## <u>додатки</u> <u>Таблиця</u> – 1. Основні фізичні константи

№	Назва фізичної сталої	Позначення	Числове значення
1.	Швидкість світла у вакуумі	С	$2,998 \cdot 10^8  \text{m/c}$
2.	Гравітаційна стала	G	$6,672 \cdot 10^{-11} H \text{M}^2 / \kappa \epsilon^2$
3.	Стала Авогадро	$N_{\scriptscriptstyle A}$	$6,022 \cdot 10^{23}$ моль $^{-1}$
4.	Універсальна газова стала	R	8,314 <i>Дж/ моль</i> · <i>К</i>
5.	Стала Больцмана	k	1,381·10 <sup>-23</sup> Джс/ К
6.	Елементарний заряд	e	$1,602 \cdot 10^{-19}  \text{Kn}$
7.	Електрична стала	$\mathcal{E}_0$	$8,854 \cdot 10^{-12} \Phi / M$
8.	Магнітна стала	$\mu_0$	$4\pi \cdot 10^{-7}  \Gamma$ H/M
9.	Стала Фарадея	F	9,648 · 10 <sup>4</sup> Кл / моль
10.	Стала Планка	h	$6,626 \cdot 10^{-34}$ Джс · с
11.	Атомна одиниця маси	1 а.о.м	1,661·10 <sup>-27</sup> κε
12.	Молярний об'єм ідеального газу за нормальних умов	$V_{\scriptscriptstyle M}$	$22,414\cdot10^{-3}$ м $^3$ / моль
13.	Маса спокою електрона	$m_e$	9,109·10 <sup>-31</sup> κε
14.	Маса спокою протона	$m_p$	1,673·10 <sup>-27</sup> κε
15.	Маса спокою нейтрона	$m_n$	1,675 · 10 <sup>-27</sup> κε

<u>Таблиця – 2.</u> Густина речовини

	Густина, $ ho$		Густина, $\rho$		Густина, $ ho$
Речовина	$10^3 \frac{\kappa z}{M^3}$	Речовина	$10^3 \frac{\kappa z}{M^3}$	Речовина	$\frac{\kappa c}{M^3}$
Алюміній	2,7	Цинк	7,0	Ацетон	0,79
Залізо	7,8	Чавун	7,8	Гліцерин	1,26
Латунь	8,5	Цегла	1,8	Гелій	0,18
Лід	0,9	Бензин	0,7	Водень	0,09
Мідь	8,9	Вода	1,0	Повіжтря	1,29
Нікель	8,9	Гас	0,8	Кисень	1,43
Свинець	11,3	Нафта	0,8	Азот	1,25
Сталь	7,8	Ртуть	13,6	Вуглекислий	1,98
				газ	
Скло	2,5	Спирт	0,8		
Срібло	10,5	Масло	0,9		

<u>Таблиця – 3.</u> Теплові властивості речовини

	Питома теплоємність,	Питома теплота	Температура	Питома теплота
Речовина	c	плавлення, $\lambda$	плавлення, Т	пароутворення
	Дж	10 <sup>3</sup> <u>Дж</u>	K	$r, \frac{\mathcal{A}\mathcal{B}c}{r^2}$
	$\overline{\kappa \varepsilon^{0}C}$	10 <del></del> κε		$r, {\kappa \epsilon}$
Алюміній	880	380	933	-
Вольфрам	130	185	3600	-
Залізо	460	270	1808	-
Лід	2100	330	273	-
Мідь	380	180	1356	-
Свинець	130	25	600	-
Сталь	460	82	1673	-
Латунь	380	-	1173	-
Олово	250	58	505	-
Срібло	250	101	1233	-
Вода	4200	-	Т-ра кипіння 373	2300
Спирт	2400	-	351	900
Ртуть	125	-	630	280
Масло	2100	-	293	-
Водень	14300	-	-	-
Повітря	1010	-	-	-
Кисень	910	-	-	-
Вуглекислий газ	830	-	-	-

