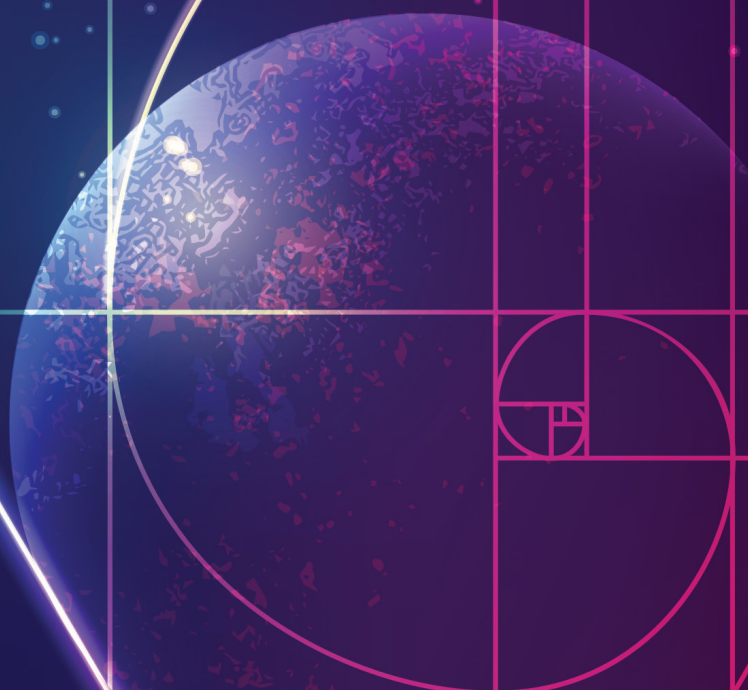




Wybrane

wzory i stałe fizykochemiczne

na egzamin maturalny z biologii,
chemii i fizyki



CENTRALNA
KOMISJA
EGZAMINACYJNA

Zespół redakcyjny:

dr Łukasz Banasiak (CKE)

Jadwiga Filipka (CKE)

Aleksandra Grabowska (CKE)

dr Takao Ishikawa (CKE)

Mariusz Mroczek (CKE)

Recenzenci:

dr Waldemar Berej (UMCS)

dr Michał Bykowski (UW)

dr hab. inż. Maciej Dranka, prof. PW

Spis treści

Potencjał wody w komórce roślinnej / Równanie Hardy'ego–Weinberga	4
Zasady azotowe / Wybrane kwasy organiczne / Hydroliza ATP	4
Podstawowe wzory ze statystyki / Kod genetyczny	5
Wybrane aminokwasy białkowe	6
Wybrane aminokwasy białkowe – cd.	7
Wpływ kierujący podstawników w pierścieniu aromatycznym	7
Stałe dysocjacji dla grup funkcyjnych aminokwasów w temperaturze 25 °C	8
Wartości stałej dysocjacji wybranych kwasów i zasad w temperaturze 25 °C	9
Średnie długości wiązań w cząsteczkach w fazie gazowej	9
Wartości iloczynu rozpuszczalności wybranych substancji w temperaturze 25 °C	10
Tabela wartości logarytmów dziesiętnych	10
Wybrane wskaźniki kwasowo-zasadowe	11
Potencjał standardowy redukcji	12
Wartości standardowej molowej entalpii tworzenia	13
Wartości standardowej molowej entalpii spalania	13
Rozpuszczalność soli i wodorotlenków w wodzie w temperaturze 25 °C	14
Układ okresowy pierwiastków	15
Kinematyka / Dynamika / Siły tarcia i sprężystości	16
Grawitacja i elementy astronomii	16
Drgania, fale mechaniczne i świetlne / Optyka geometryczna	17
Hydrostatyka, aerostatyka / Termodynamika	17
Elektrostatyka / Prąd elektryczny / Magnetyzm	18
Elementy mechaniki relatywistycznej / Elementy fizyki atomowej i jądrowej	19
Wybrane zależności / Podstawowe jednostki układu SI / Przedrostki jednostek miar	19
Wartości wybranych stałych fizycznych / Wybrane stałe i parametry astrofizyczne	20
Wybrane wartości jednostek spoza układu SI	20

POTENCJAŁ WODY W KOMÓRCIE ROŚLINNEJ

$$\Psi_W = \Psi_S + \Psi_P$$

gdzie:

Ψ_W – potencjał wody

Ψ_S – potencjał osmotyczny

Ψ_P – potencjał ciśnienia

RÓWNANIE HARDY'EGO–WEINBERGA

$$p + q = 1$$

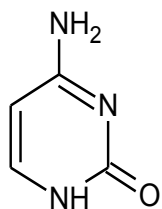
$$(p + q)^2 = p^2 + 2pq + q^2 = 1$$

gdzie:

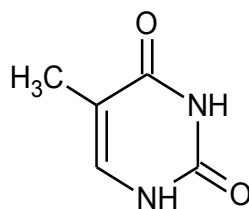
p – częstość allelu dominującego w populacji

q – częstość allelu recesywnego w populacji

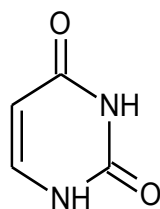
ZASADY AZOTOWE



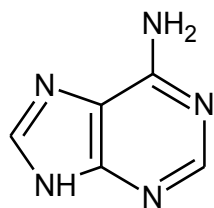
cytozyna (C)



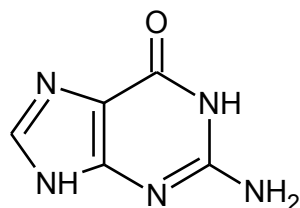
tymina (T)



uracyl (U)

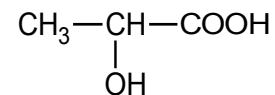


adenina (A)

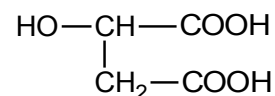


guanina (G)

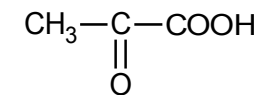
WYBRANE KWASY ORGANICZNE



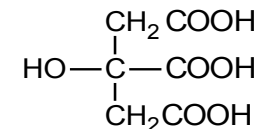
kwask mlekowy



kwask jabłkowy

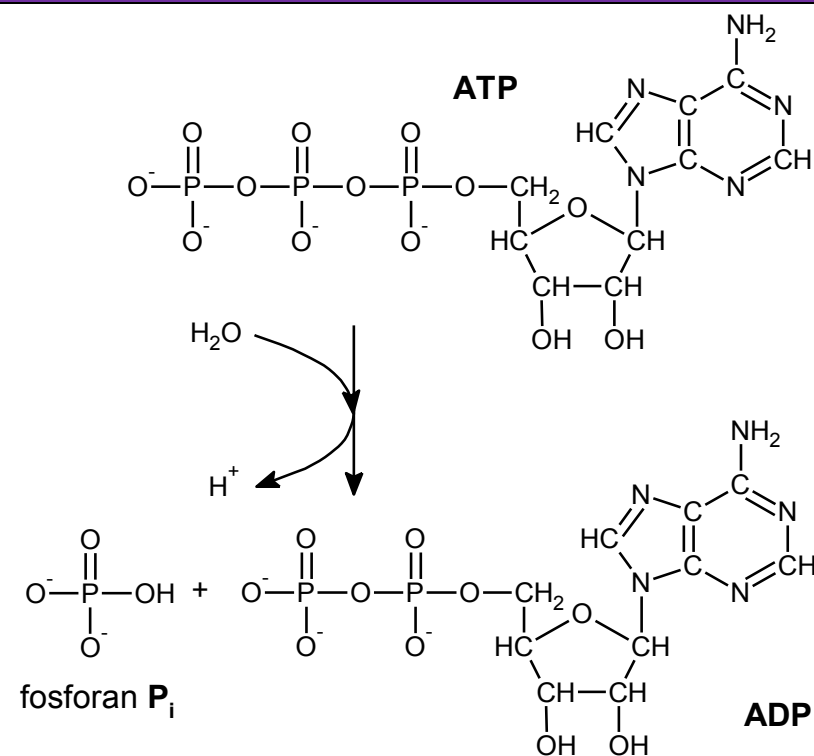


kwask pirogronowy



kwask cytrynowy

HYDROLIZA ATP



Na podstawie: CRC Handbook of Chemistry and Physics 97th Edition, CRC Press 2017.

