

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

23 май 2019 г. – Вариант 1

ОТГОВОРИ И КРИТЕРИИ ЗА ОЦЕНЯВАНЕ

ПЪРВИ МОДУЛ

Задачи от 1. до 35.

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

Максимален брой точки за първи модул: $35 \times 1 \text{ т.} = 35 \text{ т.}$

ВТОРИ МОДУЛ

Задачи от 36. до 50.

Задача №	Отговори	Точки
36	А) $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3 \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$ Б) $\text{Al}(\text{OH})_3$	А) 2 т. Б) 1 т. Макс: 3 т.
37	А) $\text{CaCO}_3 \rightleftharpoons \text{CO}_2 + \text{CaO}$ Б) ендотермичен	А) 2 т. Б) 1 т. Макс: 3 т.
38	А) 60 g NaOH и 1140 g вода Б) 1,5 mol	А) $2 \times 1 = 2 \text{ т.}$ Б) 2 т. Макс: 4 т.
39	А) преди – син; след – също син Б) по-голяма от 7	А) $2 \times 1 = 2 \text{ т.}$ Б) 1 т. Макс: 3 т.
40	(1) – KNO_3 , (2) – CaSO_4 , (3) – HNO_3 , (4) – NH_3	$4 \times 1 = 4 \text{ т.}$ Макс: 4 т.
41	А) $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$ Б) $2 \text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{SO}_3$ В) H_2SO_4 сярна киселина	А) 2 т. Б) 2 т. В) $2 \times 1 = 2 \text{ т.}$ Макс: 6 т.
42	основен оксид – BaO , сол – BaCl_2 , бяла утайка – BaSO_4	$3 \times 2 = 6 \text{ т.}$ Макс: 6 т.

43	А) Да	Б) Да	В) Не	Г) Да	Д) Да	Е) Не	6×1 = 6 т. Макс: 6 т.
	А) – 2;	Б) – 3;	В) – 6;	Г) – 7.			
44	А) (1) и (4) Б) (2) и (6) В) (3) и (5)						3×1=3 т. Макс: 3 т.
46	А) (2)	Б) (4)	В) (5)	Г) (1)			4×1 = 4 т. Макс: 4 т.
	А) (1) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{кат.}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ (2) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow{\text{кат.}} \text{CH}_3\text{CHO} + \text{H}_2$ Б) ацеталдехид/оцетен алдехид и оцетна киселина						
47	А) $\text{HCHO} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{кат.}} \text{CH}_3\text{OH}$ $\text{CH}_3\text{OH} + \text{HCOOH} \xrightarrow{\text{кат. k.H}_2\text{SO}_4} \text{HCOOCH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ Б) 1. – (б); 2. – (г)						А) 2×2=4 т. Б) 2×1=2 т. Макс: 6 т.
48	(1) – се усвоява; (2) – понижаване; (3) – повишаването						3×1 = 3 т. Макс: 3 т.
50	А1) намалява А2) екзотермичен Б) 460 °C, p1						А) 2×1=2 т. Б) 2×1=2 т. Макс: 4 т.
	Забележка: Признават се и всички други верни отговори и начини на написване на формули и уравнения.						
Максимален брой точки за втори модул:						65 т.	

Максимален брой точки за целия тест – 100 точки