<u>Таблиця – 4.</u> Теплові властивості речовини

Речовина	Коефіцієнт лінійного розширення, $\alpha$ $10^{-5} \ ^{0}C^{-1}$	Коефіцієнт об'ємного розширення, В 10 <sup>-4 0</sup> С <sup>-1</sup>	<b>Модуль Юнга,</b> <i>Е</i> <i>ГПа</i>
Алюміній	2,40	-	70
Залізо	1,20	-	-
Мідь	1,70	-	120
Свинець	2,90	-	-
Сталь	1,10	-	200
Латунь	1,90	-	-
Скло	0,90	-	-
Вода	-	1,8	-
Спирт	-	11,0	-
Ртуть	-	1,8	-
Нафта	-	10,0	-
Сірчана кислота	-	5,6	-
Гас	-	10,0	-

<u>Таблиця -5.</u> Коефіцієнт поверхневого натягу деяких рідин  $\sigma, \frac{H}{M}$ 

Рідина	$\sigma, \frac{H}{M}$	Рідина	$\sigma, \frac{H}{M}$
Ацетон	0,024	Молоко	0,045
Бензин	0,029	Олія рицинова	0,033
Вода	0,072	Розчин сульфату міді	0,074
Гліцерин	0,059	Ртуть	0,470
Гас	0,024	Скипидар	0,027
Ефір	0,017	Спирт етиловий	0,022
Мильний розчин	0,040	-	-

<u>Таблиця -6.</u> Температурний коефіцієнт опору деяких речовин  $\alpha$ ,  ${}^{\circ}C^{-1}$ 

Речовина	$\alpha$ , ° $C^{-1}$	Речовина	$\alpha$ , ${}^{\circ}C^{-1}$
Вольфрам	0,005	Ніхром	0,0002
Константан	0,000005	Реотан	0,0004
Манганін	0,000008	Сталь	0,006
Мідь	0,00043	Чавун	0,002
Нікелін	0,0001	Фехраль	0,0002

<u>Таблиця -7.</u> Питомий опір деяких речовин  $\rho$ ,  $O_{M+M}$ 

Речовина	$\rho \cdot 10^{-7}$ , $Om \cdot m$	Речовина	$\rho \cdot 10^{-7}$ , Ом $\cdot$ м
Алюміній	0,27	Ніхром	10,5
Вольфрам	0,53	Олово	1,13
Вугілля	400-500	Осмій	0,95
Залізо	0,99	Платина	1,05
Золото	0,22	Реотан	4,5
Константан	4,7	Ртуть	9,54
Латунь	0,63	Свинець	2,07
Манганін	3,9	Срібло	0,158
Мідь	0,168	Сталь	1,2
Нікелін	4,2	Фехраль	11
Нікель	0,73	Цинк	0,505

<u>Таблиця -8.</u> Електрохімічний еквівалент деяких речовин  $k, \frac{\kappa z}{K \hbar}$ 

Речовина	$k \cdot 10^{-7}, \frac{\kappa \varepsilon}{K\pi}$	Речовина	$k \cdot 10^{-7}, \frac{\kappa z}{K \pi}$
Алюміній	0,932	Мідь двовалентна	3,29
Водень	0,1045	Натрій	2,383
Залізо двовалентне	2,89	Нікель двовалентний	3,04
Залізо тривалентне	1,93	Нікель тривалентний	2,03
Золото	6,81	Ртуть	20,72

Калій	4,052	Свинець	10,74
Кальцій	2,077	Срібло	11,18
Кисень	0,829	Хлор	3,67
Магній	1,26	Хром одновалентний	2.79
Мідь дновалентна	6,6	Цинк	3,388

# <u>Таблиця -9.</u> Діелектрична проникність деяких речовин $\varepsilon$

Речовина	${\cal E}$	Речовина	${\cal E}$
Бензин	2,3	Масло трансформаторне	2,2-2,5
Вакуум	1	Парафін	2,2
Вода	81	Повітря	1,0006
Віск	5,8	Сірка	3,6-4,3
Гліцерин	39	Скло	5-10
Гас	2	Слюда	6-9
Гума	2-3	Смола епоксидна	3,7
Ебоніт	2,7	Фарфор	4-7
Лід при -18°C	3,2	Янтар	2,8