PODSTAWOWE WZORY ZE STATYSTYKI

Średnia arytmetyczna

$$\bar{x} = \frac{1}{n} \sum_{i=1}^n x_i = \frac{x_1 + x_2 + \dots + x_n}{n}$$

gdzie:

n – liczba obserwacji

$x_1, x_2, \dots, x_i, \dots, x_n$ – kolejne obserwacje

Średnia ważona

$$\bar{x} = \frac{\sum_{i=1}^n w_i x_i}{\sum_{i=1}^n w_i} = \frac{w_1 x_1 + w_2 x_2 + \dots + w_n x_n}{w_1 + w_2 + \dots + w_n}$$

gdzie:

n – liczba obserwacji

$x_1, x_2, \dots, x_i, \dots, x_n$ – kolejne obserwacje

$w_1, w_2, \dots, w_i, \dots, w_n$ – wagi kolejnych obserwacji

Odchylenie standardowe

$$\sigma = \sqrt{\frac{\sum_{i=1}^n (x_i - \bar{x})^2}{n}} = \sqrt{\frac{(x_1 - \bar{x})^2 + (x_2 - \bar{x})^2 + \dots + (x_n - \bar{x})^2}{n}}$$

gdzie:

n – liczba obserwacji

$x_1, x_2, \dots, x_i, \dots, x_n$ – kolejne obserwacje

\bar{x} – średnia arytmetyczna

KOD GENETYCZNY

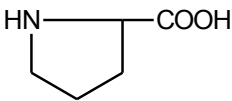
KOD GENETYCZNY					
Pierwsza pozycja	Druga pozycja				Trzecia pozycja
	U	C	A	G	
U	UUU fenyloalanina	UCU seryna	UAU tyrozyna	UGU cysteina	U
	UUC fenyloalanina	UCC seryna	UAC tyrozyna	UGC cysteina	C
	UUA leucyna	UCA seryna	UAA STOP	UGA STOP	A
	UUG leucyna	UCG seryna	UAG STOP	UGG tryptofan	G
C	CUU leucyna	CCU prolina	CAU histydyna	CGU arginina	U
	CUC leucyna	CCC prolina	CAC histydyna	CGC arginina	C
	CUA leucyna	CCA prolina	CAA glutamina	CGA arginina	A
	CUG leucyna	CCG prolina	CAG glutamina	CGG arginina	G
A	AUU izoleucyna	ACU treonina	AAU asparagina	AGU seryna	U
	AUC izoleucyna	ACC treonina	AAC asparagina	AGC seryna	C
	AUA izoleucyna	ACA treonina	AAA lizyna	AGA arginina	A
	AUG metionina, <i>START</i>	ACG treonina	AAG lizyna	AGG arginina	G
G	GUU walina	GCU alanina	GAU kw. asparaginowy	GGU glicyna	U
	GUC walina	GCC alanina	GAC kw. asparaginowy	GGC glicyna	C
	GUA walina	GCA alanina	GAA kw. glutaminowy	GGA glicyna	A
	GUG walina	GCG alanina	GAG kw. glutaminowy	GGG glicyna	G

Na podstawie: <https://www.ncbi.nlm.nih.gov/Taxonomy/Utils/wprintgc.cgi>

Uwaga: nie zachowano kolejności alfabetycznej.

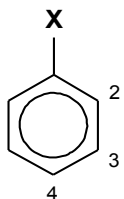
WYBRANE AMINOKWASY BIAŁKOWE			
Nazwa aminokwasu	Wzór	Kod	pI
alanina	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	Ala	6,00
arginina	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \quad \text{NH} \\ \quad \quad \\ \text{NH}-\text{C}-\text{NH}_2 \end{array}$	Arg	10,76
asparagina	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CONH}_2 \end{array}$	Asn	5,41
kwaskwas asparaginowy	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{COOH} \end{array}$	Asp	2,77
cysteina	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{SH} \end{array}$	Cys	5,07
glicyna	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$	Gly	5,97

Nazwa aminokwasu	Wzór	Kod	pI
glutamina	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CONH}_2 \end{array}$	Gln	5,65
kwaskwas glutaminowy	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{COOH} \end{array}$	Glu	3,22
histydyna	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{NH} \quad \text{N} \\ \diagup \quad \diagdown \end{array}$	His	7,59
izoleucyna	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{array}$	Ile	6,02
leucyna	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	Leu	5,98

WYBRANE AMINOKWASY BIAŁKOWE – CD.			
Nazwa aminokwasu	Wzór	Kod	pI
lizyna	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	Lys	9,74
metionina	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{S}-\text{CH}_3 \end{array}$	Met	5,74
feniloalanina	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	Phe	5,48
prolina		Pro	6,30
seryna	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	Ser	5,68

Nazwa aminokwasu	Wzór	Kod	pI
treonina	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	Thr	5,60
tryptofan	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{C}_8\text{H}_6\text{N} \end{array}$	Trp	5,89
tyrozyna	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	Tyr	5,66
walina	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	Val	5,96

Na podstawie: *CRC Handbook of Chemistry and Physics 97th Edition*, CRC Press 2017.

WPLYW KIERUJĄCY PODSTAWNIKÓW W PIERŚCIENIU AROMATYCZNYM		
	Podstawniki X kierujące w położenie 2- lub 4-	Podstawniki X kierujące w położenie 3-
	-OH albo -O ⁻ albo -OR -NH ₂ albo -NHR albo -NR ₂ -NHCOR -R, -C ₆ H ₅ -Cl, -Br, -I	-CHO, -COR -COOH albo -COOR -CN -NO ₂ -NH ₃ ⁺ albo -NR ₃ ⁺ -SO ₃ H
R – grupa alkilowa		

STAŁE DYSOCJACJI DLA GRUP FUNKCYJNYCH AMINOKWASÓW W TEMPERATURZE 25 °C

Kod	Nazwa aminokwasu	Dla grupy karboksylowej				Dla sprotonowanej grupy aminowej				Dla innych grup	
		przy atomie C _α		dodatkowej		przy atomie C _α		dodatkowej			
		K _a	pK _a	K _a	pK _a	K _a	pK _a	K _a	pK _a	K _a	pK _a
Ala	alanina	4,68 · 10 ⁻³	2,33	–	–	1,95 · 10 ⁻¹⁰	9,71	–	–	–	–
Arg	arginina	9,33 · 10 ⁻³	2,03	–	–	1,00 · 10 ⁻⁹	9,00	7,94 · 10 ⁻¹³	12,10	–	–
Asn	asparagina	6,92 · 10 ⁻³	2,16	–	–	1,86 · 10 ⁻⁹	8,73	–	–	–	–
Asp	kw. asparaginowy	1,12 · 10 ⁻²	1,95	1,95 · 10 ⁻⁴	3,71	2,19 · 10 ⁻¹⁰	9,66	–	–	–	–
Cys	cysteina	1,23 · 10 ⁻²	1,91	–	–	5,25 · 10 ⁻¹¹	10,28	–	–	7,24 · 10 ⁻⁹	8,14 (–SH)
Gln	glutamina	6,61 · 10 ⁻³	2,18	–	–	1,00 · 10 ⁻⁹	9,00	–	–	–	–
Glu	kw. glutaminowy	6,92 · 10 ⁻³	2,16	7,08 · 10 ⁻⁵	4,15	2,63 · 10 ⁻¹⁰	9,58	–	–	–	–
Gly	glicyna	4,57 · 10 ⁻³	2,34	–	–	2,63 · 10 ⁻¹⁰	9,58	–	–	–	–
His	histydyna	2,00 · 10 ⁻²	1,70	–	–	8,13 · 10 ⁻¹⁰	9,09	9,12 · 10 ⁻⁷	6,04	–	–
Ile	izoleucyna	5,50 · 10 ⁻³	2,26	–	–	2,51 · 10 ⁻¹⁰	9,60	–	–	–	–
Leu	leucyna	4,79 · 10 ⁻³	2,32	–	–	2,63 · 10 ⁻¹⁰	9,58	–	–	–	–
Lys	lizyna	7,08 · 10 ⁻³	2,15	–	–	6,92 · 10 ⁻¹⁰	9,16	2,14 · 10 ⁻¹¹	10,67	–	–
Met	metionina	6,92 · 10 ⁻³	2,16	–	–	8,32 · 10 ⁻¹⁰	9,08	–	–	–	–
Phe	fenyloalanina	6,61 · 10 ⁻³	2,18	–	–	8,13 · 10 ⁻¹⁰	9,09	–	–	–	–
Pro	prolina	1,12 · 10 ⁻²	1,95	–	–	3,39 · 10 ⁻¹¹	10,47	–	–	–	–
Ser	seryna	7,41 · 10 ⁻³	2,13	–	–	8,91 · 10 ⁻¹⁰	9,05	–	–	–	–
Thr	treonina	6,31 · 10 ⁻³	2,20	–	–	1,10 · 10 ⁻⁹	8,96	–	–	–	–
Trp	tryptofan	4,17 · 10 ⁻³	2,38	–	–	4,57 · 10 ⁻¹⁰	9,34	–	–	–	–
Tyr	tyrozyna	5,75 · 10 ⁻³	2,24	–	–	9,12 · 10 ⁻¹⁰	9,04	–	–	7,94 · 10 ⁻¹¹	10,10 (–OH)
Val	walina	5,37 · 10 ⁻³	2,27	–	–	3,02 · 10 ⁻¹⁰	9,52	–	–	–	–

Na podstawie: *CRC Handbook of Chemistry and Physics 97th Edition*, CRC Press 2017.

