

**MINISTERUL EDUCAȚIEI
ȘI CERCETĂRII
AL REPUBLICII MOLDOVA**

**AGENȚIA NAȚIONALĂ
PENTRU CURRICULUM ȘI
EVALUARE**

Raionul

Localitatea

Instituția de învățământ

Numele, prenumele elevului

TESTUL Nr. 2

CHIMIA

TEST PENTRU EXERSARE
CICLUL LICEAL

Profil umanist, arte, sport

februarie, 2026

Timp alocat: 180 de minute

Rechizite și materiale permise: *pix cu cerneală albastră.*

Instrucțiuni pentru candidat:

- Citește cu atenție fiecare item și efectuează operațiile solicitate.
- Lucrează independent.

Îți dorim mult succes!

Punctaj acumulat _____

Nr.	Itemii	Scor			
		1	2		
1	<p>Completează spațiile libere din următoarele enunțuri:</p> <p>1) Elementul chimic ce are repartizarea electronilor pe niveluri energetice $2\bar{e}$ $8\bar{e}$ $6\bar{e}$, se numește _____.</p> <p>2) Atomul elementului chimic cu numărul de ordine 14 conține în nucleu _____ protoni și _____ neutroni, iar în jurul nucleului _____ electroni.</p> <p>3) Unul dintre elementele chimice din subgrupa principală a grupei a VII-a este _____, el formează compus volatil cu hidrogenul cu formula _____.</p> <p>4) În șirul elementelor C–N–O proprietățile nemetalice _____.</p> <p>5) Elementul cu sarcina nucleului + 12 este situat în grupa _____ subgrupa, _____ și manifestă în compuși valența _____.</p> <p>6) Oxid superior cu compoziția E_2O_3 formează elementul _____.</p>	L	L		
		0	0		
		1	1		
		2	2		
		3	3		
		4	4		
		5	5		
		6	6		
		7	7		
		8	8		
		9	9		
		10	10		
11	11				
2	<p>Apele minerale au efect terapeutic asupra anumitor afecțiuni ale pielii și ale organelor digestive. În compoziția lor intră următoarele substanțe:</p> <p style="text-align: center;">H_2O, H_2S, S, $NaCl$, $CaCl_2$, CO_2, I_2.</p> <p>I. Selectează din șirul propus <i>câte o substanță</i> pentru fiecare caracteristică și scrie formula ei în spațiul rezervat.</p> <p>1) Substanța este formată prin legături covalente polare _____.</p> <p>2) Substanța este formată prin legături covalente nepolare _____.</p> <p>3) Substanța este formată prin legături ionice _____.</p> <p>4) Între moleculele substanței se formează legături de hidrogen _____.</p> <p>5) Substanța se utilizează la gazarea apei _____.</p> <p>6) Substanța în condiții normale este un gaz incolor _____.</p> <p>7) Substanța are miros specific _____.</p> <p>8) Substanța se utilizează în calitate de condiment alimentar _____.</p>	L	L		
		0	0		
		1	1		
		2	2		
		3	3		
		4	4		
		5	5		
		6	6		
		7	7		
		8	8		
		3	<p>Hidroxidul de bariu $Ba(OH)_2$ este utilizat pentru înlăturarea ionilor sulfat și carbonat în producerea sticlei.</p> <p>I. Scrie ecuațiile reacțiilor chimice de obținere a <i>hidroxidului de bariu</i> în conformitate cu schemele propuse:</p> <p>1) $Ba + H_2O \rightarrow$ _____ + _____</p> <p>2) $BaO + H_2O \rightarrow$ _____</p> <p>II. Scrie ecuațiile a două reacții ce caracterizează proprietățile chimice ale hidroxidului de bariu, selectând substanțele corespunzătoare din șirul propus: H_2SO_4, CO_2, Na_2CO_3.</p> <p>1) $Ba(OH)_2 +$ _____ \rightarrow _____ + _____</p> <p>2) $Ba(OH)_2 +$ _____ \rightarrow _____ + _____</p>	L	L
				0	0
1	1				
2	2				
3	3				
4	4				
5	5				
6	6				
7	7				
8	8				