# <u>Таблиця -10.</u> Показник заломлення деяких речовин n

Речовина	n	Речовина	n
Алмаз	2,42	Повітря	1,0003
Ацетон	1,36	Плексиглас	1,49
Бензин	1,38-1,41	Скло кварцове	1,46
Вода	1,33	Скло звичайне	1,48-1,53
Гліцерин	1,47	Скло оптичне	1,47-2,04
Кам'яна сіль	1,54	Слюда	1,56-1,60
Кварц	1,54	Сірковуглець	1,63
Лід	1,31	Спирт етиловий	1,36
Органічне скло	1,49	Цукор	1,56

# Таблиця -11. Робота виходу електронів

Речовина	А, Дж	A, $eB$
Калій	$3,5 \cdot 10^{-19}$	2.2
Літій	$3,7 \cdot 10^{-19}$	2,3
Платина	$10 \cdot 10^{-19}$	6,3
Рубідій	$3,4\cdot 10^{-19}$	2,1
Срібло	$7,5 \cdot 10^{-19}$	4,7
Цезій	$3,2\cdot 10^{-19}$	2,0
Цинк	$6,4\cdot 10^{-19}$	4,0

Таблиця -12. Основні характеристики деяких елементарних частинок

Частинка	Символ	Заряд, 10 <sup>-19</sup> Кл	<b>Maca,</b> 10 <sup>-27</sup> κε
α - частинка	${}_{2}^{4}He$	3,2	6,6446
Нейтрон	${}^{1}_{0}n$	0	1,6748
Позитрон	${}^{0}_{1}e$	1,6	0,000911
Протон	${}^{1}_{1}p$	1,6	1,6724
Електрон	$_{-1}^{0}e$	-1,6	0,000911

<u>Таблиця -13.</u> Значення синусів і тангенсів для кутів  $0-90^{\circ}$ 

Кут, °	Синус	Тангенс	Kут, $^{\circ}$	Синус	Тангенс		
0	0,0000	0,0000	46	0,7193	1,036		
1	0,0175	0,0175	47	0,7314	1,072		
2	0,0349	0,0349	48	0,7431	1,111		
3	0,0523	0,0524	49	0,7574	1,150		
4	0,0698	0,0699	50	0,7660	1,192		
5	0,0872	0,0875	51	0,7771	1,235		
6	0,1045	0,1051	52	0,7880	1,280		
7	0,1219	0,1228	53	0,7986	1,327		
8	0,1392	0,1405	54	0,8090	1,376		
9	0,1564	0,1584	55	0,8192	1,428		
10	0,1736	0,1763	56	0,8290	1,483		
11	0,1908	0,1944	57	0,8387	1,540		
12	0,2079	0,2126	58	0,8480	1,600		
13	0,2250	0,2309	59	0,8572	1,664		
14	0,2419	0,2493	60	0,8660	1,732		
15	0,2588	0,2679	61	0,8746	1,804		
16	0,2756	0,2867	62	0,8829	1,881		
17	0,2924	0,3057	63	0,8910	1,963		
18	0,3090	0,3249	64	0,8988	2,050		
19	0,3256	0,3443	65	0,9063	2,145		
20	0,3420	0,3640	66	0,9135	2,246		
21	0,3584	0,3839	67	0,9205	2,356		
22	0,3746	0,4040	68	0,9272	2,475		
23	0,3907	0,4245	69	0,9336	2,605		
24	0,4067	0,4452	70	0,9397	2,747		
25	0,4226	0,4663	71	0,9455	2,904		
26	0,4384	0,4877	72	0,9511	3,078		
27	0,4540	0,5095	73	0,9563	3,271		
28	0,4695	0,5317	74	0,9631	3,487		
29	0,4848	0,5543	75	0,9659	3,732		
30	0,5000	0,5774	76	0,9703	4,011		
31	0,5150	0,6009	77	0,9744	4,331		
32	0,5299	0,6249	78	0,9781	4,705		
33	0,5446	0,6494	79	0,9816	5,145		
34	0,5592	0,6745	80	0,9848	5,671		