WARTOŚCI STAŁEJ DYSOCJACJI WYBRANYCH KWASÓW I ZASAD W TEMPERATURZE 25 °C				
Kwasy nieorganiczne				
Wzór kwasu	Nazwa	Etap	K_a	pK_a
HF	kwasy fluorowodorowy		$6,31 \cdot 10^{-4}$	3,20
HCl	kwasy chlorowodorowy		10^7	-7,0
HBr	kwasy bromowodorowy		10^9	-9,0
HI	kwasy jodowodorowy		10^{10}	-10,0
H ₂ S	kwasy siarkowodorowy	1	$8,91 \cdot 10^{-8}$	7,05
		2	10^{-19}	19,0
H ₂ Se	kwasy selenowodorowy	1	$1,29 \cdot 10^{-4}$	3,89
		2	10^{-11}	11,0
H ₂ Te	kwasy tellurowodorowy	1 (18 °C)	$2,51 \cdot 10^{-3}$	2,6
		2	10^{-11}	11,0
HCIO	kwasy chlorowy(I)		$3,98 \cdot 10^{-8}$	7,40
HCIO ₂	kwasy chlorowy(III)		$1,15 \cdot 10^{-2}$	1,94
HNO ₂	kwasy azotowy(III)		$5,62 \cdot 10^{-4}$	3,25
H ₂ SO ₃	kwasy siarkowy(IV)	1	$1,41 \cdot 10^{-2}$	1,85
		2	$6,31 \cdot 10^{-8}$	7,2
H ₂ SO ₄	kwasy siarkowy(VI)	2	$1,02 \cdot 10^{-2}$	1,99
H ₃ BO ₃	kwasy borowy (20 °C)	1	$5,37 \cdot 10^{-10}$	9,27
H ₃ AsO ₄	kwasy ortoarsenowy(V)	1	$5,50 \cdot 10^{-3}$	2,26
		2	$1,74 \cdot 10^{-7}$	6,76
		3	$5,13 \cdot 10^{-12}$	11,29
H ₃ PO ₄	kwasy ortofosforowy(V)	1	$6,92 \cdot 10^{-3}$	2,16
		2	$6,17 \cdot 10^{-8}$	7,21
		3	$4,79 \cdot 10^{-13}$	12,32
H ₄ SiO ₄	kwasy ortokrzemowy (30 °C)	1	$1,26 \cdot 10^{-10}$	9,9
		2	$1,58 \cdot 10^{-12}$	11,8
		3	10^{-12}	12
		4	10^{-12}	12
H ₂ CO ₃	kwasy węglowy	1	$4,47 \cdot 10^{-7}$	6,35
		2	$4,68 \cdot 10^{-11}$	10,33
Kwasy organiczne				
H ₂ C ₂ O ₄	kwasy szczawiowy	1	$5,62 \cdot 10^{-2}$	1,25
		2	$1,55 \cdot 10^{-4}$	3,81

Kwasy organiczne – cd.			
Wzór kwasu	Nazwa	K_a	pK_a
HCOOH	kwasy mrówkowy	$1,78 \cdot 10^{-4}$	3,75
CH ₃ COOH	kwasy octowy	$1,75 \cdot 10^{-5}$	4,756
CH ₃ CH ₂ COOH	kwasy propanowy	$1,35 \cdot 10^{-5}$	4,87
C ₆ H ₅ COOH	kwasy benzoowy	$6,25 \cdot 10^{-5}$	4,204
C ₆ H ₅ OH	fenol	$1,02 \cdot 10^{-10}$	9,99
Zasady			
Wzór zasady	Nazwa	K_b	pK_b
NH ₃	amoniak	$1,78 \cdot 10^{-5}$	4,75
CH ₃ NH ₂	metanoamina	$4,57 \cdot 10^{-4}$	3,34
CH ₃ CH ₂ NH ₂	etanoamina	$4,47 \cdot 10^{-4}$	3,35
CH ₃ CH ₂ CH ₂ NH ₂	propano-1-amina	$3,47 \cdot 10^{-4}$	3,46
(CH ₃) ₂ NH	<i>N</i> -metylometanoamina	$5,37 \cdot 10^{-4}$	3,27
(CH ₃) ₃ N	<i>N,N</i> -dimetylometanoamina	$6,31 \cdot 10^{-5}$	4,20
C ₆ H ₅ NH ₂	anilina	$7,41 \cdot 10^{-10}$	9,13

ŚREDNIE DŁUGOŚCI WIĄZAŃ W CZĄSTECZKACH W FAZIE GAZOWEJ			
Wiązania pojedyncze		Wiązania wielokrotne	
Wiązanie	Długość, pm	Wiązanie	Długość, pm
Br–Br	228	C=C	134
C–C	153	C=O	121
Cl–Cl	199	N=O	118
H–H	74	O=O	121
I–I	267	S=O	148
O–H	96	N≡N	113
H–F	92	C≡C	120
H–Cl	128	C≡N	116
H–Br	141		
H–I	161		
C–O	142		
N–O	143		

Na podstawie: CRC Handbook of Chemistry and Physics 97th Edition, CRC Press 2017.

WARTOŚCI ILOCZYNU ROZPUSTCZALNOŚCI WYBRANYCH SUBSTANCJI W TEMPERATURZE 25 °C			
Wzór	Nazwa	K_s	pK_s
AgBr	bromek srebra(I)	$5,35 \cdot 10^{-13}$	12,27
AgCl	chlerek srebra(I)	$1,77 \cdot 10^{-10}$	9,75
AgI	jodek srebra(I)	$8,52 \cdot 10^{-17}$	16,07
Ag ₃ PO ₄	ortofosforan(V) srebra(I)	$8,89 \cdot 10^{-17}$	16,05
Ag ₂ SO ₄	siarczan(VI) srebra(I)	$1,20 \cdot 10^{-5}$	4,92
AlPO ₄	ortofosforan(V) glinu	$9,84 \cdot 10^{-21}$	20,01
BaCO ₃	węglan baru	$2,58 \cdot 10^{-9}$	8,59
BaCrO ₄	chromian(VI) baru	$1,17 \cdot 10^{-10}$	9,93
BaF ₂	fluorek baru	$1,84 \cdot 10^{-7}$	6,74
BaSO ₄	siarczan(VI) baru	$1,08 \cdot 10^{-10}$	9,97
CaCO ₃	węglan wapnia	$3,36 \cdot 10^{-9}$	8,47
CaF ₂	fluorek wapnia	$3,45 \cdot 10^{-11}$	10,46
Ca(OH) ₂	wodorotlenek wapnia	$5,02 \cdot 10^{-6}$	5,30
Ca ₃ (PO ₄) ₂	ortofosforan(V) wapnia	$2,07 \cdot 10^{-33}$	32,68
CaSO ₄	siarczan(VI) wapnia	$4,93 \cdot 10^{-5}$	4,31
Cu ₃ (PO ₄) ₂	ortofosforan(V) miedzi(II)	$1,40 \cdot 10^{-37}$	36,85
FeCO ₃	węglan żelaza(II)	$3,13 \cdot 10^{-11}$	10,50
Fe(OH) ₂	wodorotlenek żelaza(II)	$4,87 \cdot 10^{-17}$	16,31
Fe(OH) ₃	wodorotlenek żelaza(III)	$2,79 \cdot 10^{-39}$	38,55
KClO ₄	chloran(VII) potasu	$1,05 \cdot 10^{-2}$	1,98
MgCO ₃	węglan magnezu	$6,82 \cdot 10^{-6}$	5,17
MgF ₂	fluorek magnezu	$5,16 \cdot 10^{-11}$	10,29
Mg(OH) ₂	wodorotlenek magnezu	$5,61 \cdot 10^{-12}$	11,25
Mg ₃ (PO ₄) ₂	ortofosforan(V) magnezu	$1,04 \cdot 10^{-24}$	23,98
PbCl ₂	chlerek ołowiu(II)	$1,70 \cdot 10^{-5}$	4,77
PbI ₂	jodek ołowiu(II)	$9,8 \cdot 10^{-9}$	8,01
PbSO ₄	siarczan(VI) ołowiu(II)	$2,53 \cdot 10^{-8}$	7,60
Zn(OH) ₂	wodorotlenek cynku	$3 \cdot 10^{-17}$	16,52
ZnCO ₃	węglan cynku	$1,46 \cdot 10^{-10}$	9,84

Na podstawie: *CRC Handbook of Chemistry and Physics 97th Edition*, CRC Press 2017.

TABELA WARTOŚCI LOGARYTMÓW DZIESIĘTYCH							
x	$\log x$	x	$\log x$	x	$\log x$	x	$\log x$
0,01	-2,000	0,26	-0,585	0,51	-0,292	0,76	-0,119
0,02	-1,699	0,27	-0,569	0,52	-0,284	0,77	-0,114
0,03	-1,523	0,28	-0,553	0,53	-0,276	0,78	-0,108
0,04	-1,398	0,29	-0,538	0,54	-0,268	0,79	-0,102
0,05	-1,301	0,30	-0,523	0,55	-0,260	0,80	-0,097
0,06	-1,222	0,31	-0,509	0,56	-0,252	0,81	-0,092
0,07	-1,155	0,32	-0,495	0,57	-0,244	0,82	-0,086
0,08	-1,097	0,33	-0,481	0,58	-0,237	0,83	-0,081
0,09	-1,046	0,34	-0,469	0,59	-0,229	0,84	-0,076
0,10	-1,000	0,35	-0,456	0,60	-0,222	0,85	-0,071
0,11	-0,959	0,36	-0,444	0,61	-0,215	0,86	-0,066
0,12	-0,921	0,37	-0,432	0,62	-0,208	0,87	-0,060
0,13	-0,886	0,38	-0,420	0,63	-0,201	0,88	-0,056
0,14	-0,854	0,39	-0,409	0,64	-0,194	0,89	-0,051
0,15	-0,824	0,40	-0,398	0,65	-0,187	0,90	-0,046
0,16	-0,796	0,41	-0,387	0,66	-0,180	0,91	-0,041
0,17	-0,770	0,42	-0,377	0,67	-0,174	0,92	-0,036
0,18	-0,745	0,43	-0,367	0,68	-0,167	0,93	-0,032
0,19	-0,721	0,44	-0,357	0,69	-0,161	0,94	-0,027
0,20	-0,699	0,45	-0,347	0,70	-0,155	0,95	-0,022
0,21	-0,678	0,46	-0,337	0,71	-0,149	0,96	-0,018
0,22	-0,658	0,47	-0,328	0,72	-0,143	0,97	-0,013
0,23	-0,638	0,48	-0,319	0,73	-0,137	0,98	-0,009
0,24	-0,620	0,49	-0,310	0,74	-0,131	0,99	-0,004
0,25	-0,602	0,50	-0,301	0,75	-0,125	1,00	0,000

WYBRANE WSKAŹNIKI KWASOWO-ZASADOWE				
Wskaźnik	Zakres pH zmiany barwy	Barwa w roztworze wodnym		0 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14
		forma kwasowa	forma zasadowa	
oranż metylowy	3,1–4,4	czerwona	żółta	
czerwień Kongo	3,0–5,0	niebieskofioletowa	czerwona	
zieleń bromokrezolowa	4,0–5,6	żółta	niebieska	
błękit bromotymolowy	6,0–7,6	żółta	niebieska	
czerwień fenolowa	6,4–8,0	żółta	czerwona	
czerwień obojętna	6,8–8,0	czerwona	żółta	
czerwień krezolowa	7,2–8,8	żółta	czerwona	
fenoloftaleina	8,0–10,0	bezbarwna	różowoczerwona	
tymoloftaleina	9,4–10,6	bezbarwna	niebieska	
błękit Nilu	10,1–11,1	niebieska	czerwona	

Na podstawie: *CRC Handbook of Chemistry and Physics 97th Edition*, CRC Press 2017.

