

## ЧАСТ ПЪРВА

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

**35 задачи x 1 т. = 35 т. (максимален брой)**

## ЧАСТ ВТОРА

Задача №	Отговори	Точки
36	А) $Mg^{2+}$ Б) $S^{2-}$ В) Li	А) 1 т. Б) 1 т. В) 1 т. <b>Макс: 3 т.</b>
37	А) KCl, $H_2SO_4$ , $N_2O_3$ . Б) KCl – йонна; $H_2SO_4$ , $N_2O_3$ – ковалентни полярни В) + 3	А) 3 x 1 = 3 т. Б) 3 x 1 = 3 т. В) 1 т. <b>Макс: 7 т.</b>
38	А) кислород (оксиди) Б) $CO_2$ , CaO, $P_2O_5$ В) $CO_2$ – киселинен CaO – основен $P_2O_5$ – киселинен	А) 1 т. Б) 3 x 1 = 3 т. В) 3 x 1 = 3 т. <b>Макс: 7 т.</b>
39	$Ba^{2+}$ – $Na_2SO_4$ , бяла утайка $Cl^-$ – $AgNO_3$ , бяла утайка (Признава се и: $Ba^{2+}$ – $CO_2$ , бяла утайка)	2 x 1 = 2 т. <b>Макс: 2 т.</b>
40	А) Au, Zn, Cu Б) $NaHCO_3$	А) 3 x 1 = 3 т. Б) 1 т. <b>Макс: 4 т.</b>
41	А) Na Б) $2 CH_3OH + 2 Na \rightarrow 2 CH_3ONa + H_2$ $2 C_6H_5OH + 2 Na \rightarrow 2 C_6H_5ONa + H_2$ $2 CH_3COOH + 2 Na \rightarrow 2 CH_3COONa + H_2$ В) да: водород	А) 1 т. Б) 3 x 1 = 3 т.  В) 1 т. <b>Макс: 5 т.</b>

42	<p>А) – 7  Б) – 2, 5  В) – 1  Г) – 6</p>	<p>А) 1 т.  Б) 2 x 1 = 2 т.  В) 1 т.  Г) 1 т.  <b>Макс: 5 т.</b></p>
43	<p>А) 2, 3  Б) 1, 4  В) 2, 3 (4 – също се признава за вярно.)</p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т.  Б) 2 x 1 = 2 т.  В) 2 x 1 = 2 т.  <b>Макс: 6 т.</b></p>
44	<p>А) варовик и мрамор  Б) CaCO<sub>3</sub></p>	<p>А) 1 т.  Б) 1 т.  <b>Макс: 2 т.</b></p>
45	<p>А) – 4  Б) – 1  В) – 5  Г) – 2</p>	<p>А) 1 т.  Б) 1 т.  В) 1 т.  Г) 1 т.  <b>Макс: 4 т.</b></p>
46	<p>А) <math>2 \text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{NO}_2</math>  <math>2 \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3 + \text{HNO}_2</math> или  <math>4 \text{NO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow 4 \text{HNO}_3</math>  Б) минерални торове, багрила, пластмаси, взривни вещества, лекарства, гравирание на метали и т.н.</p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т.  Б) 1 т.  <b>Макс: 3 т.</b></p>
47	<p>А) поглъща, ендотермичен  Б) 8 g, Q = –2,51 kJ</p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т.  Б) 2 x 1 = 2 т.  <b>Макс: 4 т.</b></p>
48	<p>А) <i>естерификация, хидролиза</i>  Б) <i>H<sup>+</sup>, няма да промени</i></p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т.  Б) 2 x 1 = 2 т.  <b>Макс: 4 т.</b></p>
49	<p>А) (1) Ba(OH)<sub>2</sub>  Б) <math>\text{CaO} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}</math>  <math>3 \text{CaCl}_2 + 2 \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6 \text{HCl}</math></p>	<p>А) 1 т.  Б) 2 x 2 = 4 т.  <b>Макс: 5 т.</b></p>
50	<p>А) се дисоциират  Б) увеличаване  В) отдават; се окисляват</p>	<p>А) 1 т.  Б) 1 т.  В) 2 x 1 = 2 т.  <b>Макс: 4 т.</b></p>
<b>Общо:</b>		<b>Макс: 65 т.</b>