35	0,5736	0,7002	81	0,9877	6,314
36	0,5878	0,7265	82	0,9903	7,115
37	0,6018	0,7536	83	0,9925	8,144
38	0,6157	0,7813	84	0,9945	9,514
39	0,6293	0,8098	85	0,9962	11,43
40	0,6428	0,8391	86	0,9976	14,30
41	0,6561	0,8693	87	0,9986	19,08
42	0,6691	0,9004	88	0,9994	28,64
43	0,6820	0,9325	89	0,9998	57,29
44	0,6947	0,9657	90	1,0000	8
45	0,7071	1,0000	-	-	-

**Таблиця - 14.** Міжнародна система одиниць вимірювання (СІ)

1.Основні одиниці CI								
Фізична величина	Позначення	Назва одиниці	Скорочене позначення одиниці					
Довжина	l	метр	M					
Maca	m	кілограм	КГ					
Час	t	секунда	c					
Термодинамічна температура	T	кельвін	К					
Сила електричного струму	I	ампер	A					
Сила світла	I	кандела	кд					
Кількість речовини	ν	МОЛЬ	МОЛЬ					
	2. Додаткові оді	иниці CI						
Плоский кут	φ	радіан	рад					
Тілесний кут	Ω	стерадіан	ср					

Таблиця - 15. Префікси для утворення кратних і частинних одиниць

Множник	Префікс					
мнжони	Назва	Позначення				
109	Гіга	Γ				
$10^{6}$	Mera	M				
$10^{3}$	Кіло	К				
$10^{2}$	Гекто	Γ				
$10^{1}$	Дека	да				
10 <sup>0</sup>						
10 <sup>-1</sup>	Деци	Д				
10 <sup>-2</sup>	Санти	С				
10 <sup>-3</sup>	Мілі	M				
10 <sup>-6</sup>	Мікро	MK				
10 <sup>-9</sup>	Нано	Н				
10 <sup>-12</sup>	Піко	П				