<p>6</p> <p>Notează, în spațiile libere ale enunțurilor propuse, litera A, dacă afirmația este adevărată, și litera F, dacă afirmația este falsă.</p> <p>1) Numărul de ordine al elementului coincide numeric cu numărul de neutroni din nucleu (.....).</p> <p>2) În soluțiile bazelor alcaline pH-ul este mai mare decât 7 (.....), iar culoarea metiloranajului se schimbă în roșu (.....).</p> <p>3) În industrie oxigenul se obține prin descompunerea apei (.....).</p> <p>4) În 400 g de soluție cu partea de masă de 20 % se conțin 80 g de substanță dizolvată (.....).</p> <p>5) Oxidul de sodiu are proprietăți bazice mai pronunțate decât oxidul de potasiu (.....).</p> <p>6) Fonta și oțelul sunt aliaje ale aluminiului (.....).</p> <p>7) Oxidul de carbon (IV) se utilizează la gazarea apei (.....).</p>		<table border="1"> <tr><td>L</td><td>L</td></tr> <tr><td>0</td><td>0</td></tr> <tr><td>1</td><td>1</td></tr> <tr><td>2</td><td>2</td></tr> <tr><td>3</td><td>3</td></tr> <tr><td>4</td><td>4</td></tr> <tr><td>5</td><td>5</td></tr> <tr><td>6</td><td>6</td></tr> <tr><td>7</td><td>7</td></tr> <tr><td>8</td><td>8</td></tr> </table>	L	L	0	0	1	1	2	2	3	3	4	4	5	5	6	6	7	7	8	8	<table border="1"> <tr><td>L</td><td>L</td></tr> <tr><td>0</td><td>0</td></tr> <tr><td>1</td><td>1</td></tr> <tr><td>2</td><td>2</td></tr> <tr><td>3</td><td>3</td></tr> <tr><td>4</td><td>4</td></tr> <tr><td>5</td><td>5</td></tr> <tr><td>6</td><td>6</td></tr> <tr><td>7</td><td>7</td></tr> <tr><td>8</td><td>8</td></tr> </table>	L	L	0	0	1	1	2	2	3	3	4	4	5	5	6	6	7	7	8	8													
L	L																																																							
0	0																																																							
1	1																																																							
2	2																																																							
3	3																																																							
4	4																																																							
5	5																																																							
6	6																																																							
7	7																																																							
8	8																																																							
L	L																																																							
0	0																																																							
1	1																																																							
2	2																																																							
3	3																																																							
4	4																																																							
5	5																																																							
6	6																																																							
7	7																																																							
8	8																																																							
<p>7</p> <p>Unele baze se utilizează pentru neutralizarea acizilor în apele uzate.</p> <p>1. Completează spațiile libere din tabel utilizând elementele chimice: K, N, S, Na, O, H.</p> <table border="1" data-bbox="196 887 1361 1059"> <thead> <tr> <th><i>Clasa de compuși</i></th> <th><i>Formula chimică</i></th> <th><i>Denumirea</i></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Bază</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>Acid</td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table> <p>2. Utilizând tabelul solubilității, scrie ecuația reacției dintre bază și acid în formă moleculară (EM), ionică completă (EIC) și ionică redusă (EIR).</p> <p>_____ (EM)</p> <p>_____ (EIC)</p> <p>_____ (EIR)</p>	<i>Clasa de compuși</i>	<i>Formula chimică</i>	<i>Denumirea</i>	Bază			Acid				<table border="1"> <tr><td>L</td><td>L</td></tr> <tr><td>0</td><td>0</td></tr> <tr><td>1</td><td>1</td></tr> <tr><td>2</td><td>2</td></tr> <tr><td>3</td><td>3</td></tr> <tr><td>4</td><td>4</td></tr> <tr><td>5</td><td>5</td></tr> <tr><td>6</td><td>6</td></tr> <tr><td>7</td><td>7</td></tr> <tr><td>8</td><td>8</td></tr> <tr><td>9</td><td>9</td></tr> </table>	L	L	0	0	1	1	2	2	3	3	4	4	5	5	6	6	7	7	8	8	9	9	<table border="1"> <tr><td>L</td><td>L</td></tr> <tr><td>0</td><td>0</td></tr> <tr><td>1</td><td>1</td></tr> <tr><td>2</td><td>2</td></tr> <tr><td>3</td><td>3</td></tr> <tr><td>4</td><td>4</td></tr> <tr><td>5</td><td>5</td></tr> <tr><td>6</td><td>6</td></tr> <tr><td>7</td><td>7</td></tr> <tr><td>8</td><td>8</td></tr> <tr><td>9</td><td>9</td></tr> </table>	L	L	0	0	1	1	2	2	3	3	4	4	5	5	6	6	7	7	8	8	9	9
<i>Clasa de compuși</i>	<i>Formula chimică</i>	<i>Denumirea</i>																																																						
Bază																																																								
Acid																																																								
L	L																																																							
0	0																																																							
1	1																																																							
2	2																																																							
3	3																																																							
4	4																																																							
5	5																																																							
6	6																																																							
7	7																																																							
8	8																																																							
9	9																																																							
L	L																																																							
0	0																																																							
1	1																																																							
2	2																																																							
3	3																																																							
4	4																																																							
5	5																																																							
6	6																																																							
7	7																																																							
8	8																																																							
9	9																																																							
<p>8</p> <p>Completează enunțurile.</p> <p>1) Alchenelor le corespunde formula generală</p> <p>2) Proteinele sunt alcătuite din resturi de</p> <p>3) Substanța cu formula $C_{12}H_{22}O_{11}$ se numește</p> <p>4) Cu ajutorul hidroxidului de cupru (II) se identifică</p> <p>5) Grăsimile se dizolvă în</p> <p>6) Cauciucul sintetic se obține la polimerizarea</p> <p>7) Alcanii se întâlnesc în natură în compoziția</p>		<table border="1"> <tr><td>L</td><td>L</td></tr> <tr><td>0</td><td>0</td></tr> <tr><td>1</td><td>1</td></tr> <tr><td>2</td><td>2</td></tr> <tr><td>3</td><td>3</td></tr> <tr><td>4</td><td>4</td></tr> <tr><td>5</td><td>5</td></tr> <tr><td>6</td><td>6</td></tr> <tr><td>7</td><td>7</td></tr> </table>	L	L	0	0	1	1	2	2	3	3	4	4	5	5	6	6	7	7	<table border="1"> <tr><td>L</td><td>L</td></tr> <tr><td>0</td><td>0</td></tr> <tr><td>1</td><td>1</td></tr> <tr><td>2</td><td>2</td></tr> <tr><td>3</td><td>3</td></tr> <tr><td>4</td><td>4</td></tr> <tr><td>5</td><td>5</td></tr> <tr><td>6</td><td>6</td></tr> <tr><td>7</td><td>7</td></tr> </table>	L	L	0	0	1	1	2	2	3	3	4	4	5	5	6	6	7	7																	
L	L																																																							
0	0																																																							
1	1																																																							
2	2																																																							
3	3																																																							
4	4																																																							
5	5																																																							
6	6																																																							
7	7																																																							
L	L																																																							
0	0																																																							
1	1																																																							
2	2																																																							
3	3																																																							
4	4																																																							
5	5																																																							
6	6																																																							
7	7																																																							

