^2 R}{T^2} = a_1$$

$$\Rightarrow a_{\text{вес}_{X(60)}} = \frac{4\pi^2 \frac{1}{2} R}{T^2} = \frac{2\pi^2 R}{T^2} = a_2, -11-$$

Прибыль = Прибыль Хельс. — ЗАТРАТЫ СИНГ.

$$\Rightarrow \% \text{ ПРИБ.} = \frac{\text{Приб. Хельс.} - \text{ЗАТР. СИНГ.}}{\text{ЗАТР. СИНГ.}} \cdot 100\% = \frac{P_{\text{Хельс.}} - P_{\text{Синг.}}}{P_{\text{Синг.}}} =$$

$$= \frac{mg - ma_2 = mg + ma_1 \cdot 100\% a_1 - a_2}{mg - ma_1} = \frac{2\pi^2 R}{T^2(g - \frac{4\pi^2 R}{T^2})} \cdot 100\% =$$

$$\begin{aligned}
 &= \frac{2\pi^2 R \cdot 100\%}{gT^2 - 4\pi^2 R} = \frac{2\pi^2 \cdot 100\%}{\frac{gT^2}{R} - 4\pi^2} = \frac{20 \cdot 100\%}{\frac{10 \cdot (24 \cdot 60 \cdot 60)^2}{64000000} - 40} = \\
 &= \frac{20 \cdot 100\%}{\frac{10 \cdot 36 \cdot 10^5}{2^6 \cdot 10^6} - 40} = \frac{200 \cdot 100\%}{2^4 \cdot 3^6 - 400} = \frac{200 \cdot 100\%}{104976 - 400} = \frac{20000\%}{104576} = \\
 &= \frac{10000}{52288} \% = \frac{5000\% - 2500\%}{26144 - 13072} = \frac{625\%}{3268} \approx \frac{1\%}{5} = 0,2\%
 \end{aligned}$$

ОТВЕТ: 0,2%

№2. 1) К-КОЛ-ВО МЕСТ В ПАРОНЕ $\in \mathbb{Z}$
 n - КОЛ-ВО ВАГОНОВ. $\in \mathbb{Z}$

$$\Rightarrow \begin{cases} nk_1k + nk_2(k-1) + nk_3(k-2) + nk_4(k-3)n = 43,7 \\ k_1 + k_2 + k_3 + k_4 = 1 \end{cases}$$

$$k_4 = 0,2 \quad \begin{cases} k_1 - k_2 - 2k_3 - 3k_4 = 43,7 \end{cases}$$

$$\Rightarrow \begin{cases} k_4 = 0,8 - k_2 - k_3 \\ k_1 - k_3 - 2k_4 = 44,5 \Rightarrow k_4 = \frac{44,5 + k_3 - k}{2} \end{cases}$$

$$\Rightarrow \begin{cases} k_4 = 0,8 - k_2 - k_3 \Rightarrow k_4 \rightarrow 0,8, \text{ т.к. } k_2 \text{ и } k_3 \geq 0 \end{cases}$$

$$\Rightarrow 0,8 = \frac{44,5 + k_3 - k}{2}$$

$$\Rightarrow 1,6 = 44,5 + k_3 - k \Rightarrow k_3 > k - 42,9$$

$$\Rightarrow \min(k_3) - \min(k) = 12,9 = 43 - 42,9 = 0,1$$

$$\min(k_3) > 0$$

$$\Rightarrow 1,6 > 44,5 - k$$

$$\Rightarrow \begin{cases} k_3 = 44,5 + 2k_4 - k \\ k_3 = 0,8 - k_2 - k_4 \end{cases} \quad \begin{cases} \Rightarrow 43,7 + 3k_4 - k = -k_2 \\ \Rightarrow k_2 = k - 3k_4 - 43,7 \\ \text{проверка на неот.} \end{cases}$$

$$\Rightarrow k_2 = k - 3 \cdot 0,8 - 43,7, \quad k \in \mathbb{Z}$$

ЧИСТОВИК.

