

Задача №	Отговор	Задача №	Отговор	Задача №	Отговор
1.	А	13.	А	25.	А
2.	Г	14.	Г	26.	Б
3.	Б	15.	Б	27.	Г
4.	В	16.	Г	28.	Б
5.	Г	17.	В	29.	А
6.	А	18.	В	30.	А
7.	Г	19.	А	31.	В
8.	А	20.	А	32.	Г
9.	А	21.	Г	33.	В
10.	Г	22.	Б	34.	А
11.	В	23.	Г	35.	Б
12.	Б	24.	Г		

Задача №	Отговори	Точки
36.	А) P ₂ O ₅ Б) киселинен В) за минерални торове	А) 1 т. Б) 1 т. В) 1 т. Макс: 3 т.
37.	А) намалява я; образуването на сталактити и сталагмити Б) увеличава я; образуването на пещери	А) 2 x 1 = 2 т. Б) 2 x 1 = 2 т. Макс: 4 т.
38.	А) $n(\text{KOH}) = 0,05 \text{ mol}$. Б) $0,05 \cdot 56 = 2,8 \text{ g}$. В) $0,05 \text{ mol/dm}^3$	А) 1 т. Б) 1 т. В) 1 т. Макс: 3 т.
39.	А) намалява Б) бледосин В) по-голяма от	А) 1 т. Б) 1 т. В) 1 т. Макс: 3 т.
40.	А) $2 \text{ PbS} + 3 \text{ O}_2 \rightarrow 2 \text{ PbO} + 2 \text{ SO}_2$ Б) киселинни дъждове В) $2 \text{ SO}_2 + \text{ O}_2 \rightarrow 2 \text{ SO}_3$ Г) в производството на сярна киселина	А) 2 т. Б) 1 т. В) 2 т. Г) 1 т. Макс: 6 т.
41.	А) – 4 Б) – 1 В) – 7 Г) – 9	4 x 1 = 4 т. Макс: 4 т.
42.	1. $2 \text{ KOH} + \text{ CO}_2 \rightarrow \text{ K}_2\text{CO}_3 + \text{ H}_2\text{O}$ 2. $\text{ K}_2\text{CO}_3 + 2 \text{ HBr} \rightarrow 2 \text{ KBr} + \text{ CO}_2 + \text{ H}_2\text{O}$ или $\text{ H}_2\text{CO}_3$ 3. $\text{ KBr} + \text{ AgNO}_3 \rightarrow \text{ AgBr} + \text{ KNO}_3$	3 x 2 = 6 т. Макс: 6 т.
43.	А) – He Б) – Да В) – He Г) – Да Д) – Да Е) – Да	6 x 1 = 6 т. Макс: 6 т.
44.	А) – 3 Б) – 6 В) – 2 Г) – 4	4 x 1 = 4 т. Макс: 4 т.

45.	<p>А) $\text{CH}_3\text{—CH}=\text{CH—CH}_3$ и $\text{CH}_2=\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}\text{—CH}_3$</p> <p>Б) $\text{CH}_3\text{—CH}=\text{CH}_2$ и всички други верни</p>	<p>А) $2 \times 1 = 2$ т.</p> <p>Б) 1 т. Макс: 3 т.</p>
46.	А) – 2, 4 Б) – 3 В) – 6	<p>4 x 1 = 4 т. Макс: 4 т.</p>
47.	<p>А) $\text{CH}_3\text{OH} \xrightarrow{t^\circ\text{C, cat.}} \text{HCHO} + \text{H}_2$</p> <p>Б) $\text{HCHO} + 1/2 \text{O}_2 \xrightarrow[\text{cat.}]{[\text{O}]} \text{HCOOH}$ или $\text{HCHO} \xrightarrow[\text{cat.}]{[\text{O}]} \text{HCOOH}$</p> <p>В) формалдехид (мравчен алдехид) и мравчена киселина</p>	<p>А) 2 т.</p> <p>Б) 2 т.)</p> <p>В) $2 \times 1 = 2$ т. Макс: 6 т.</p>
48.	<p>А) (1) $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{cat. H}_2\text{SO}_4} \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (2) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{K} \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OK} + 1/2\text{H}_2$</p> <p>Б) 1 – присъединяване или хидратация 2 – заместване или окислително-редукционен</p>	<p>А) (1) 2 т. и (2) 2 т. (2 x 2 = 4 т.)</p> <p>Б) $2 \times 1 = 2$ т. Макс: 6 т.</p>
49.	<p>А) (3) - улесняват; (4) - вредни</p> <p>Б) (4)</p>	<p>А) $2 \times 1 = 2$ т.</p> <p>Б) 1 т. Макс: 3 т.</p>
50.	<p>А) Разтворът на ZnCl_2 се разделя на две, като се отлива в празната епруветка и в двете епруветки се прибавя на капки NaOH до утаяване на Zn(OH)_2.</p> <p>или</p> <p>В разтвора на ZnCl_2 се прибавя на капки от разтвора на NaOH до получаване на утайка от Zn(OH)_2.</p> <p>Б) В едната епруветка продължава прибавянето на NaOH, докато се разтвори утайката от Zn(OH)_2. В другата епруветка се прибавя от разтвора на HCl до разтваряне на Zn(OH)_2.</p> <p>Или</p> <p>Като се използва празната епруветка, утайката се разделя на две и т.н.</p>	<p>А) 2 т.</p> <p>Б) $2 \times 1 = 2$ т.</p> <p>Макс: 4 т.</p>
Общо		Макс: 65 т.