<p>9</p>	<p>Butanalul este utilizat în industrie pentru sinteza aromatizatorilor cu miros de fructe. I. Completează spațiile libere din următoarele enunțuri ce se referă la substanța dată:</p> <p>a) formula de structură semidesfășurată;</p> <p>b) formula generală a clasei de compuși;</p> <p>c) denumirea clasei</p> <p>II. Completează spațiile libere din tabel pentru substanța propusă:</p> <table border="1" data-bbox="228 616 1366 992"> <thead> <tr> <th></th> <th><i>Formula de structură semidesfășurată</i></th> <th><i>Denumirea</i></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Izomer</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>Omolog</td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>		<i>Formula de structură semidesfășurată</i>	<i>Denumirea</i>	Izomer			Omolog			<table border="1"> <tr><td>L</td></tr> <tr><td>0</td></tr> <tr><td>1</td></tr> <tr><td>2</td></tr> <tr><td>3</td></tr> <tr><td>4</td></tr> <tr><td>5</td></tr> <tr><td>6</td></tr> <tr><td>7</td></tr> </table>	L	0	1	2	3	4	5	6	7	<table border="1"> <tr><td>L</td></tr> <tr><td>0</td></tr> <tr><td>1</td></tr> <tr><td>2</td></tr> <tr><td>3</td></tr> <tr><td>4</td></tr> <tr><td>5</td></tr> <tr><td>6</td></tr> <tr><td>7</td></tr> </table>	L	0	1	2	3	4	5	6	7
	<i>Formula de structură semidesfășurată</i>	<i>Denumirea</i>																												
Izomer																														
Omolog																														
L																														
0																														
1																														
2																														
3																														
4																														
5																														
6																														
7																														
L																														
0																														
1																														
2																														
3																														
4																														
5																														
6																														
7																														
<p>10</p>	<p>Fenolatul de potasiu este un component intermediar în producerea policarbonaților și a rășinilor epoxidice. Rezolvă problema. Calculează masa fenolatului de potasiu, obținut la interacțiunea fenolului cu potasiu, dacă în rezultatul reacției s-a degajat hidrogen cu volumul 2,24 l (c.n.). Reacția are loc conform schemei:</p> $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{K} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{OK} + \text{H}_2\uparrow \quad (\text{stabilește și înscrie coeficienții!})$ <p><i>Se dă:</i> _____</p> <p><i>Rezolvare:</i></p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p><i>Răspuns:</i> _____</p>	<table border="1"> <tr><td>L</td></tr> <tr><td>0</td></tr> <tr><td>1</td></tr> <tr><td>2</td></tr> <tr><td>3</td></tr> <tr><td>4</td></tr> <tr><td>5</td></tr> <tr><td>6</td></tr> <tr><td>7</td></tr> </table>	L	0	1	2	3	4	5	6	7	<table border="1"> <tr><td>L</td></tr> <tr><td>0</td></tr> <tr><td>1</td></tr> <tr><td>2</td></tr> <tr><td>3</td></tr> <tr><td>4</td></tr> <tr><td>5</td></tr> <tr><td>6</td></tr> <tr><td>7</td></tr> </table>	L	0	1	2	3	4	5	6	7									
L																														
0																														
1																														
2																														
3																														
4																														
5																														
6																														
7																														
L																														
0																														
1																														
2																														
3																														
4																														
5																														
6																														
7																														

