Таблиця 1. Періодична система хімічних елементів (коротка форма)

Періоди										Гру	упи									
Пергоди	a	I b	a	II b	a	III b	a	IV b	a	V b	a	VI b	a	VII b	a		VI	II		b
1	Н	<b>1</b> 1,0079													Не	<b>2</b> 4,0026				
2	Li	<b>3</b> 6,94	Be	<b>4</b> 9,0122	В	<b>5</b> 10,81	C	<b>6</b> 12,011	N	<b>7</b> 14,007	0	<b>8</b> 15,999	F	<b>9</b> 18,998	Ne	<b>10</b> 20,180				
3	Na	11 22,990	Mg	<b>12</b> 24,305	Al	13 26,982	Si	14 28,085	P	<b>15</b> 30,974	S	<b>16</b> 32,06	Cl	<b>17</b> 35,45	Ar	<b>18</b> 39,948				
4	K	<b>19</b> 39,098	Ca	<b>20</b> 40,078(4)	<b>21</b> 44,95	<b>Sc</b>	<b>22</b> 47,86	<b>Ti</b>	<b>23</b> 50,94	<b>V</b>	<b>24</b> 51,9	<b>Cr</b>	<b>25</b> 54,93	<b>Mn</b>	<b>26</b> 55,84	<b>Fe</b> 5(2)	<b>27</b> 58,933	Со	28 58,693	Ni
4	<b>29</b> 63,546	<b>Cu</b>	<b>30</b> 65,38	<b>Zn</b>	Ga	<b>31</b> 69,723	Ge	<b>32</b> 72,630(8)	As	<b>33</b> 74,922	Se	<b>34</b> 78,971(8)	Br	<b>35</b> 79,904	Kr	<b>36</b> 83,798(2)				
5	Rb	<b>37</b> 85,468	Sr	<b>38</b> 87,62	<b>39</b> 88,90	<b>Y</b>	<b>40</b> 91,22	<b>Zr</b>	<b>41</b> 92,90	<b>Nb</b>	<b>42</b> 95,9	<b>Mo</b>	43	Tc	<b>44</b> 101,0	<b>Ru</b> 7(2)	<b>45</b> 102,91	Rh	<b>46</b> 106,42	Pd
9	<b>47</b> 107,87	Ag	<b>48</b> 112,4	<b>Cd</b>	In	<b>49</b> 114,82	Sn	<b>50</b> 118,71	Sb	<b>51</b> 121,76	Те	<b>52</b> 127,60(3)	Ι	<b>53</b> 126,90	Xe	<b>54</b> 131,29				
c	Cs	<b>55</b> 132,91	Ba	<b>56</b> 137,33	<b>57</b> 138,9	<b>La*</b>	<b>72</b> 178,4	<b>Hf</b>	<b>73</b> 180,9	<b>Ta</b>	<b>74</b> 183,	<b>W</b>	<b>75</b> 186,	<b>Re</b>	<b>76</b> 190,2	<b>Os</b>	<b>77</b> 192,22	Ir	<b>78</b> 195,08	Pt
6	<b>79</b> 196,97	Au	<b>80</b> 200,5	<b>Hg</b>	Tl	<b>81</b> 204,38	Pb	<b>82</b> 207,2	Bi	<b>83</b> 208,98	Po	84	At	85	Rn	86				
-	Fr	87	Ra	88	89	Ac**	104	Rf	105	Db	106	6 Sg	107	7 Bh	108	Hs	109	Mt	110	Ds
7	111	Rg	112	Cn	Nh	113	Fl	114	Mc	115	Lv	116	Ts	117	Og	118				
Вищі оксиди	E	<sub>2</sub> O	]	EO	E	$\mathbf{C}_2\mathbf{O}_3$	$\mathbf{EO}_2$		E	${f E_2O_5}$		$\mathrm{EO}_3$		$\Xi_2 \mathbf{O}_7$				E	$O_4$	
Леткі сполуки з Гідрогеном	м						]	$\mathbf{E}\mathbf{H}_4$	$\mathrm{EH_{3}}$		${ m H}_2{ m E}$		HE							

* Лантаноїди	<b>58 Ce</b> 140,12	<b>59 Pr</b> 140,91	60 Nd 144,24	61 Pm	<b>62</b> Sm 150,36(2)		64 Gd 157,25(3)							<b>71 Lu</b> 174,97
** Актиноїди	<b>90 Th</b> 232,04			_	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

Таблиця 2. Періодична система хімічних елементів (довга форма)