POTENCJAŁ STANDARDOWY REDUKCJI	
Równanie reakcji	E°, V
$Ag^+ + e \rightleftharpoons Ag$	0,800
$AgBr + e \rightleftharpoons Ag + Br^-$	0,071
$AgCl + e \rightleftharpoons Ag + Cl^-$	0,222
$Al^{3+} + 3e \rightleftharpoons Al$	-1,676
$Al(OH)_4^- + 3e \rightleftharpoons Al + 4OH^-$	-2,310
$Au^{3+} + 3e \rightleftharpoons Au$	1,498
$Ba^{2+} + 2e \rightleftharpoons Ba$	-2,912
$Be^{2+} + 2e \rightleftharpoons Be$	-1,847
$Bi^{3+} + 3e \rightleftharpoons Bi$	0,308
$Br_2 + 2e \rightleftharpoons 2Br^-$	1,066
$BrO_3^- + 6H^+ + 6e \rightleftharpoons Br^- + 3H_2O$	1,423
$BrO_3^- + 3H_2O + 6e \rightleftharpoons Br^- + 6OH^-$	0,61
$CO_2 + 2H^+ + 2e \rightleftharpoons HCOOH$	-0,199
$Ca^{2+} + 2e \rightleftharpoons Ca$	-2,868
$Cd^{2+} + 2e \rightleftharpoons Cd$	-0,403
$Cd(OH)_4^{2-} + 2e \rightleftharpoons Cd + 4OH^-$	-0,658
$Cl_2 + 2e \rightleftharpoons 2Cl^-$	1,358
$ClO_3^- + 6H^+ + 6e \rightleftharpoons Cl^- + 3H_2O$	1,451
$ClO_3^- + 3H_2O + 6e \rightleftharpoons Cl^- + 6OH^-$	0,62
$Co^{2+} + 2e \rightleftharpoons Co$	-0,28
$Co^{3+} + e \rightleftharpoons Co^{2+}$	1,92
$Cr^{2+} + 2e \rightleftharpoons Cr$	-0,913
$Cr^{3+} + e \rightleftharpoons Cr^{2+}$	-0,407
$Cr^{3+} + 3e \rightleftharpoons Cr$	-0,744
$Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6e \rightleftharpoons 2Cr^{3+} + 7H_2O$	1,36
$CrO_4^{2-} + 4H_2O + 3e \rightleftharpoons Cr(OH)_3 + 5OH^-$	-0,13
$Cs^+ + e \rightleftharpoons Cs$	-3,026
$Cu^{2+} + 2e \rightleftharpoons Cu$	0,342
$Cu_2O + H_2O + 2e \rightleftharpoons 2Cu + 2OH^-$	-0,360
$2Cu(OH)_2 + 2e \rightleftharpoons Cu_2O + 2OH^- + H_2O$	-0,080
$F_2 + 2e \rightleftharpoons 2F^-$	2,866
$Fe^{2+} + 2e \rightleftharpoons Fe$	-0,447
$Fe^{3+} + 3e \rightleftharpoons Fe$	-0,037
$Fe^{3+} + e \rightleftharpoons Fe^{2+}$	0,771

POTENCJAŁ STANDARDOWY REDUKCJI – CD.	
Równanie reakcji	E°, V
$2H^+ + 2e \rightleftharpoons H_2$	0,000
$2H_2O + 2e \rightleftharpoons H_2 + 2OH^-$	-0,828
$H_2O_2 + 2H^+ + 2e \rightleftharpoons 2H_2O$	1,776
$Hg^{2+} + 2e \rightleftharpoons Hg$	0,851
$I_2 + 2e \rightleftharpoons 2I^-$	0,536
$IO_3^- + 6H^+ + 6e \rightleftharpoons I^- + 3H_2O$	1,085
$K^+ + e \rightleftharpoons K$	-2,931
$Li^+ + e \rightleftharpoons Li$	-3,040
$Mg^{2+} + 2e \rightleftharpoons Mg$	-2,372
$Mn^{2+} + 2e \rightleftharpoons Mn$	-1,185
$MnO_2 + 4H^+ + 2e \rightleftharpoons Mn^{2+} + 2H_2O$	1,224
$MnO_4^- + e \rightleftharpoons MnO_4^{2-}$	0,558
$MnO_4^- + 8H^+ + 5e \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4H_2O$	1,507
$MnO_4^- + 2H_2O + 3e \rightleftharpoons MnO_2 + 4OH^-$	0,595
$MnO_4^{2-} + 2H_2O + 2e \rightleftharpoons MnO_2 + 4OH^-$	0,60
$NO_3^- + 4H^+ + 3e \rightleftharpoons NO + 2H_2O$	0,957
$2NO_3^- + 4H^+ + 2e \rightleftharpoons N_2O_4 + 2H_2O$	0,803
$Na^+ + e \rightleftharpoons Na$	-2,71
$Ni^{2+} + 2e \rightleftharpoons Ni$	-0,257
$O_2 + 2H^+ + 2e \rightleftharpoons H_2O_2$	0,695
$O_2 + 4H^+ + 4e \rightleftharpoons 2H_2O$	1,229
$O_2 + 2H_2O + 2e \rightleftharpoons H_2O_2 + 2OH^-$	-0,146
$O_2 + 2H_2O + 4e \rightleftharpoons 4OH^-$	0,401
$Pb^{2+} + 2e \rightleftharpoons Pb$	-0,126
$PbO_2 + 4H^+ + 2e \rightleftharpoons Pb^{2+} + 2H_2O$	1,455
$PbO_2 + SO_4^{2-} + 4H^+ + 2e \rightleftharpoons PbSO_4 + 2H_2O$	1,691
$PbSO_4 + 2e \rightleftharpoons Pb + SO_4^{2-}$	-0,359
$Pt^{2+} + 2e \rightleftharpoons Pt$	1,18
$Rb^+ + e \rightleftharpoons Rb$	-2,98
$S + 2e \rightleftharpoons S^{2-}$	-0,476
$SO_4^{2-} + H_2O + 2e \rightleftharpoons SO_3^{2-} + 2OH^-$	-0,93
$Sn^{2+} + 2e \rightleftharpoons Sn$	-0,138
$Sn^{4+} + 2e \rightleftharpoons Sn^{2+}$	0,151
$Sr^{2+} + 2e \rightleftharpoons Sr$	-2,899
$Zn^{2+} + 2e \rightleftharpoons Zn$	-0,762
$Zn(OH)_4^{2-} + 2e \rightleftharpoons Zn + 4OH^-$	-1,199

Na podstawie: *CRC Handbook of Chemistry and Physics 97th Edition*, CRC Press 2017.

WARTOŚCI STANDARDOWEJ MOŁOWEJ ENTALPII TWORZENIA	
Wzór związku	ΔH_f^0 , kJ · mol ⁻¹
Al ₂ O ₃ (s)	-1675,7
CO (g)	-110,5
CO ₂ (g)	-393,5
CaC ₂ (s)	-59,8
CaO (s)	-634,9
Ca(OH) ₂ (s)	-985,2
Cr ₂ O ₃ (s)	-1139,7
FeO (s)	-272,0
Fe ₂ O ₃ (s)	-824,2
FeS (s)	-100,0
HBr (g)	-36,3
HCl (g)	-92,3
HF (g)	-273,3
HI (g)	26,5
H ₂ O (c)	-285,8
H ₂ O (g)	-241,8
H ₂ S (g)	-20,6
MgO (s)	-601,6
MnO ₂ (s)	-520,0
NH ₃ (g)	-45,9
NO (g)	91,3
NO ₂ (g)	33,2
NaCl (s)	-411,2
SiO ₂ (s)	-910,7

Na podstawie: *CRC Handbook of Chemistry and Physics 97th Edition*, CRC Press 2017.

