

Պատասխաններ քիմիա

	Թեստ 1	Թեստ 2
1	2	4
2	2	3
3	4	2
4	2	3
5	1	2
6	1	3
7	2	4
8	2	1
9	1	3
10	2	1
11	2	3
12	3	2
13	2	4
14	3	2
15	3	3
16	4	1
17	1	3
18	1	2
19	4	3
20	2	1
21	1	2
22	1	3
23	2	4
24	1	և՛ 2, և՛ 3 պատասխաններն ընդունել ճիշտ (1 միավոր)
25	3	1
	Կարճ պատասխանով առաջադրանքների պատասխաններ	
26	3	2
27	276	6
28	8	11
29	15	22
30	3	1
31	1	2
32	168	112
33	1	2
34	5	5
35	699	466
	Ընդարձակ պատասխանով առաջադրանքների պատասխաններ	
36	$\begin{array}{l} 1. \text{ C}^0 - 4\text{e} \rightarrow \text{C}^{+4} \quad 1 \\ \quad \text{S}^{+6} + 2\text{e} \rightarrow \text{S}^{+4} \quad 2 \\ 2. \quad 2 \end{array}$	$\begin{array}{l} 1. \text{ C}^0 - 4\text{e} \rightarrow \text{C}^{+4} \quad 1 \\ \quad \text{S}^{+6} + 2\text{e} \rightarrow \text{S}^{+4} \quad 2 \\ 2. \quad 1 \end{array}$
37	$\begin{array}{l} 1. \text{ MgCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 = \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{AgCl} \downarrow \\ 2. 0,72\text{մոլ AgNO}_3, \\ \quad 0,5\text{մոլ MgCl}_2 \text{ (ավելցուկ)} \\ 3. 103,32 \text{ գ AgCl} \end{array}$	$\begin{array}{l} 1. \text{ MgCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 = \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{AgCl} \downarrow \\ 2. 0,6\text{մոլ AgNO}_3 \text{ (ավելցուկ)}, \\ \quad 0,25\text{մոլ MgCl}_2 \\ 3. 71,75 \text{ գ AgCl} \end{array}$