юди	Групи  Ia IIa IIIb IVb Vb VIb VIIb VIIIb IIb IIIa IVa Va VIa VIIIa VIIIa																	
Пері	Ia	IIa	IIIb	IVb	Vb	VIb	VIIb		VIIIb		Ib	IIb	IIIa	IVa	Va	VIa	VIIa	VIIIa
1	H 1,0079																	<b>He 2</b> 4,0026
2	Li 3 6,94	<b>Be</b> 4											B 5	C 6	N 7	O 8	<b>F</b> 9 18,998	
3	Na 11 22,990	Mg 12 24,305											Al 13 26,982	Si 14 28,085	P 15	S 16 32,06	Cl 17 35,45	
4	<b>K</b> 19 39,098	Ca 20 40,078(4)	21 Sc 44,956	22 Ti 47,867	23 V 50,942	24 Cr 51,996	25 Mn 54,938	26 Fe 55,845(2)	27 Co 58,933	28 Ni 58,693		30 Zn 65,38(2)	Ga 31 69,723	<b>Ge 32</b> 72,630(8)	As 33 74,922			<b>Kr 36</b> 83,798(2)
5	<b>Rb</b> 37 85,468	<b>Sr</b> 38 87,62	<b>39 Y</b> 88,906		41 Nb 92,906	42 <b>Mo</b> 95,95	43 Tc	44 Ru 101,07(2)	45 Rh 102,91	<b>46</b> Pd 106,42	47 Ag 107,87	48 Cd 112,41	In 49	Sn 50	Sb 51 121,76		I 53	<b>Xe 54</b> 131,29
6	Cs 55	<b>Ba 56</b> 137,33	<b>57 La*</b> 138,91	<b>72</b> Hf 178,49(2)	<b>73 Ta</b> 180,95	<b>74</b> W 183,84	<b>75 Re</b> 186,21	<b>76</b> Os 190,23(3)	77 Ir 192,22	78 Pt 195,08	<b>79</b> Au 196,97	80 Hg 200,59	Tl 81 204,38	<b>Pb</b> 82 207,2	Bi 83 208,98	Po 84	At 85	Rn 86
7	Fr 87	Ra 88	89 Ac**	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	Nh 113	Fl 114	Mc 115	Lv 116	Ts 117	Og 118
	* Пати	ганоїди		58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu	]
	JIAH	аноіди		140,12 <b>90</b> Th	140,91 <b>91 Pa</b>	144,24 92 U	93 Np	150,36(2)	151,96	, , ,	158,93 <b>97</b> Bk	,	164,93 <b>99 Es</b>			173,05 102 No	174,97	
** Актиноїди				90 Th 232,04	231,04	238,03	as Mb	94 Pu	99 AM	96 CM	or BK	90 CI	e Ls	100 FM	101 Ma	102 NO	103 Lr	

Таблиця 3. Розчинність основ, кислот, амфотерних гідроксидів і солей у воді за 20-25 °C

Аніони								К	атіон	и									
Аніони	H <sup>+</sup>	NH <sup>+</sup> <sub>4</sub>	Li <sup>+</sup>	Na <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	$\mathbf{Mg}^{2+}$	Ca <sup>2+</sup>	Ba <sup>2+</sup>	Al <sup>3+</sup>	Cr <sup>3+</sup>	Zn <sup>2+</sup>	Mn <sup>2+</sup>	Fe 2+	Fe <sup>3+</sup>	Pb <sup>2+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	Ni <sup>2+</sup>	$Ag^+$	Hg <sup>2+</sup>
OH <sup>-</sup>		P	P	P	P	M	M	P	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	_	
$\mathbf{F}^-$	Р	P	M	P	P	M	M	M	M	Р	Р	P	M	Н	M	Р	Р	Р	#
Cl <sup>-</sup>	P	Р	P	P	P	P	Р	Р	Р	Р	Р	P	Р	Р	M	P	P	Н	Р
$\mathbf{Br}^{-}$	P	Р	P	Р	P	P	Р	P	Р	Р	Р	P	Р	Р	M	P	P	Н	M
I-	Р	Р	P	Р	Р	P	P	P	P	Р	Р	P	Р		M		Р	Н	M
$\mathbf{S}^{2-}$	Р	Р	Р	P	Р	#	#	Р	#	#	Н	Н	Н	#	Н	Н	Н	Н	Н
$\mathbf{SO}_3^{2-}$	P	P	P	P	Р	M	M	M			P	M	M		M		M	Н	#
$\mathbf{SO}_4^{2-}$	P	P	P	P	P	P	M	Н	Р	P	P	P	P	P	M	P	P	M	Р
$NO_3^-$	P	P	P	P	P	P	P	Р	P	P	P	Р	P	P	P	Р	Р	Р	Р
$PO_4^{3-}$	Р	Р	M	P	Р	M	Н	Н	Н	Н	Н	M	Н	Н	Н	#	Н	Н	#
$\mathrm{CO}_3^{2-}$	P	P	P	P	Р	M	Н	Н			Н	Н	Н		Н	#	M	M	
$\mathrm{SiO}_3^{2-}$	Н	_	Н	P	Р	Н	Н	Н			Н	Н	Н	_	Н	_	Н	Н	
$\mathrm{CH_{3}COO^{-}}$	P	P	P	P	P	P	Р	P	Р	Р	P	P	Р	_	P	P	Р	P	P

Умовні позначення: «Р» – розчинна речовина (розчинність понад 1 г речовини в 100 г води);

«М» – малорозчинна речовина (розчинність від 1 г до 0,001 г речовини в 100 г води);

«Н» – практично нерозчинна речовина (розчинність менше 0,001 г речовини в 100 г води);

«—» – речовина не існує;

«#» – речовина існує, але реагує з водою (її розчинність визначити не можна).

Таблиця 4. Ряд активності металів

Li	K Ba	Sr	Ca	Na	Mg	Be	Al	Mn	$\mathbf{Cr}$	Zn	Fe	Cd	Ni	Sn	Pb	(H <sub>2</sub> )	Bi	Cu	Ag	Hg	Pt	Au	
----	------	----	----	----	----	----	----	----	---------------	----	----	----	----	----	----	-------------------	----	----	----	----	----	----	--