Objętość 1 mola gazu doskonałego w warunkach normalnych $t = 0 \text{ }^\circ\text{C}$ oraz $p = 1013,25 \text{ hPa}$	$V = 22,41 \text{ dm}^3 \cdot \text{mol}^{-1}$
Stała Faradaya	$F = N_A \cdot e \quad F \approx 9,6485 \cdot 10^4 \text{ C} \cdot \text{mol}^{-1}$

WARTOŚCI STANDARDOWEJ MOŁOWEJ ENTALPII SPALANIA	
Nazwa związku	ΔH_s^0 , kJ · mol ⁻¹
benzen (c)	-3267
butan (g)	-2878
etan (g)	-1561
etanol (c)	-1368
eten (g)	-1411
etyn (g)	-1300
glicerol (c)	-1654
glukoza (s)	-2802
heksan (c)	-4163
kwas benzoesowy (s)	-3228
kwas etanowy (c)	-875
kwas stearynowy (s)	-11280
metan (g)	-891
metanol (c)	-726
pentan (c)	-3509
propan (g)	-2219
sacharoza (s)	-5643
toluen (c)	-3920

Na podstawie: <https://webbook.nist.gov>

Logarytmem $\log_a b$ liczby $b > 0$ przy podstawie a ($a > 0$ i $a \neq 1$) nazywamy wykładnik c potęgi, do której należy podnieść a , aby otrzymać b :

$$\log_a b = c \quad \text{wtedy i tylko wtedy, gdy} \quad a^c = b$$

Dla dowolnych liczb rzeczywistych $x > 0$, $y > 0$ oraz r prawdziwe są równości:

$$\log_a(x \cdot y) = \log_a x + \log_a y \quad \log_a\left(\frac{x}{y}\right) = \log_a x - \log_a y \quad \log_a x^r = r \cdot \log_a x$$

Zapisać $\log x$ oraz $\lg x$ oznaczają $\log_{10} x$.

Równanie kwadratowe $ax^2 + bx + c = 0$, gdzie $a \neq 0$, ma rozwiązania rzeczywiste wtedy i tylko wtedy, gdy $\Delta = b^2 - 4ac \geq 0$. Rozwiązania te wyrażają się wzorami:

$$x_1 = \frac{-b - \sqrt{\Delta}}{2a}, \quad x_2 = \frac{-b + \sqrt{\Delta}}{2a}$$

**ROZPUSCZALNOŚĆ SOLI I WODOROTLENKÓW W WODZIE W TEMPERATURZE 25 °C,
podane w g/100 g H₂O**

Jon	Cl ⁻	Br ⁻	I ⁻	NO ₃ ⁻	CH ₃ COO ⁻	S ²⁻	SO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻	CO ₃ ²⁻	CrO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻	OH ⁻
Ag ⁺	T	T	T	R (234)	S (1,0) ^{20 °C}	T	T	S (0,8)	T	T	T	T → d
Al ³⁺	R (45,1)	R → d	R → d	R (68,9)	d	d	—	R (38,5)	—	T	T	T
Ba ²⁺	R (37,0)	R (100)	R (221)	R (10,3)	R (79,2)	R → d	T	T	T	T	T	R (4,9)
Ca ²⁺	R (81,3)	R (156)	R (215)	R (144)	R (34,7)	T → d	T	S (0,2)	T	S (2,0)	T	S (0,2) ^{20 °C}
Cr ³⁺	R	R	R	R (81,2)	R	T → d	—	R (64)	—	T	T	T
Cu ²⁺	R (75,7)	R (126)	—	R (145)	R (6,8)	T	T	R (22)	T → d	T	T	T
Fe ²⁺	R (65,0)	R (120)	R	R (87,5)	R	T	T	R (29,5)	T	—	T	T
Fe ³⁺	R (91,2)	R (455)	d	R (87,2)	—	d	—	R (440) ^{20 °C}	—	T	T	T
K ⁺	R (35,5)	R (67,8)	R (148)	R (38,3)	R (269)	R → d	R (106)	R (12,0)	R (111)	R (65,0)	R (106)	R (121)
Mg ²⁺	R (56,0)	R (102)	R (146)	R (71,2)	R (65,6)	d	S (0,5)	R (35,7)	T	R (54,8)	T	T
Mn ²⁺	R (77,3)	R (151)	R → d	R (161)	R (41)	T	T	R (63,7)	T	T	T	T
NH ₄ ⁺	R (39,5)	R (78,3)	R (178)	R (213)	R (148) ^{4 °C}	R → d	R (64,2)	R (76,4)	R → d	R (37,0)	R (18,3)	R (44,9)
Na ⁺	R (36,0)	R (94,6)	R (184)	R (91,2)	R (50,4)	R (20,6)	R (30,7)	R (28,1)	R (30,7)	R (87,6)	R (14,4)	R (100)
Pb ²⁺	S (1,1)	S (1,0)	S (0,1)	R (59,7)	R (44,3) ^{20 °C}	T	T	T	T	T	T	T
Sn ²⁺	R (178) ^{10 °C}	R (85) ^{0 °C}	S (0,98) ^{20 °C}	R → d	—	T	—	R (18,8) ^{19 °C}	—	—	T	T
Zn ²⁺	R (408)	R (488)	R (438)	R (120)	R (30,0) ^{20 °C}	T	S (0,2)	R (57,7)	T	R (3,1)	T	T

R – substancja dobrze rozpuszczalna (>2 g/100 g H₂O)

T – substancja trudno rozpuszczalna (<0,1 g/100 g H₂O)

— związek jest nietrwały, nie został otrzymany lub brak jest danych

S – substancja średnio rozpuszczalna (0,1 g–2 g/100 g H₂O)

d – związek ulega rozkładowi w wodzie

Na podstawie: CRC Handbook of Chemistry and Physics 97th Edition, CRC Press 2017.

UKŁAD OKRESOWY PIERWIASTKÓW

1																	18
1H Wodór 1,008 2,2																	2He Hel 4,00
3Li Lit 6,94 1,0	4Be Beryl 9,01 1,6											13Al Glin 26,98 1,6	14Si Krzem 28,09 1,9	15P Fosfor 30,97 2,2	16S Siarka 32,06 2,6	17Cl Chlor 35,45 3,2	18Ar Argon 39,95
		<p>Liczba atomowa (liczba porządkowa) — 20Ca</p> <p>Symbol pierwiastka — Ca</p> <p>Nazwa — Wapń</p> <p>Masa atomowa, u — 40,08</p> <p>Elektroujemność w skali Paulinga — 1,0</p>															
11Na Sód 22,99 0,9	12Mg Magnez 24,31 1,3	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	31Ga Gal 69,72 1,8	32Ge German 72,63 2,0	33As Arsen 74,92 2,2	34Se Selen 78,97 2,6	35Br Brom 79,90 3,0	36Kr Krypton 83,80
19K Potas 39,10 0,8	20Ca Wapń 40,08 1,0	21Sc Skand 44,96 1,4	22Ti Tytan 47,87 1,5	23V Wanad 50,94 1,6	24Cr Chrom 52,00 1,7	25Mn Mangan 54,94 1,6	26Fe Żelazo 55,85 1,8	27Co Kobalt 58,93 1,9	28Ni Nikiel 58,69 1,9	29Cu Miedź 63,55 1,9	30Zn Cynk 65,38 1,7	49In Ind 114,82 1,8	50Sn Cyna 118,71 2,0	51Sb Antymon 121,76 2,1	52Te Tellur 127,60 2,1	53I Jod 126,90 2,7	54Xe Ksenon 131,29
37Rb Rubid 85,47 0,8	38Sr Stront 87,62 1,0	39Y Itr 88,91 1,2	40Zr Cyrkon 91,22 1,3	41Nb Niob 92,91 1,6	42Mo Molibden 95,95 2,2	43Tc Technet [97,91] 2,1	44Ru Ruten 101,07 2,2	45Rh Rod 102,91 2,3	46Pd Pallad 106,42 2,2	47Ag Srebro 107,87 1,9	48Cd Kadm 112,41 1,7	81Tl Tal 204,38 1,8	82Pb Ołów 207,2 1,8	83Bi Bizmut 208,98 1,9	84Po Polon [208,98] 2,0	85At Astat [209,99] 2,2	86Rn Radon [222,02]
55Cs Cez 132,91 0,8	56Ba Bar 137,33 0,9	57La* Lantan 138,91 1,1	72Hf Hafn 178,49 1,3	73Ta Tantal 180,95 1,5	74W Wolfram 183,84 1,7	75Re Ren 186,21 1,9	76Os Osm 190,23 2,2	77Ir Iryd 192,22 2,2	78Pt Platyna 195,08 2,2	79Au Złoto 196,97 2,4	80Hg Rtęć 200,59 1,9	113Nh Nihon [284,18]	114Fl Flerow [289,19]	115Mc Moskow [288,19]	116Lv Livermor [293,20]	117Ts Tenes [292,21]	118Og Oganeson [294,21]
87Fr Frans [223,02] 0,7	88Ra Rad [226,03] 0,9	89Ac** Aktyn [227,03]	104Rf Rutherford [267,12]	105Db Dubn [268,13]	106Sg Seaborg [271,13]	107Bh Bohr [272,14]	108Hs Has [270,13]	109Mt Meitner [276,15]	110Ds Darmsztadt [281,16]	111Rg Roentgen [280,17]	112Cn Kopernik [285,18]	113Nh Nihon [284,18]	114Fl Flerow [289,19]	115Mc Moskow [288,19]	116Lv Livermor [293,20]	117Ts Tenes [292,21]	118Og Oganeson [294,21]