# Періодична система хімічних елементів Д.І. Менделєєва

**Акти- ноїди	*Ланта ноїди	Леткі водневі сполуки *Ланта-	Леті водне сполу	Леті водня сполу	Леті водні сполу	Леті водне сполу	Леті воднє сполу	Леткі водневі сполуки	Вищі	7	o	0	U	1	4	_	ယ	2	_	Пері	ОД
A I	та-	-кі Іеві Уки	五年	10	9	00	7	6	<b>U</b> I	4	ယ	N	-	Ря	Д						
90 Th 91 232,038 [231]	58 <b>Се</b> 59 140,12 Церій П		R <sub>2</sub> O	<b>Fr</b> 87 [223]	79 AU 196,967 Aypym 30,01010	CS 55 132,91	47 Ag 107,868 <b>Аргентум</b> Срібло	<b>Rb</b> 85,468	29 63,546 Купрум Мідь	Калій 39,098	Na 11 Натрій 22,990	<b>Ц</b> 6,941	Н 1,0079 Гідроген Водень	_							
91 <b>Ра</b> 92 [231] <b>Ра</b> 238,029	<b>Рг</b> 60 908 144,	6	RO	<b>Ra</b> 88 226,025	80 Hg 200,59 Mepkypin PTYT5	<b>Ва</b> 56 137,33	48 112,41 С <b>d</b> Кадмій	<b>Sr</b> 38 67,62 Стронцій	30 Zn 65,39 LINHX	Са 20 Кальцій 40,08	Mg 12 Marнin 24,305	<b>Ве</b> 9,012		=							
U L	Nd 61 Рm [145] Неодим Прометій		R <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	89 ** <b>AC</b> [227] Актиній	<b>Т</b> ] 81 Талій <sup>204,37</sup>	57 * <b>La</b> 138,905 Лантан	<b>In</b> 49 Індій 114,82	39 88,906 Ітрій	<b>Ga</b> 31 галій 69,72	21 SC 44,956 Скандій	<b>АІ</b> 13 Алюміній 26,981	5 top 10,81		=							
94 <b>Pu</b> [244] Pu	62 Sm <sub>150,36</sub> Самарій	RH <sub>4</sub>	RO <sub>2</sub>	104 Unq [261] Уннілквадій	Рь 82 Плюмбум Свинець, оливо	72 178,49 <b>Н</b> Гафній	<b>Sn</b> 50 118,71 <b>Станум</b> Олово, цина	<b>40 Zr</b> 91,22 Цирконій	<b>Ge</b> 72,59	22 47,90 Титан	<b>Si</b> 28,086 <b>Силіцій</b> Кремній	С Карбон Вуглець		IV	*						
95 Am 96 [247]	63 <b>ЕU</b> 64 151,96 <b>Європій</b> 157,2	RH <sub>3</sub>	R <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	105 Unp [262] Уннілпентій	<b>Ві</b> 208,980 Вісмут	73 180,948 <b>Та</b> нтал	<b>Sb</b> 51 Стибій 121,75	41 92,906 <b>Nb</b> Нюбій	<b>AS</b> 74,921 Миш'як	23 50,941 Ванадій	<b>Р</b> 15 оосфор 30,973	N 7 Нітроген 14,0067 Азот		٧							
97 [247]	64 Gd 65 157,25 Гадоліній 158,925	H <sub>2</sub> R	RO <sub>3</sub>	106 Unh [263] Уннілгексій	<b>Ро</b> 84 [209]	74 183,85 Вольфрам	<b>Те</b> 52 127,60	42 95,94 <b>Мо</b> молібден	<b>Se</b> 34 Селен 78,96	24 51,996 Cr Xpow	<b>S</b> 16 сульфур 32,06	<b>О</b> Оксиген Кисень	,	VI	, "						
Bk 98 Cf	Ть 66 ру 162,50 диспрозій	HR	R <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	107 Uns [264] Уннілсептій	At 85 ACTAT [210]	75 186,207 <b>Re</b> Реній	јод Под Под	43 Тс [98,906] Технецій	Br 79,904	25 54,938 Манган Марганець	CI 17 Xnop 35,453	Флуор 18,998		VII	1 11						
99 [254]	67 Но 164,93 Гольмій				<b>Rn</b> Радон		Xe Ксенон		Криптон		<b>Аг</b> Аргон	Ne	Не 4								
100	0 68 167,26			108 [265]	[222]	<b>76</b> , 190,2	<b>54</b> 131,30	<b>44</b> 101,07	<b>36</b> 83,80	<b>26</b> 55,847	18 ATO 39,948	<b>10</b> 20,179	<b>2</b> 4,0026								
Fm 101	Ep6iii 69		_	Uno		<b>Осмій</b>		7 <b>Ru</b> Рутеній		т <b>Ге</b> Залізо	Атомна маса		Порядковий номер								
Md	T I		RO <sub>4</sub>	<b>109</b>		192,22		45 102,905		<b>27</b> 58,933		<b>26</b> 55,847	мер	VIII							
102 <b>No</b> [259] Hofeniñ	70 <b>ҮЬ</b> <sup>173,04</sup> Ітербій			<b>Une</b> 1: унніленій		<b>№</b> 77		Poglik 104		Со 58 Кобальт	Ŧ	Ферум Залізо	Сих								
0 103 L	0 <mark>71 LU</mark> <sub>174,97</sub> LU			110 <b>Uun</b> [272] Унуннілій		78 195,09 <b>Р</b> † Платина		46 106,4 Ро Паладій		28 58,70 <b>Нікол</b> Нікель	Назва елемента	<u></u> 1 L	Символ елемента								