11	<p>Se dă șirul de substanțe organice: C_6H_6, $CH=CH$, CH_3COOH, CH_3OH.</p> <p>Selectează din șirul propus <i>un reagent</i> pentru fiecare dintre substanțele indicate mai jos și scrie ecuațiile reacțiilor corespunzătoare:</p> <p>1) NaOH _____</p> <p>2) HOH _____</p> <p>3) Cl₂ _____</p> <p>4) CuO _____</p>	<table border="1"> <tr><td>L</td></tr> <tr><td>0</td></tr> <tr><td>1</td></tr> <tr><td>2</td></tr> <tr><td>3</td></tr> <tr><td>4</td></tr> <tr><td>5</td></tr> <tr><td>6</td></tr> <tr><td>7</td></tr> <tr><td>8</td></tr> </table>	L	0	1	2	3	4	5	6	7	8	<table border="1"> <tr><td>L</td></tr> <tr><td>0</td></tr> <tr><td>1</td></tr> <tr><td>2</td></tr> <tr><td>3</td></tr> <tr><td>4</td></tr> <tr><td>5</td></tr> <tr><td>6</td></tr> <tr><td>7</td></tr> <tr><td>8</td></tr> </table>	L	0	1	2	3	4	5	6	7	8																										
L																																																	
0																																																	
1																																																	
2																																																	
3																																																	
4																																																	
5																																																	
6																																																	
7																																																	
8																																																	
L																																																	
0																																																	
1																																																	
2																																																	
3																																																	
4																																																	
5																																																	
6																																																	
7																																																	
8																																																	
12	<p>I. Din șirul: <i>glicerol; etanoat de etil; propenă; celuloză</i></p> <p>selectează câte <i>o substanță</i> pentru fiecare caracteristică și scrie formula și denumirea ei în spațiile corespunzătoare din tabel.</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>Nr.</th> <th>Caracteristica substanței</th> <th>Formula substanței</th> <th>Denumirea substanței</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1</td> <td>Este produs al reacției de esterificare</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>2</td> <td>Se utilizează la producerea hârtiei</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>3</td> <td>Participă la reacție de polimerizare</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>4</td> <td>Este un polialcool</td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table> <p>II. Pentru <i>etanoatul de etil</i> scrie o proprietate fizică: _____</p> <p>III. Pentru <i>propenă</i> scrie ecuația reacției de obținere: _____</p>	Nr.	Caracteristica substanței	Formula substanței	Denumirea substanței	1	Este produs al reacției de esterificare			2	Se utilizează la producerea hârtiei			3	Participă la reacție de polimerizare			4	Este un polialcool			<table border="1"> <tr><td>L</td></tr> <tr><td>0</td></tr> <tr><td>1</td></tr> <tr><td>2</td></tr> <tr><td>3</td></tr> <tr><td>4</td></tr> <tr><td>5</td></tr> <tr><td>6</td></tr> <tr><td>7</td></tr> <tr><td>8</td></tr> <tr><td>9</td></tr> <tr><td>10</td></tr> <tr><td>11</td></tr> </table>	L	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	<table border="1"> <tr><td>L</td></tr> <tr><td>0</td></tr> <tr><td>1</td></tr> <tr><td>2</td></tr> <tr><td>3</td></tr> <tr><td>4</td></tr> <tr><td>5</td></tr> <tr><td>6</td></tr> <tr><td>7</td></tr> <tr><td>8</td></tr> <tr><td>9</td></tr> <tr><td>10</td></tr> <tr><td>11</td></tr> </table>	L	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
Nr.	Caracteristica substanței	Formula substanței	Denumirea substanței																																														
1	Este produs al reacției de esterificare																																																
2	Se utilizează la producerea hârtiei																																																
3	Participă la reacție de polimerizare																																																
4	Este un polialcool																																																
L																																																	
0																																																	
1																																																	
2																																																	
3																																																	
4																																																	
5																																																	
6																																																	
7																																																	
8																																																	
9																																																	
10																																																	
11																																																	
L																																																	
0																																																	
1																																																	
2																																																	
3																																																	
4																																																	
5																																																	
6																																																	
7																																																	
8																																																	
9																																																	
10																																																	
11																																																	