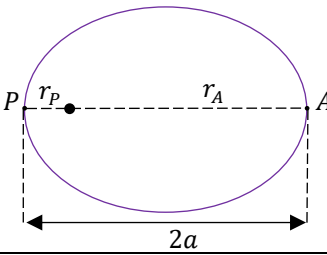
METALE
PÓŁMETALE
NIEMETALE
GAZY SZLACHETNE
BRAK PRZYPORZĄDKOWANIA

*	58Ce Cer 140,12	59Pr Prazeodym 140,91	60Nd Neodym 144,24	61Pm Promet [144,91]	62Sm Samar 150,36	63Eu Europ 151,96	64Gd Gadolin 157,25	65Tb Terb 158,93	66Dy Dysproz 162,50	67Ho Holm 164,93	68Er Erb 167,26	69Tm Tul 168,93	70Yb Iterb 173,05	71Lu Lutet 174,97
**	90Th Tor 232,04	91Pa Protaktyn 231,04	92U Uran 238,03	93Np Neptun [237,05]	94Pu Pluton [244,06]	95Am Ameryk [243,06]	96Cm Kiur [247,07]	97Bk Berkel [247,07]	98Cf Kaliforn [251,08]	99Es Einstein [252,08]	100Fm Ferm [257,10]	101Md Mendelew [258,10]	102No Nobel [259,10]	103Lr Lorens [262,11]

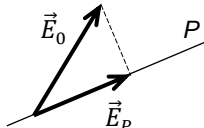
Dla pierwiastków promieniotwórczych, które nie mają stabilnych izotopów, podano masę atomową najtrwalszego izotopu.

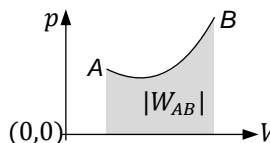
Na podstawie: CRC Handbook of Chemistry and Physics 97th Edition, CRC Press 2017 oraz <https://www.nist.gov/pml/atomic-weights-and-isotopic-compositions-relative-atomic-masses>

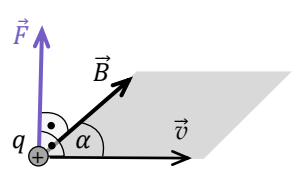
Uwaga: W poniższym zestawie przedstawiono wybrane wzory oraz stałe fizyczne. Przy każdym wzorze zapisano nazwę wielkości lub prawa albo zjawiska, którego wzór dotyczy. Symboli wszystkich wielkości występujących we wzorach nie opisano – przyjęto dla nich powszechnie używane oznaczenia. Podobnie nie opisano warunków i zakresów stosowalności przedstawionych wzorów. Wartości wielkości wektorowych zapisano bez symbolu wektora.

KINEMATYKA	DYNAMIKA	GRAWITACJA I ELEMENTY ASTRONOMII
prędkość $\vec{v} = \frac{\Delta \vec{r}}{\Delta t}$	pęd $\vec{p} = m\vec{v}$	prawo powszechnego ciążenia $F_g = \frac{Gm_1m_2}{r^2}$
przyśpieszenie $\vec{a} = \frac{\Delta \vec{v}}{\Delta t}$	II zasada dynamiki (w układzie inercjalnym) $m\vec{a} = \vec{F}; \frac{\Delta \vec{p}}{\Delta t} = \vec{F}$	natężenie pola grawitacyjnego, przyśpieszenie grawitacyjne $\vec{\gamma} = \frac{\vec{F}_g}{m}; \vec{a}_g = \vec{\gamma}$
prędkość kątowna $\omega = \frac{\Delta \alpha}{\Delta t}$	wartość momentu pędu punktu materialnego $L = rp \sin \alpha(\vec{r}, \vec{p})$	energia potencjalna grawitacji $E_{pot} = -\frac{Gm_1m_2}{r}$
związek między wartościami prędkości kątowej i liniowej $v = \omega r$	wartość momentu siły $M = rF \sin \alpha(\vec{r}, \vec{F})$	zmiana energii potencjalnej przy powierzchni Ziemi $\Delta E_p = mg\Delta h$
związki w ruchu jednostajnym po okręgu $\omega = \frac{2\pi}{T}; T = \frac{1}{f}$	moment bezwładności $I = \sum_{i=1}^n m_i r_i^2$	prędkość na orbicie kołowej $v_{or} = \sqrt{\frac{GM}{r}}$
przyśpieszenie dośrodkowe $a_{do} = \frac{v^2}{r} = v\omega = \omega^2 r$	związek między wartościami prędkości kątowej i momentu pędu bryły sztywnej $L = I\omega$	prędkość ucieczki $v_u = \sqrt{\frac{2GM}{r}}$
przyśpieszenie kątowe $\epsilon = \frac{\Delta \omega}{\Delta t}$	II zasada dynamiki ruchu obrotowego (zapis skalarny) $I\epsilon = M$	orbita eliptyczna a – półoś wielka r_p – najmniejsza odległość do centrum r_A – największa odległość do centrum 
przyśpieszenie styczne $a_{st} = \epsilon r$	praca siły, praca momentu siły $W_F = F\Delta r \cos \alpha(\vec{F}, \Delta \vec{r})$ $W_M = M\Delta \alpha$	
prędkość w ruchu jednostajnie zmiennym prostoliniowym $\vec{v} = \vec{v}_0 + \vec{a}t$	moc $P = \frac{W}{\Delta t}$	II prawo Keplera i zachowanie momentu pędu \vec{L} na orbicie (ΔS – pole zakreślone przez promień wodzący planety) $\frac{\Delta S}{\Delta t} = \text{const}; \vec{L} = \text{const}$
droga w ruchu jednostajnie zmiennym prostoliniowym $s = v_0 t + \frac{1}{2}at^2$	energia kinetyczna ruchu postępowego $E_{kin} = \frac{1}{2}mv^2$	III prawo Keplera (a jest promieniem orbity kołowej lub półosią wielką elipsy) $\frac{T_1^2}{a_1^3} = \frac{T_2^2}{a_2^3} = \text{const}$
SIŁY TARCIA I SIŁA SPRĘŻYSTOŚCI	energia kinetyczna ruchu obrotowego $E_{kin} = \frac{1}{2}I\omega^2$	prawo Hubble'a $v = Hd$
siła tarcia kinetycznego $T_k = \mu_k F_N$		
siła tarcia statycznego $T_s \leq \mu_s F_N$		
siła sprężystości $\vec{F}_s = -k\vec{x}$		
energia potencjalna sprężystości $E_{pot} = \frac{1}{2}kx^2$		

DRGANIA, FALE MECHANICZNE I ŚWIETLNE	
równania ruchu harmonicznego	$x(t) = A \sin(\omega t + \varphi_0)$ $v(t) = A \omega \cos(\omega t + \varphi_0)$ $a(t) = -A \omega^2 \sin(\omega t + \varphi_0)$ $x_{max} = A$ $v_{max} = A \omega$ $a_{max} = A \omega^2$
siła harmoniczna	$\vec{F}_h = -m \omega^2 \vec{x}$
częstość kołowa małych drgań masy na sprężynie i wahadła matematycznego	$\omega = \sqrt{\frac{k}{m}}$; $\omega = \sqrt{\frac{g}{l}}$
całkowita energia mechaniczna oscylatora	$E = E_k + E_p = \frac{1}{2} m A^2 \omega^2$
związki między parametrami ruchu fali	$v = \frac{\lambda}{T} = \lambda f$; $T = \frac{1}{f}$
faza fali w punkcie x i chwili t	$\varphi(t) = \frac{2\pi}{T} t - \frac{2\pi}{\lambda} x + \varphi_0$
warunki maksymalnego wzmocnienia i osłabienia fali w punkcie	$\varphi_2 - \varphi_1 = 2\pi n$ $\varphi_2 - \varphi_1 = 2\pi \left(n + \frac{1}{2} \right)$
natężenie fali, jego związek z energią E i amplitudą A fali	$I = \frac{E}{S \Delta t}$; $I \sim A^2$
zależność natężenia fali kulistej od odległości	$I \sim \frac{1}{r^2}$
załamanie fali na granicy ośrodków 1 i 2	$\frac{\sin \alpha_1}{\sin \alpha_2} = \frac{v_1}{v_2} = \frac{n_2}{n_1}$
wzory przybliżone na efekt Dopplera dla fali dźwiękowej i świetlnej w kierunku prędkości źródła:	
źródło oddala się	źródło zbliża się
$f_{ob} \approx f_{zr} \left(1 - \frac{ v_{zr} - v_{ob} }{v_d} \right)$	$f_{ob} \approx f_{zr} \left(1 + \frac{ v_{zr} - v_{ob} }{v_d} \right)$
$f_{ob} \approx f_{zr} \left(1 - \frac{v_{zr}}{c} \right)$	$f_{ob} \approx f_{zr} \left(1 + \frac{v_{zr}}{c} \right)$

