

ДЪРЖАВЕН ЗРЕЛОСТЕН ИЗПИТ

ПО ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА

28 август 2015 г. – Вариант 2

ОТГОВОРИ И КРИТЕРИИ ЗА ОЦЕНЯВАНЕ

ЧАСТ ПЪРВА

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

Макс. брой точки за част първа – 35 т.

ЧАСТ ВТОРА

Задача	Отговори	Точки
36	А) С Б) CH ₄ В) CaCO ₃ , MgCO ₃ и други верни	А) 1 т. Б) 1 т. В) 1 т. Макс: 3 т.
37	А) S + O ₂ → SO ₂ Б) киселинен	А) 2 т. Б) 1 т. Макс: 3 т.
38	А) m(NaOH) = 60 g, m(H ₂ O) = 1940 g вода Б) w = 0,024, w% = 2,4%	А) 2 т. Б) 2 т. Макс: 4 т.
39	А) червен Б) б) по-малко от 7 В) виолетов/не се променя	А) 1 т. Б) 1 т. В) 1 т. Макс: 3 т.
40	А) CaCO ₃ Б) KNO ₃ В) NaCl Г) NaOH	А) 1 т. Б) 1 т. В) 1 т. Г) 1 т. Макс: 4 т.
41	А) (1) Na ₂ CO ₃ Б) (3) AgNO ₃ В) Na ₂ CO ₃ + Ca(NO ₃) ₂ → CaCO ₃ ↓ + 2 Na NO ₃ KCl + AgNO ₃ → AgCl↓ + KNO ₃	А) 1 т. Б) 1 т. В) 2 x 2 = 4 т. Макс: 6 т.
42	(1) 4Li + O ₂ → 2 Li ₂ O (2) Li ₂ O + H ₂ O → 2 LiOH	3 x 2 = 6 т.

	(3) $\text{LiOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{LiCl} + \text{H}_2\text{O}$	Макс: 6 т.												
43	<table border="1"> <tr> <td>А)</td> <td>Б)</td> <td>В)</td> <td>Г)</td> <td>Д)</td> <td>Е)</td> </tr> <tr> <td>НЕ</td> <td>НЕ</td> <td>ДА</td> <td>ДА</td> <td>ДА</td> <td>ДА</td> </tr> </table>	А)	Б)	В)	Г)	Д)	Е)	НЕ	НЕ	ДА	ДА	ДА	ДА	6 x 1 = 6 т. Макс: 6 т.
А)	Б)	В)	Г)	Д)	Е)									
НЕ	НЕ	ДА	ДА	ДА	ДА									
44	<table border="1"> <tr> <td>А)</td> <td>Б)</td> <td>В)</td> <td>Г)</td> </tr> <tr> <td>1</td> <td>5</td> <td>2</td> <td>3</td> </tr> </table>	А)	Б)	В)	Г)	1	5	2	3	4 x 1 = 4 т. Макс: 4 т.				
А)	Б)	В)	Г)											
1	5	2	3											
45	А) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—OH}$ Б) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—OH}$ етанол/етилов алкохол	А) 1 т. Б) 2 x 1 = 2 т. Макс: 3т.												
46	А) $\text{CH}_2=\text{CH—CH}_3$ Б) $n\text{CH}_2=\text{CH—CH}_3 \xrightarrow{t^0, \text{cat}} \text{—}(\text{CH}_2\text{—}\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}\text{—})_n$ В) трудно се разлагат и замърсяват околната среда/вода/почва	А) 1 т. Б) 2 т. В) 1 т. Макс: 4 т.												
47	А) X = $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$, Y = $\text{C}_{17}\text{H}_{31}\text{COOH}$ Б) X – алкохол, Y – карбоксилна киселина В) осапунване за получаване на сапуни	А) 2 x 1 = 2 т. Б) 2 x 1 = 2 т. В) 2 x 1 = 2 т. Макс: 6 т.												
48	А) $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{H}_2\text{O} \xrightleftharpoons{\text{H}^+, t^0\text{C}} \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{HCl}$ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3\text{COOH} \xrightleftharpoons{\text{H}^+, t^0\text{C}} \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$ и други верни Б) естерификация етилов естер на оцетната киселина/етилацетат	А) 2 x 2 = 4 т. Б) 2 x 1 = 2 т. Макс: 6 т.												
49	(1) – полизахариди (2) – ограничено (3) – хидролиза	3 x 1 = 3 т. Макс: 3 т.												
50	А) Z Б) Y В) Z	А) 1 т. Б) 1 т. В) 2 т. Макс: 4 т.												
Макс. брой точки за част втора:		65 т.												

Макс. брой точки за целия тест – 100 т.