SISTEMUL PERIODIC AL ELEMENTELOR CHIMICE

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII					
1	1 H 1,0079 Hidrogen									2 He 4,0026 Helium			
2	3 Li 6,941 Litiu	4 Be 9,01218 Beriliu	5 B 10,81 Bor	6 C 12,011 Carbon	7 N 14,0067 Azot	8 O 15,9994 Oxigen	9 F 18,9984 Fluor	10 Ne 20,179 Neon					
3	11 Na 22,98977 Sodiu	12 Mg 24,305 Magneziu	13 Al 26,98154 Aluminiu	14 Si 28,0855 Siliciu	15 P 30,97376 Fosfor	16 S 32,06 Sulf	17 Cl 35,453 Clor	18 Ar 39,948 Argon					
4	19 K 39,0983 Potasiu	20 Ca 40,08 Calciu	21 44,9559 Scandiu	22 47,88 Titan	23 50,9415 Vanadiu	24 51,996 Crom	25 54,938 Mangan	26 55,847 Fier	27 58,9332 Cobalt	28 58,69 Nichel			
	29 63,546 Cupru	30 65,38 Zinc	31 69,72 Galiu	32 72,59 Germaniu	33 74,9216 Arsen	34 78,96 Seleniu	35 79,904 Brom	36 83,80 Kripton					
5	37 85,4678 Rubidiu	38 87,62 Stronțiu	39 88,9059 Ytriu	40 91,22 Zirconiu	41 92,9064 Niobiu	42 95,94 Molibden	43 [98] Tehnețiu	44 101,07 Ruteniu	45 102,9055 Rodiu	46 106,42 Paladiu			
	47 107,868 Argint	48 112,41 Cadmium	49 114,82 Indiu	50 118,69 Staniu	51 121,75 Stibiu	52 127,60 Telur	53 126,9045 Iod	54 131,29 Xenon					
6	55 132,9054 Ceziu	56 137,33 Bariu	57* 138,9055 Lantan	72 178,49 Hafniu	73 180,948 Tantal	74 183,85 Volfram	75 186,207 Reniu	76 190,2 Osmiu	77 192,22 Iridiu	78 195,08 Platina			
	79 196,9665 Aur	80 200,59 Mercur	81 204,383 Taliu	82 207,2 Plumb	83 208,9804 Bismut	84 [209] Poloniu	85 [210] Astatiniu	86 [222] Radon					
7	87 [223] Franciu	88 226,0254 Radium	89** 227,0278 Actiniu	104 [261] Rutherfordium	105 [262] Dubnium	106 [263] Seaborgium	107 [262] Bohrium	108 [267,13] Hassium	109 [268,14] Meitnerium	110 [281] Darmstadtium			

