

**ДЪРЖАВЕН ЗРЕЛОСТЕН ИЗПИТ  
ПО ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА**

**02.06.2020 г. – Вариант 2**

**ОТГОВОРИ И КРИТЕРИИ ЗА ОЦЕНЯВАНЕ**

**ПЪРВИ МОДУЛ**

**Задачи от 1. до 35.**

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

**Максимален брой точки: 35 x 1 т. = 35 т.**

**ВТОРИ МОДУЛ**

**Задачи от 36. до 50.**

Задача №	Отговори	Точки
36	А) хлор Б) HCl В) киселинен/кисел	А) 1 т. Б) 1 т. В) 1 т. <b>Макс: 3 т.</b>
37	А) ще намалее Б) ще се увеличи В) няма да се промени	А) 1 т. Б) 1 т. В) 1 т. <b>Макс: 3 т.</b>
38	А) $m_1(\text{захар}) = 100 \text{ g}$ и $400 \text{ g}$ вода Б) $500 \text{ g}$ захар трябва да се прибави	А)..... 2 т. Б)..... 2 т. <b>Макс: 4 т.</b>
39	А) (1) – червен; (2) – син Б) (1) – лимонов сок	А) 2 т. Б) 1 т. <b>Макс: 3 т.</b>

40	<p>А) – 4  Б) – 6  В) – 2  Г) – 7</p>	<p>4 x 1 = 4 т.  <b>Макс: 4 т.</b></p>												
41	<p>А) <math>4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{Na}_2\text{O}</math>  Б) <math>\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH}</math>  В) NaCl; готварска сол</p>	<p>А) 2 т.  Б) 2 т.  В) 2 x 1 = 2 т.  <b>Макс: 6 т.</b></p>												
42	<p>1. <math>\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2</math>  2. <math>\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2</math>  3. <math>\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}</math></p>	<p>1) 2 т.  2) 2 т.  3) 2 т.  <b>Макс: 6 т.</b></p>												
43	<table border="1"> <thead> <tr> <th>А</th> <th>Б</th> <th>В</th> <th>Г</th> <th>Д</th> <th>Е</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Да</td> <td>Не</td> <td>Да</td> <td>Не</td> <td>Да</td> <td>Да</td> </tr> </tbody> </table>	А	Б	В	Г	Д	Е	Да	Не	Да	Не	Да	Да	<p>6 x 1 = 6 т.  <b>Макс: 6 т.</b></p>
А	Б	В	Г	Д	Е									
Да	Не	Да	Не	Да	Да									
44	<p>А) <math>\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}</math> или <math>\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}</math></p> <p>Б) <math display="block">\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CCH}_3 \\    \\ \text{O} \end{array}</math> или <math>\text{CH}_3\text{COCH}_3</math></p> <p>В) <math display="block">\begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{H}-\text{C} \\ \backslash \\ \text{OH} \end{array}</math> или <math>\text{HCOOH}</math></p> <p>Г) <math>\text{C}_6\text{H}_6</math>  и всички други верни структурни формули</p>	<p>4 x 1 = 4 т.  <b>Макс: 4 т.</b></p>												
45	<p>А) 1 и 4  Б) 2 и 6  В) 3 и 5</p>	<p>А) 1 т.  Б) 1 т.  В) 1 т.  <b>Макс: 3 т.</b></p>												
46	<p>А) – 6  Б) – 3  В) – 7  Г) – 1</p>	<p>4 x 1 = 4 т.  <b>Макс: 4 т.</b></p>												
47	<p>А) 1 и 4  Б) <math>\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{KOH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{COOK} + \text{H}_2\text{O}</math>  <math>\text{HCOOH} + \text{KOH} \rightarrow \text{HCOOK} + \text{H}_2\text{O}</math></p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т.  Б) 2 x 2 = 4 т.  <b>Макс: 6 т.</b></p>												
48	<p><math>\text{CH}_3\text{CHO} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Ni, p, t}^\circ} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}</math></p> <p><math>\text{CH}_3\text{CHO} + \text{Ag}_2\text{O} \xrightarrow{\text{t}^\circ} \text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{Ag}</math></p> <p><math>\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{OH} \longrightarrow \text{CH}_3\text{COOCH}_3 + \text{H}_2\text{O}</math></p>	<p>2 т.  2 т.  2 т.  <b>Макс: 6 т.</b></p>												

<b>49</b>	(1) – парникови (2) – климата (3) – алтернативни	3 x 1 = 3 т.  <b>Макс: 3 т.</b>
<b>50</b>	А) X Б) Y В) Z ненаситен	А) 1 т. Б) 1 т. В) 2 x 1 = 2 т.  <b>Макс: 4 т.</b>
	<i>Забележка:</i> Признават се и всички други верни отговори и начини на написване на формули и уравнения	
	<b>Максимален брой точки за втори модул:</b>	<b>65 т.</b>

**Максимален брой точки за целия тест – 100 точки**