

ՔԻՄԻԱ

առաջադրանքի համար	թեստ1	թեստ2
1	3	4
2	1	2
3	2	3
4	1	2
5	3	4
6	3	4
7	4	1
8	3	4
9	1	2
10	1	2
11	2	3
12	4	1
13	1	2
14	1	1
15	3	4
16	3	4
17	4	1
18	2	3

առաջադրանքի համարը	կարճ պատասխանի թվային արժեքը	
	թեստ 1	թեստ2
19	4	1
20	1	2
21	4	1
22	2	3
23	336	336
24	60	60
25	3	3
26	287	287
27	8	8
28	29	29
29	111	111
30	20	20
առաջադրանքի համարը	ընդարձակ պատասխան	
31	1) $Fe^0 - 3e \rightarrow Fe^{3+}$ $N^{5+} + e \rightarrow N^{4+}$	1 3
	2) $Fe + 6HNO_3$ (խիտ) $\xrightarrow{t} Fe(NO_3)_3 + 3NO_2 + 3H_2O$	14
32	1) $2 CuS + 3O_2 = 2SO_2 + 2CuO$	
	2) $v(SO_2) = 17,92 : 22,4 = 0,8$ մոլ 0,8 – 80% X – 100% X=1 մոլ	
	3) $m(CuS) = 96$ գ	