

МИНИСТЕРСТВО НА ОБРАЗОВАНИЕТО И НАУКАТА
ДЪРЖАВЕН ЗРЕЛОСТЕН ИЗПИТ ПО
ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА – 3 юни 2008 г.

ВАРИАНТ № 2

Ключ с верните отговори

Въпрос №	Верен отговор	Брой точки
1.	А	1
2.	А	1
3.	В	1
4.	А	1
5.	Б	1
6.	Б	1
7.	В	1
8.	А	1
9.	Г	1
10.	В	1
11.	Б	1
12.	В	1
13.	Г	1
14.	В	1
15.	Г	1
16.	Г	1
17.	Б	1
18.	В	1
19.	Б	1
20.	Г	1
21.	Б	1
22.	В	1
23.	Г	1
24.	Б	1
25.	Г	1

Въпрос №	Верен отговор	Брой точки
26.	Г	1
27.	Г	1
28.	А	1
29.	А	1
30.	Г	1
31.	Б	1
32.	В	1
33.	А	1
34.	Б	1
35.	В	1

МИНИСТЕРСТВО НА ОБРАЗОВАНИЕТО И НАУКАТА

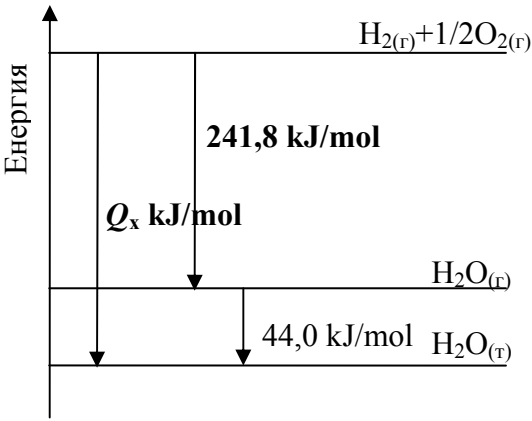
ДЪРЖАВЕН ЗРЕЛОСТЕН ИЗПИТ ПО

ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА – 3 юни 2008 г.

ВАРИАНТ № 2

Ключ с верните отговори

Задача №	Отговори	Точки
36	<p>А) Mg^{2+}</p> <p>Б) S</p> <p>В) Mg</p> <p>Г) S^{2-}</p>	<p>4 x 1 т.</p> <p>Макс: 4 т.</p>
37	<p>А) Водород: К слой – 1 електрон Сяра: К слой 2 електрона, L слой 8 електрона, М слой 6 електрона (Приемат се и други начини за изразяване на електронните конфигурации.)</p> <p>Б) $\begin{array}{c} \ddot{S} : H \\ \\ \ddot{H} \end{array}$</p> <p>В) втора, - 2</p> <p>Г) ковалентни полярни</p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т.</p> <p>Б) 2 x 1 = 2 т.</p> <p>В) 1 т.</p> <p>Г) 1 т.</p> <p>Макс: 6 т.</p>
38	<p>А) въглерод, С, графит, диамант Приема се също - фулерени, карбин.</p> <p>Б) $2C + O_2 \xrightarrow{t^0} 2CO$ и всички други верни уравнения</p> <p>$CaCO_3 \xrightarrow{t^0} CaO + CO_2$ и всички други верни уравнения</p> <p>В) CO</p>	<p>А) 4 x 1 = 4 т.</p> <p>Б) 2 x 1 = 2 т.</p> <p>В) 1 т.</p> <p>Макс: 7 т.</p>
39	<p>N_2 – 78,0840 об.% O_2 – 20,9476 об.% Ar – 0,9340 об.% CO_2 – 0,0314 об %</p>	<p>4 x 1 т.</p> <p>Макс: 4 т.</p>
40	<p>А) NO_2</p> <p>Б) $2NO_2 + H_2O \rightarrow HNO_3 + HNO_2$ или $3NO_2 + H_2O \rightarrow 2HNO_3 + NO$</p>	<p>А) 1 т.</p> <p>Б) 1 т.</p> <p>Макс: 2 т.</p>
41	<p>А) етен</p> <p>Б) $C_2H_4 + H_2 \xrightarrow{t^0, p, \text{кат.}} C_2H_6$ $C_2H_4 + Br_2 \rightarrow C_2H_4Br_2$ $C_2H_4 + HBr \rightarrow C_2H_5Br$ $C_2H_4 + H_2O \xrightarrow{t^0, \text{кат.}} C_2H_5OH$</p>	<p>А) 1 т.</p> <p>Б) 4 x 1 т. = 4 т.</p> <p>Макс: 5 т.</p>

42	<p>А) – 5 Б) – 2 В) – 3 Г) – 4</p>	<p>4 x 1 т. Макс: 4 т.</p>
43	<p>А) – 3 Б) – 4 В) – 5 Г) – 1</p>	<p>4 x 1 = 4 т. Макс: 4 т.</p>
44	<p>А) $n \text{CF}_2 = \text{CF}_2 \rightarrow -(\text{CF}_2 - \text{CF}_2)_n-$ Б) За предмети от бита, прибори, опаковки и много други</p>	<p>А) 2 т. Б) 1 т. Макс: 3 т.</p>
45	<p>линеен сяра омрежен</p>	<p>3 x 1 т. Макс: 3 т.</p>
46	<p>А) $\text{Zn}_{(тв)} + 2 \text{HCl}_{(р-р)} \rightarrow \text{ZnCl}_{2(р-р)} + \text{H}_{2(г)}$ $2 \text{Al}_{(тв)} + 6 \text{HCl}_{(р-р)} \rightarrow 2 \text{AlCl}_{3(р-р)} + 3 \text{H}_{2(г)}$ $\text{Ca}_{(тв)} + 2 \text{HCl}_{(р-р)} \rightarrow \text{CaCl}_{2(р-р)} + \text{H}_{2(г)}$ Б) в епруветка 3</p>	<p>А) 3 x 1 = 3 т. Б) 1 т. Макс: 4 т.</p>
47	 <p>$Q_x = 285,8 \text{ kJ/mol}$</p>	<p>2 x 1 т. = 2 т. 1 т. Макс: 3 т.</p>
48	<p>А) Да Б) He В) He Г) Да</p>	<p>4 x 1 = 4 т. Макс: 4 т.</p>
49	<p>А) 26,5 % КСl Б) Кристализация (отделяне на твърд КСl) В) Цвят: червен (червеновиолетов); Йон: K^+</p>	<p>А) 2 т. Б) 1 т. В) 2 x 1 = 2 т. Макс: 5 т.</p>
50	<p>А) H^+ и OH^- или водородни и хидроксидни или хидроксониеви и хидроксидни Б) Неутрализация В) $c(\text{H}^+) = 0,1 \text{ mol/dm}^3$, $c(\text{OH}^-) = 0,2 \text{ mol/dm}^3$ Г) ще посинее, по-голямо от, седем</p>	<p>А) 1 т. Б) 1 т. В) 2 x 1 т. = 2 т. Г) 3 x 1 т. = 3 т. Макс: 7 т.</p>