

МИНИСТЕРСТВО НА ОБРАЗОВАНИЕТО И НАУКАТА
ДЪРЖАВЕН ЗРЕЛОСТЕН ИЗПИТ ПО
ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА – 6 юни 2008 г.

ВАРИАНТ № 2

Ключ с верните отговори

ЧАСТ ПЪРВА

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

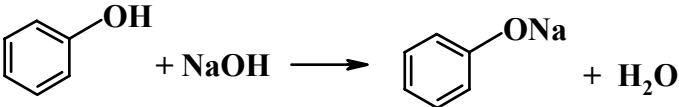
За всеки верен отговор x 1 т.

35 x 1 т. = 35 т.

Максимален брой точки от част първа: 35.

ЧАСТ ВТОРА

Задача №	Отговори	Точки
36	<p>А) Al</p> <p>Б)</p> $2 \text{ Al} + 6 \text{ HCl} \longrightarrow 2 \text{ AlCl}_3 + 3 \text{ H}_2$ <p>В) Алуминият се използва в сплави. Намира приложение в самолетостроенето, автомобилостроенето, производството на различни детайли и предмети за бита.</p>	<p>А) 1 т.</p> <p>Б) 2 т.</p> <p>В) 1 т.</p> <p>Макс: 4 т.</p>
37	<p>А)</p> <p>(1) отслабват</p> <p>(2) засилват се</p> <p>Б) N</p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т.</p> <p>Б) 1 т.</p> <p>Макс: 3 т.</p>

38	<p>А) ковалентна неполярна – H₂ ковалентна полярна – NO, NH₃, SO₃, HCHO йонна – NaH Б) SO₃</p>	<p>А) 6 x 1 = 6 т. Б) 1 т. Макс: 7 т.</p>
39	<p>А) 1. $2\text{C} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{CO}$ 2. $2\text{CO} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{CO}_2$ 3. $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ Б) 3</p>	<p>А) 3 x 1 = 3 т. Б) 2 т. Макс: 5 т.</p>
40	<p>А) $2\text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ Б) $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}_2$ В) $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ Г) $\text{ZnO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Zn} + \text{H}_2\text{O}$</p>	<p>4 x 1 Макс: 4 т.</p>
41	<p>А) $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ <i>(приема се и другият изомер, 2-бутин)</i> Б) 1-бутин В) $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + 2\text{H}_2 \longrightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ бутан</p>	<p>А) 1 т. Б) 1 т. В) 2 т. Макс: 4 т.</p>
42	<p>А) He Б) Да В) He Г) He</p>	<p>4 x 1 т. Макс: 4 т.</p>
43	<p>1) В 2) А 3) Е 4) Д</p>	<p>4 x 1 = 4 т. Макс: 4 т.</p>
44	<p>А) 2, 4 Б) $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{COOH} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$ </p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т. Б) 2 x 2 = 4 т. Макс: 6 т.</p>
45	<p>А) в епруветка 2 Б)</p>	<p>А) 1 т. Б) 1 т.</p>

	$\text{Mg} + 2 \text{HCl} \longrightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$ <p>В) $v = kc^2(\text{HCl})$</p> <p>Г) $\omega_a = \frac{m_a}{m_{(p-p)}}$</p> <p><i>Приемат се и други форми на формулата.</i></p>	<p>В) 2 т.</p> <p>Г) 1 т.</p> <p>Макс: 5 т.</p>
46	<p>А) 4</p> <p>Б) 2, 4</p> <p>В) ще се увеличи</p> <p>Г) ще се намали</p>	<p>А) 1 т.</p> <p>Б) 1 т.</p> <p>В) 1 т.</p> <p>Г) 1 т.</p> <p>Макс: 4 т.</p>
47	<p>1) понижаване на температурата</p> <p>2) повишаване на налягането</p> <p>3) увеличаване на концентрацията на кислорода</p>	<p>3 x 1 = 3 т.</p> <p>Макс: 3 т.</p>
48	<p>А) Да</p> <p>Б) Да</p> <p>В) Не</p>	<p>3 x 1 т.</p> <p>Макс: 3 т.</p>
49	<p>А)</p> <p>епруетка а) H_2SO_4</p> <p>епруетка б) H_2O</p> <p>епруетка в) KOH</p> <p>Б) Не</p>	<p>А) 3 x 1 = 3 т.</p> <p>Б) 1 т.</p> <p>Макс: 4 т.</p>
50	<p>Б, В</p> <p>А</p> <p>Д</p> <p>Б</p>	<p>5 x 1 = 5 т.</p> <p>Макс: 5 т.</p>