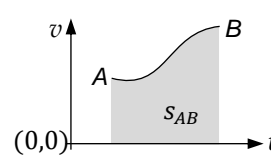
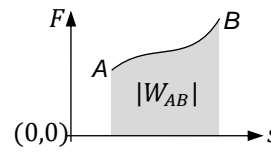
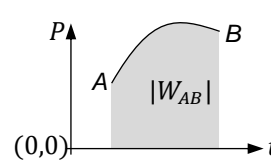
DRGANIA, FALE MECHANICZNE I ŚWIETLNE – CD.	
wzory ściśle na efekt Dopplera dla fali dźwiękowej i świetlnej w kierunku prędkości źródła	$f_{ob} = f_{zr} \frac{v_d \mp v_{ob}}{v_d \pm v_{zr}}$ $f_{ob} = f_{zr} \sqrt{\frac{c \mp v_{zr}}{c \pm v_{zr}}}$
siatka dyfrakcyjna	$d \sin \alpha_n = n \lambda$
światło po przejściu przez polaryzator o osi polaryzacji P amplitudy pola elektrycznego:	
\vec{E}_0 – padającego na polaryzator	
\vec{E}_p – po przejściu przez polaryzator	
OPTYKA GEOMETRYCZNA	
kąt graniczny dla przejścia światła z ośrodka 2 do 1	$\sin \alpha_{2gr} = \frac{n_1}{n_2}$
warunek polaryzacji światła przy odbiciu	$\alpha_{pad1} + \alpha_{zał2} = 90^\circ$
równanie soczewki i zwierciadła:	$\frac{1}{x} + \frac{1}{y} = \frac{1}{f}$; $x > 0$
$y > 0, y < 0$ – położenie obrazu rzeczywistego, pozornego	
$f > 0$ – ogniskowa soczewki/zwierciadła skupiającego	
$f < 0$ – ogniskowa soczewki/zwierciadła rozpraszającego	
wzór na ogniskową soczewki	$\frac{1}{f} = \left(\frac{n_{socz}}{n_{otocz}} - 1 \right) \left(\pm \frac{1}{R_1} \pm \frac{1}{R_2} \right)$
(+)/(–) – przy promieniu powierzchni wypukłej/wklęsłej	
HYDROSTATYKA, AEROSTATYKA	
siła parcia i ciśnienie	$F = p \Delta S, \quad \vec{F} \perp \Delta S$
zmiana ciśnienia hydro- i aerostaticznego	$\Delta p = \rho g \Delta h$
siła wyporu	$F_{wyp} = \rho V_{zan} g$
V_{zan} – objętość zanurzonej części ciała	
ρ – gęstość cieczy (lub gazu)	

TERMODYNAMIKA	
I zasada termodynamiki	$\Delta U = Q + W$
praca siły parcia, gdy $p = \text{const}$	$ W = p \Delta V $
związek pracy siły parcia z polem pod wykresem zależności $p(V)$ – ciśnienia od objętości	 $ W_{AB} = \text{Pole pod AB}$
ciepło właściwe	$c_w = \frac{Q}{m \Delta T}$
ciepło molowe	$C = \frac{Q}{n \Delta T}$
ciepło przemiany fazowej	$L = \frac{Q}{m}$
średnia energia ruchu cząsteczki gazu doskonałego	$E_{sr} = \frac{s}{2} k_B T$
s – liczba współrzędnych opisujących położenie cząsteczki w przestrzeni	
równanie stanu gazu doskonałego (Clapeyrona)	$pV = nRT$
związek między ciepłami molowymi gazu doskonałego	$C_p = C_v + R$
praca i ciepło w cyklu silnika i pompy ciepłej	$0 = Q_{całk} + W_{całk}$
$Q_{całk}$ – całkowite ciepło wymienione w cyklu z otoczeniem	
$W_{całk}$ – całkowita praca mechaniczna wykonana w cyklu (nad i przez otoczenie)	
sprawność silnika cieplnego	$\eta = \frac{ W_{całk} }{ Q_{pob} } = \frac{ Q_{pob} - Q_{odd} }{ Q_{pob} }$

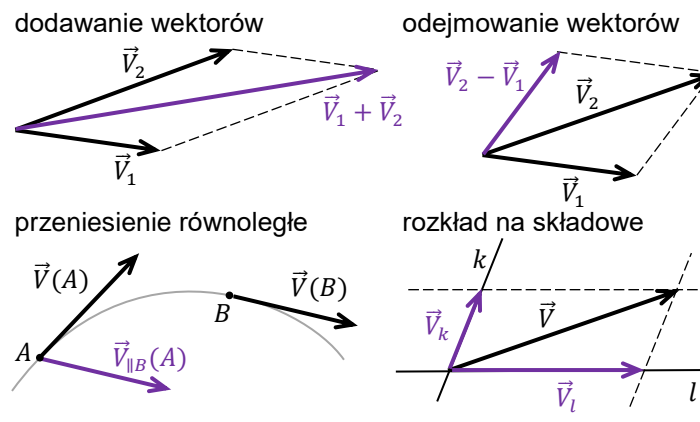
ELEKTROSTATYKA		PRĄD ELEKTRYCZNY		MAGNETYZM	
prawo Coulomba	$F_e = \frac{kq_1q_2}{r^2}; k = \frac{1}{4\pi\epsilon_0}$	natężenie prądu	$I = \frac{\Delta Q}{\Delta t}$	siła Lorentza, wektor indukcji magnetycznej	$F = qvB \sin \alpha$
natężenie pola elektrycznego	$\vec{E} = \frac{\vec{F}_e}{q}$	definicja oporu elektrycznego przewodnika	$R = \frac{U}{I}$	$\alpha = \sphericalangle(\vec{v}, \vec{B})$ $\vec{F} \perp \vec{v}$ $\vec{F} \perp \vec{B}$	
wartość natężenia pola na zewnątrz sferycznego rozkładu ładunku	$E = \frac{kQ}{r^2}$	prawo Ohma (dla stałej temperatury przewodnika)	$\frac{U}{I} = \text{const}$	siła elektrodynamiczna	$F = I\Delta l B \sin \sphericalangle(\Delta \vec{l}, \vec{B})$
napięcie pomiędzy punktami A i B pola elektrycznego	$U_{AB} = \frac{W_{AB}}{q}$ W_{AB} – praca przeciw sile elektrycznej	opór przewodnika z drutu	$R = \rho \frac{l}{S}$ ρ – opór właściwy	pole w próżni dookoła długiego, prostoliniowego przewodnika	$B = \frac{\mu_0 I}{2\pi r}$
związek napięcia z potencjałami elektrycznymi	$U_{AB} = V_B - V_A$	moc prądu stałego wydzielona na oporniku	$P = UI = I^2 R = \frac{U^2}{R}$	pole w próżni wewnątrz długiej, gęsto nawiniętej zwojnicy	$B = \mu_0 \frac{NI}{L}$
energia potencjalna elektryczna układu ładunków	$E_{pot} = \frac{kq_1q_2}{r}$	zależność oporu metali od temperatury (w pewnym zakresie temperatur)	$R(T) = R(T_0)(1 + \alpha\Delta T);$ $\Delta T = T - T_0$	wartość momentu siły działającego na pętlę z prądem w polu mag.	$M = ISB \sin \sphericalangle(\vec{S}, \vec{B})$
związek napięcia z natężeniem w polu jednorodnym	$U = Ed$	dodawanie napięć pomiędzy punktami przewodnika	$U_{AC} = U_{AB} + U_{BC}$	strumień pola magnetycznego przez powierzchnię	$\Phi_B = BS \cos \sphericalangle(\vec{S}, \vec{B})$
natężenie pola między płytami naładowanymi różnoimiennie	$E = \frac{\sigma}{\epsilon_0}; \sigma = \frac{Q}{\Delta S} = \text{const}$	II prawo Kirchhoffa dla obwodu (lub oczka)	$\sum_{i=1}^k (\pm \mathcal{E}_i) - \sum_{j=1}^n (\pm U_j) = 0$	siła elektromotoryczna indukcji	$\mathcal{E} = -\frac{\Delta\Phi_B}{\Delta t}$
natężenie pola elektrycznego wewnątrz dielektryka	$\vec{E} = \frac{\vec{E}_0}{\epsilon_r}$ \vec{E}_0 – natężenie zewnętrzne	związek siły elektromotorycznej z napięciem na baterii	$\mathcal{E} = U + IR_w$	siła elektromotoryczna prądnicy	$\mathcal{E} = NBS\omega \sin \sphericalangle(\vec{S}, \vec{B})$ $\sphericalangle(\vec{S}, \vec{B}) = \omega t + \varphi_0$
pojemność kondensatora	$C = \frac{Q}{U}$	opór zastępczy oporników połączonych szeregowo	$R_z = \sum_{i=1}^n R_i$	praca prądu sinusoidalnego w czasie okresu	$W = \frac{1}{2} U_0 I_0 T$
pojemność kondensatora płaskiego z dielektrykiem	$C = \epsilon_r \epsilon_0 \frac{S}{d}$	opór zastępczy oporników połączonych równolegle	$\frac{1}{R_z} = \sum_{i=1}^n \frac{1}{R_i}$	napięcie i natężenie skuteczne przebiegu sinusoidalnego	$I_{sk} = \frac{I_0}{\sqrt{2}} \quad U_{sk} = \frac{U_0}{\sqrt{2}}$
energia elektryczna kondensatora	$W = \frac{Q^2}{2C} = \frac{1}{2} QU = \frac{1}{2} U^2 C$			uproszczony model transformatora	$I_1 U_1 = I_2 U_2; \frac{U_1}{U_2} = \frac{N_1}{N_2}$
własności pola wewnątrz i na powierzchni bryły przewodnika	$\vec{E}_{wew} = 0; \vec{E}_{pow} \perp \Delta S$				