*Lantanie

58 140,12 Ce Ceriu	59 140,9077 Pr Praseodim	60 144,24 Nd Neodim	61 [145] Pm Prometiu	62 150,36 Sm Samariu	63 151,96 Eu Europiu	64 157,25 Gd Gadolinu	65 158,9254 Tb Terbiu	66 162,50 Dy Disprosiu	67 164,9304 Ho Holmiu	68 167,26 Er Erbiu	69 168,9342 Tm Tuliu	70 173,04 Yb Yterbiu	71 174,967 Lu Lutetiu
-----------------------------	-----------------------------------	------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	--------------------------------	--------------------------------	---------------------------------	--------------------------------	-----------------------------	-------------------------------	-------------------------------	--------------------------------

**Actinide

90 232,0381 Th Toriu	91 231,0359 Pa Protactiniu	92 238,0389 U Uranu	93 237,0482 Np Neptuniu	94 [244] Pu Plutoniu	95 [243] Am Americiu	96 [247] Cm Curiu	97 [247] Bk Berkeliu	98 [251] Cf Californiu	99 [252] Es Einsteiniu	100 [257] Fm Fermiu	101 [258] Md Mendeleviu	102 [255] No Nobeliu	103 [260] Lr Lawrenciu
-------------------------------	-------------------------------------	------------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	----------------------------	-------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	------------------------------	----------------------------------	-------------------------------	---------------------------------

SOLUBILITATEA ACIZILOR, BAZELOR, SĂRURILOR ÎN APĂ

	H ⁺	NH ₄ ⁺	Li ⁺	Na ⁺	K ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Al ³⁺	Cr ³⁺	Zn ²⁺	Mn ²⁺	Fe ²⁺	Fe ³⁺	Pb ²⁺	Cu ²⁺	Ag ⁺
OH ⁻		S↑	S	S	S	S	P	I	I	I	I	I	I	I	I	I	-
F ⁻	S	S	P	S	S	P	I	I	P	I	S	S	I	I	I	S	S
Cl ⁻	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	P	S	I
Br ⁻	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	P	S	I
I ⁻	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	-	I	-	I
S ²⁻	S↑	S	S	S	S	S	S	S	-	-	I	I	I	-	I	I	I
SO ₃ ²⁻	S↑	S	S	S	S	I	I	I	-	-	I	-	I	-	I	I	I
SO ₄ ²⁻	S	S	S	S	S	I	P	S	S	S	S	S	S	S	I	S	P
CO ₃ ²⁻	S↑	S	S	S	S	I	I	I	-	-	I	I	I	-	I	-	I
SiO ₃ ²⁻	I	-	S	S	S	I	I	I	-	-	I	I	I	-	I	-	-
NO ₃ ⁻	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	S
PO ₄ ³⁻	S	S	I	S	S	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I
CH ₃ COO ⁻	S	S	S	S	S	S	S	S	S	-	S	S	S	-	S	S	S

Notă: S – substanță solubilă, I – insolubilă, P – puțin solubilă; «>» substanța nu există sau se descompune în apă; ↑ - substanța se degajă sub formă de gaz sau se descompune cu degajare de gaz

SERIA ELECTRONEGATIVITĂȚII

F	O	N	Cl	Br	I	S	C	Se	P	H	As	B	Si	Al	Mg	Ca	Li	Na	K
4,0	3,5	3,07	3,0	2,8	2,5	2,5	2,5	2,4	2,1	2,1	2,0	2,0	1,8	1,5	1,2	1,04	1,0	0,9	0,8

SERIA TENSIUNII METALELOR

Li K Ba Ca Na Mg Al Mn Zn Cr Fe Ni Sn Pb (H) Cu Hg Ag Pt Au