

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

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

ЧАСТ ПЪРВА

ЧАСТ ВТОРА

Задача №	Отговори	Точки
36.	А) метал	1 т.
	Б) +2	1 т.
	В) основен	1 т.
		Макс: 3 т.
37.	А) няма да се промени	1 т.
	Б) ще намалее	1 т.
	В) ще се увеличи	1 т.
		Макс: 3 т.
38.	А) $n = m/M = 5,6 / 56 = 0,1 \text{ mol}$ $c = n/V = 0,1 \text{ mol} / 0,1 \text{ dm}^3$ $c = 1 \text{ mol/dm}^3$ или $c = 1 \text{ mol/L}$	3 т.
	Б) $c = 0,1 \text{ mol} / (0,1 + 0,1) \text{ dm}^3$ $c = 0,5 \text{ mol/dm}^3$ или $c = 0,5 \text{ mol/L}$	1 т.
		Макс: 4 т.
39.	А) IV	1 т.
	Б) I	1 т.
	В) III	1 т.
		Макс: 3 т.
40.	А) калциев сулфид	1 т.
	Б) калциев сулфит	1 т.
	В) Na_2CO_3	1 т.

	Г) NH_4Cl	1 т. Макс: 4 т.
41.	А) $2 \text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{MgO}$ Б) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Q}$ В) $\text{NaOH} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	2 т. 2 т. 2 т. Макс: 6 т.
42.	$2 \text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{SO}_3$ $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$ $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$ и всички други верни уравнения	2 т. 2 т. 2 т. Макс: 6 т.
43.	А) Да Б) Не В) Да Г) Не Д) Не Ж) Да	1 т. 1 т. 1 т. 1 т. 1 т. 1 т. Макс: 6 т.
44.	А) - 7 Б) - 5 В) - 1 Г) - 6	1 т. 1 т. 1 т. 1 т. Макс: 4 т.
45.	Двата изомера могат да бъдат:(1) и (4) и/или (2) и(4). За вярно записана формула на трети изомер.	2 т. 1 т. Макс: 3 т.
46.	А) - 4 Б) - 6 В) - 2 Г) - 1	1 т. 1 т. 1 т. 1 т. Макс: 4 т.
47.	А) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}_3$ Б) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{OH}$ В) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{Cl}$	2 т. 2 т. 2 т. Макс: 6 т.
48.	1. $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ 2. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow{\text{k.H}_2\text{SO}_4} \text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O}$	3 x 2 = 6 т.

	3. $C_2H_4 + Cl_2 \rightarrow C_2H_4Cl_2$	Макс: 6 т.
49.	<p>А) флуор</p> <p>Б) хладилната</p> <p>В) изтъняване на озоновия слой</p>	<p>1 т.</p> <p>1 т.</p> <p>1 т.</p> <p>Макс: 3 т.</p>
50.	<p>А) в епруветка I – Cu в епруветка II – Zn</p> <p>Б) с разтвор на $AgNO_3$</p>	<p>2 т.</p> <p>2 т.</p> <p>Макс: 4 т.</p>

Максимален брой точки за 2 част – 65 т.