ELEMENTY MECHANIKI RELATYWISTYCZNEJ	
energia całkowita ciała poruszającego się w układzie inercjalnym (t, x)	$E = \frac{mc^2}{\sqrt{1 - \frac{v^2}{c^2}}}$; $v = \frac{\Delta x}{\Delta t}$
równoważność masy i energii spoczynkowej	$E_0 = mc^2$
związek między zmianą masy układu a energią pochłoniętą / emitowaną przez układ	$\Delta E = \Delta mc^2$
pęd	$p = \frac{mv}{\sqrt{1 - \frac{v^2}{c^2}}}$; $v = \frac{\Delta x}{\Delta t}$
niezmiennik relatywistyczny (dynamiczny)	$E_0^2 = E^2 - (cp)^2$
energia kinetyczna poruszającego się ciała	$E_{kin} = E - E_0$

ELEMENTY FIZYKI ATOMOWEJ I JĄDROWEJ	
prawo Wiena (b – stała Wiena)	$\lambda_{max}T = b$
prawo Stefana–Boltzmana (moc wypromieniowana z jednostki powierzchni ciała)	$I = \sigma T^4$; $[I] = \frac{W}{m^2}$
energia i pęd fotonu	$E_f = hf = \frac{hc}{\lambda}$; $p_f = \frac{h}{\lambda}$
zjawisko fotoelektryczne	$E_f = W_{el} + E_{kin\ et\ max}$
emisja lub absorpcja fotonu przez atom (E_m, E_n – energie elektronu w atomie)	$E_m - E_n = hf_{mn} + E_{odrzutu}$ $m > n$
poziomy energetyczne atomu wodoru	$E_n = -\frac{13,606\ eV}{n^2}$
długość fali de Broglie'a cząstki swobodnej	$\lambda = \frac{h}{p}$
zasady zachowania (niektóre) w procesach na poziomie fundamentalnym	<ul style="list-style-type: none"> zachowanie ładunku układu zachowanie energii układu zachowanie pędu układu zachowanie liczby nukleonów w układzie
statystyczne prawo rozpadu promieniotwórczego	$N(t) = N_0 \left(\frac{1}{2}\right)^{\frac{t}{T}}$

WYBRANE ZALEŻNOŚCI	
środek masy układu n punktów materialnych	$\vec{r}_{SM} = \frac{\sum_{i=1}^n m_i \vec{r}_i}{\sum_{i=1}^n m_i}$
związek drogi z polem pod wykresem zależności $v(t)$ – prędkości od czasu	 $S_{AB} = \text{Pole pod } AB$
związek pracy z polem pod wykresem zależności $F(s)$ – siły od drogi	 $ W_{AB} = \text{Pole pod } AB$
związek pracy z polem pod wykresem zależności $P(t)$ – mocy od czasu	 $ W_{AB} = \text{Pole pod } AB$

PODSTAWOWE JEDNOSTKI UKŁADU SI							
nazwa	metr	kilogram	sekunda	amper	kelwin	mol	kandela
symbol	m	kg	s	A	K	mol	cd
wielkość	długość	masa	czas	natężenie prądu	temperatura	liczność materii	światłość



PRZEDROSTKI JEDNOSTEK MIAR																					
mnożnik	10^{24}	10^{21}	10^{18}	10^{15}	10^{12}	10^9	10^6	10^3	10^2	10^1	10^0	10^{-1}	10^{-2}	10^{-3}	10^{-6}	10^{-9}	10^{-12}	10^{-15}	10^{-18}	10^{-21}	10^{-24}
nazwa	jotta	zetta	eksa	peta	tera	giga	mega	kilo	hekto	deka		decy	centy	mili	mikro	nano	piko	femto	atto	zepto	jokto
oznaczenie	Y	Z	E	P	T	G	M	k	h	da		d	c	m	μ	n	p	f	a	z	y

Uwaga: Niektóre wartości stałych fizycznych oraz parametrów astronomicznych podano zaokrąglone z możliwie największą dokładnością – taką, aby ostatnia cyfra zaokrąglenia nie zmieniała się przy uwzględnieniu niepewności pomiaru. Wartości podano na podstawie: M. Tanabashi et al. (Particle Data Group), Physical Review D 98, 030001 (2018) and 2019 update.

WARTOŚCI WYBRANYCH STAŁYCH FIZYCZNYCH	
prędkość światła w próżni	$c = 299\,792\,458$ m/s (wartość dokładna)
stała Plancka	$h = 6,626\,070\,15 \cdot 10^{-34}$ J·s (wartość dokładna)
ładunek elementarny	$e = 1,602\,176\,634 \cdot 10^{-19}$ C (wartość dokładna)
stała Boltzmanna	$k_B = 1,380\,649 \cdot 10^{-23}$ J/K (wartość dokładna)
stała Avogadro	$N_A = 6,022\,140\,76 \cdot 10^{23}$ mol ⁻¹ (wartość dokładna)
uniwersalna stała gazowa	$R = 8,314\,462\,618\,2$ J/(K·mol) (wartość dokładna)
stała grawitacji	$G = 6,674 \cdot 10^{-11}$ N·m ² /kg ²
przenikalność magnetyczna próżni	$\mu_0 = 4\pi \cdot 10^{-7}$ N/A ²
przenikalność elektryczna próżni, stała elektryczna	$\epsilon_0 = 8,854\,187\,81 \cdot 10^{-12}$ C ² /(N·m ²) $k = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} = 8,987\,551\,8 \cdot 10^9$ N · m ² /C ²
związek między c , μ_0 , ϵ_0	$c^2 = \frac{1}{\epsilon_0 \mu_0}$
masa elektronu	$m_e = 9,109\,383\,7 \cdot 10^{-31}$ kg
masa protonu	$m_p = 1,672\,621\,92 \cdot 10^{-27}$ kg
masa neutronu	$m_n = 1,674\,927\,49 \cdot 10^{-27}$ kg
jednostka masy atomowej	$1\text{ u} = 1,660\,539\,066 \cdot 10^{-27}$ kg

WARTOŚCI WYBRANYCH STAŁYCH FIZYCZNYCH – CD.	
przyśpieszenie ziemskie (standardowe)	$g = 9,806\,65$ m/s ² (wartość dokładna odpowiadająca przyśpieszeniu na szerokości geograficznej ok. 45° na poziomie morza)
stała Wiena	$b = 2,897\,771\,955 \dots \cdot 10^{-3}$ m·K (wartość dokładna)
stała Stefana–Boltzmanna	$\sigma = 5,670\,374\,419 \dots \cdot 10^{-8}$ W/(m ² ·K ⁴) (wartość dokładna)

WYBRANE STAŁE I PARAMETRY ASTROFIZYCZNE	
jednostka astronomiczna	$1\text{ au} = 1,495\,978\,707 \cdot 10^{11}$ m (wartość dokładna)
parsek	$1\text{ pc} = 3,085\,677\,581\,49 \cdot 10^{16}$ m (wartość dokładna)
rok świetlny	$1\text{ ly} = 0,946\,073 \dots \cdot 10^{16}$ m = 0,306 601... pc
masa Słońca	$M_S = 1,988 \cdot 10^{30}$ kg
odległość Słońca od centrum galaktyki	$R_0 \approx 27$ kly
masa Ziemi	$M_Z = 5,972 \cdot 10^{24}$ kg
promień równikowy Ziemi	$R_Z = 6,378 \cdot 10^6$ m
stała Hubble'a	$H_0 \approx 70$ (km/s)/Mpc
temperatura promieniowania tła	$T_0 = 2,7$ K

WARTOŚCI WYBRANYCH JEDNOSTEK SPOZA UKŁADU SI		
$1\text{ eV} = 1,602\,176\,634 \cdot 10^{-19}$ J (wartość dokładna)	$0\text{ }^\circ\text{C} \equiv 273,15$ K	
$1\text{ atmosfera} \equiv 101\,325$ Pa	$1\text{ G} \equiv 10^{-4}$ T	$1\text{ \AA} = 0,1$ nm

$\pi = 3,141\,592\,653\,589\,793 \dots$ (liczba pi) $e = 2,718\,281\,828\,459\,045 \dots$ (liczba Eulera)

Centralna Komisja Egzaminacyjna

ul. Józefa Lewartowskiego 6, 00-190 Warszawa
tel. 22 536 65 00
sekretariat@cke.gov.pl

Okręgowa Komisja Egzaminacyjna w Gdańsku

ul. Na Stoku 49, 80-874 Gdańsk
tel. 58 320 55 90
komisja@oke.gda.pl

Okręgowa Komisja Egzaminacyjna w Jaworznie

ul. Adama Mickiewicza 4, 43-600 Jaworzno
tel. 32 616 33 99
oke@oke.jaworzno.pl

Okręgowa Komisja Egzaminacyjna w Krakowie

os. Szkolne 37, 31-978 Kraków
tel. 12 683 21 99
oke@oke.krakow.pl

Okręgowa Komisja Egzaminacyjna w Łomży

al. Legionów 9, 18-400 Łomża
tel. 86 473 71 20
sekretariat@oke.lomza.pl

Okręgowa Komisja Egzaminacyjna w Łodzi

ul. Ksawerego Praussa 4, 94-203 Łódź
tel. 42 634 91 33
sekretariat@lodz.oke.gov.pl

Okręgowa Komisja Egzaminacyjna w Poznaniu

ul. Gronowa 22, 61-655 Poznań
tel. 61 854 01 60
sekretariat@oke.poznan.pl

Okręgowa Komisja Egzaminacyjna w Warszawie

pl. Europejski 3, 00-844 Warszawa
tel. 22 457 03 35
info@oke.waw.pl

Okręgowa Komisja Egzaminacyjna we Wrocławiu

ul. Tadeusza Zielińskiego 57, 53-533 Wrocław
tel. 71 785 18 94
sekretariat@oke.wroc.pl

