

МИНИСТЕРСТВО НА ОБРАЗОВАНИЕТО И НАУКАТА

ДЪРЖАВЕН ЗРЕЛОСТЕН ИЗПИТ ПО

ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА

30 август 2013 г. – Вариант 2

ЧАСТ ПЪРВА

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

Общо за част първа: 35 т.

ЧАСТ ВТОРА

Задача №	Отговори	Точки
36.	А) SO_3 Б) $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$	1 т. 2 т. Макс: 3 т.
37.	А) $v = k \cdot c^3(\text{H}_2) \cdot c(\text{N}_2)$ Б) ще се увеличи	2 т. 1 т. Макс: 3 т.
38.	А) $w(\text{сол}) = 10/100 = 0,1$ или 10% Б) $w(\text{сол}) = 10/200 = 0,05$ или 5%	2 т. 1 т. Макс: 3 т.
39.	А) 1 Б) в червено В) 3 Г) 2	1 т. 1 т. 1 т. 1 т. Макс: 4 т.
40.	А) динатриев сулфат (натриев сулфат) Б) амониев бромид В) BaS Г) KNO_3	1 т. 1 т. 1 т. 1 т. Макс: 4 т.
41.	А) $2 \text{K} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{KOH} + \text{H}_2$ Б) $2 \text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CO}_2$	2 т. 2 т. Макс: 4 т.
42.	А) $\text{Zn} + \text{S} \rightarrow \text{ZnS}$ Б) $2 \text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ZnO}$	2 т. 2 т.

	В) $\text{ZnO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	2 т. Макс: 6 т.
43.	А) Да Б) Не В) Да Г) Не Д) Да	1 т. 1 т. 1 т. 1 т. 1 т. Макс: 5 т.
44.	А) 7 Б) 4 В) 1 Г) 3	1 т. 1 т. 1 т. 1 т. Макс: 4 т.
45.	А) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ $\text{CH}_2 = \underset{\text{CH}_3}{\text{C}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ Б) 1-пентен и 2- пентен	$3 \times 2 = 6$ т. 1 т. Макс: 7 т.
46.	А) 4 Б) 3 В) 1 Г) 6	1 т. 1 т. 1 т. 1 т. Макс: 4 т.
47.	А) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{KOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOK} + \text{H}_2\text{O}$ Б) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{Br}$	2 т. 2 т. Макс: 4 т.
48.	А) $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4$ $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{HCl} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$ $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{KOH} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{KCl}$ и всички други верни уравнения Б) C_2H_2	$3 \times 2 = 6$ т. 1 т. Макс: 7 т.
49.	А) природния газ Б) парников газ В) гориво Г) експлозивна	1 т. 1 т. 1 т. 1 т. Макс: 4 т.
50.	А) 30 g Б) в разтвора на веществото Y	$2 \times 1 = 2$ т. 1 т. Макс: 3 т.
Общо за част втора:		65 т.

Макс. брой точки за целия тест: 100 т.