

Константы

Скорость света, c	$2.998 \times 10^8 \text{ м с}^{-1}$
Число Авогадро, N_A	$6.022 \times 10^{23} \text{ моль}^{-1}$
Элементарный заряд, e	$1.602 \times 10^{-19} \text{ Кл}$
Масса электрона, m_e	$9.109 \times 10^{-31} \text{ кг}$
Универсальная газовая постоянная, R	$8.314 \text{ Дж моль}^{-1} \text{ К}^{-1}$
Постоянная Больцмана, k_B	$1.381 \times 10^{-23} \text{ Дж К}^{-1}$
Постоянная Фарадея, F	$96485 \text{ Кл моль}^{-1}$
Постоянная Планка, h	$6.626 \times 10^{-34} \text{ Дж с}$
Число пи, π	3.141 592 653 589 793
Температура в Кельвинах (К)	$T_K = T_{\text{°C}} + 273.15$
Ангстрем, Å	$1 \times 10^{-10} \text{ м}$
пико, п	$1 \text{ пм} = 1 \times 10^{-12} \text{ м}$
нано, н	$1 \text{ нм} = 1 \times 10^{-9} \text{ м}$
микро, мк	$1 \text{ мкм} = 1 \times 10^{-6} \text{ м}$

1																	18
1 H 1.008	2											13	14	15	16	17	2 He 4.003
3 Li 6.94	4 Be 9.01											5 B 10.81	6 C 12.01	7 N 14.01	8 O 16.00	9 F 19.00	10 Ne 20.18
11 Na 22.99	12 Mg 24.31	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 Al 26.98	14 Si 28.09	15 P 30.97	16 S 32.06	17 Cl 35.45	18 Ar 39.95
19 K 39.10	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.87	23 V 50.94	24 Cr 52.00	25 Mn 54.94	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.69	29 Cu 63.55	30 Zn 65.38	31 Ga 69.72	32 Ge 72.63	33 As 74.92	34 Se 78.97	35 Br 79.90	36 Kr 83.80
37 Rb 85.47	38 Sr 87.62	39 Y 88.91	40 Zr 91.22	41 Nb 92.91	42 Mo 95.95	43 Tc -	44 Ru 101.1	45 Rh 102.9	46 Pd 106.4	47 Ag 107.9	48 Cd 112.4	49 In 114.8	50 Sn 118.7	51 Sb 121.8	52 Te 127.6	53 I 126.9	54 Xe 131.3
55 Cs 132.9	56 Ba 137.3	57-71	72 Hf 178.5	73 Ta 180.9	74 W 183.8	75 Re 186.2	76 Os 190.2	77 Ir 192.2	78 Pt 195.1	79 Au 197.0	80 Hg 200.6	81 Tl 204.4	82 Pb 207.2	83 Bi 209.0	84 Po -	85 At -	86 Rn -
87 Fr -	88 Ra -	89-103	104 Rf -	105 Db -	106 Sg -	107 Bh -	108 Hs -	109 Mt -	110 Ds -	111 Rg -	112 Cn -	113 Nh -	114 Fl -	115 Mc -	116 Lv -	117 Ts -	118 Og -

57 La 138.9	58 Ce 140.1	59 Pr 140.9	60 Nd 144.2	61 Pm -	62 Sm 150.4	63 Eu 152.0	64 Gd 157.3	65 Tb 158.9	66 Dy 162.5	67 Ho 164.9	68 Er 167.3	69 Tm 168.9	70 Yb 173.0	71 Lu 175.0
89 Ac -	90 Th 232.0	91 Pa 231.0	92 U 238.0	93 Np -	94 Pu -	95 Am -	96 Cm -	97 Bk -	98 Cf -	99 Es -	100 Fm -	101 Md -	102 No -	103 Lr -



Республиканская олимпиада по химии

Заключительный этап (2023-2024).

Бланки ответов теоретического тура. 9-класс.

Задача №1. Разминка

1.1

Задача №2. Неизвестные газы

2.1

Задача №3. Неизвестные кристаллогидраты

3.1

Шифр (заполняется организатором)

Страница №

Шифр (заполняется организатором)

Страница №

3.2

3.3

Задача №4. Нитраты

4.1

Шифр (заполняется организатором)

Страница №

4.2

A large, empty rectangular box with a thin black border, occupying most of the page. It is intended for the main content of the section.

4.3

Задача №5. Изомеры комплексов

5.1

Шифр (заполняется организатором)

Страница №

5.2

Шифр (заполняется организатором)

Страница №

5.3

5.4

Шифр (заполняется организатором)

Страница №

5.5



Задача №6. Коллигативные свойства

6.1

Шифр (заполняется организатором)

Страница №

6.2

6.3

Задача №7. Равноправие в термодинамике**7.1****Утверждения:**

- При одинаковых условиях, свободная молекула кислорода имеет бóльшую скорость, чем атом аргона
- Атом аргона имеет бóльшую скорость при $T = 298 \text{ K}$, чем при $T = 398 \text{ K}$
- Скорость свободной молекулы пропорциональна квадрату температуры
- При увеличении температуры в 4 раза, скорость молекулы возрастает в 2 раза

7.2

SO_2	H_2O	CO_2	Kr
$f_R =$	$f_R =$	$f_R =$	$f_R =$
$E_R =$	$E_R =$	$E_R =$	$E_R =$

7.3

H_2O	CH_4	C_2H_2 (ацетилен)	PCl_5
$f_V =$	$f_V =$	$f_V =$	$f_V =$
$E_T =$	$E_T =$	$E_T =$	$E_T =$
$E_R =$	$E_R =$	$E_R =$	$E_R =$
$E_V =$	$E_V =$	$E_V =$	$E_V =$
$U =$	$U =$	$U =$	$U =$

Шифр (заполняется организатором)

Страница №

7.4