в2. (ПРОДЛЖ.)

$$\Rightarrow \begin{cases} k_2 = K - \frac{-3k_4 - 43,7}{4} \Rightarrow \cancel{k_2} \\ K \in \mathbb{Z} \\ k_4 = \max \Rightarrow k_3; k_2 = \min. \\ k_1 + k_3 + k_4 = 0,8 \end{cases}$$

Санкт-Петербургский
государственный
университет

$$\begin{array}{l} \text{ПРИ } K=47; k_4=0,8 \Rightarrow k_2=0,9 \\ \text{НЕ ПОВТОРЯЕТСЯ} \\ \text{ПРИ } K=46; k_4=0,8 \Rightarrow k_2 < 0 \\ \text{ПРИ } K=46; 3k_4 \rightarrow 2,3 \Rightarrow k_4=0,6 \\ \cancel{k_2=k_3=0,7} \quad \begin{cases} k_2=0,2-k_3 \\ k_2=0,5 \end{cases} \\ \text{НЕ СХОДИТСЯ} \end{array}$$

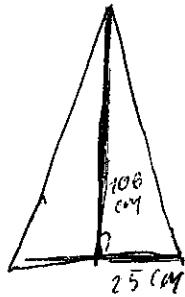
$$\Rightarrow \begin{cases} K=46 \\ k_4=0,75 \\ k_2=0,05 \\ k_3=0,01 \end{cases}$$

~~k₄=0,75~~

ПРИ $k_4=0,8$

ОТВЕТ: ~~k₂=0,05~~ $k_2=0$.

в3



$$V = \frac{1}{3} \pi R^2 h = \frac{1}{3} \cdot 625 \cdot \pi \cdot 100 = 625000 \text{ м}^3$$

$$M = \cancel{2000} \text{ кг} \cdot V = 2,71 \cdot 625000 = 169373 \text{ кг}$$

$$\eta^2 = 3,8 \cdot 10^{-9} \Rightarrow \eta = \sqrt{38} \cdot 10^{-5} = 6 \cdot 10^{-5}$$

конс.

$$V = \cancel{625000} \text{ м}^3 \cdot \eta = 6 \cdot 10^{-5} \cdot \frac{1}{2} = 3 \cdot 10^{-5} \text{ кг}$$

\Rightarrow В ОЗНОЙ КАРПЕ: $M' = V \cdot \eta = 6 \cdot 10^{-5} \cdot 2 = 12 \cdot 10^{-5} \text{ кг}$

$$\Rightarrow \text{Нужно времени: } t = \frac{m}{m'} \cdot T = \frac{169373}{3 \cdot 10^{-5}} \cdot 2 = 11295 \cdot 10^5 \text{ сек}$$

ОТВЕТ: 13 ДНЕЙ, 16 ЧАСОВ, 31 МИНУТА И 40 СЕК.

в4.

Химиq - это не икq. СПЕЦИАЛЬНОСТЬ!



W5. 27
 int X[17][27] - KOOPA.X(t)
 int Y[17][27] - KOOPA.Y(t)
 int XDELT - MAY.X(0)
 int YDELT - MAY.KOOPA.Y(0)
 int XP[17] -
 int YP[17] -
знач. время

W5. СОЗДАНИЕ МАССИВОВ В ЛЯ УДОБСТВА.

int X[21][21] - X(t) ПОЛНО ОУЧЕТ КОМЕТА.
 int Y[21][21] - Y(t)

int XP[11] > ПРИРАЩЕНИЯ X и Y СООТВ.
 int YP[11]

А ТАК ЖЕ, int a[11], $a[i] = \frac{YP[i]}{XP[i]}$

$$int b[11], b[i] = Y[i][0] - \frac{YP[i]}{XP[i]} \cdot X[i][0]$$

$$\Rightarrow Y[i][j] = a[i] \cdot X[i][j] + b[i]$$

~~ПРИ
РАЩЕНИЯ~~