



## Учебен център "Регалия" организира:

- целогодишни курсове за подготовка за зрелостни и кандидатстудентски изпити;
- целогодишни курсове за кандидатстване в езикови и профилирани гимназии по български език и математика;
- пробни изпити за кандидатстване след 7. клас;
- курсове за текуща подготовка по български език и математика за 6. клас.



На интернет страницата на Учебния център  
<http://www.regalia6.com>  
може да намерите:

[тестове за външно оценяване за 4. клас](#)

[тестове за външно оценяване за 5. клас](#)

[тестове за външно оценяване за 6. клас](#)

[тестове за външно оценяване и кандидатстване след 7. клас](#)

[конкурсни изпити за кандидатстване след 7. клас](#)

[задачи от национални състезания за 7. клас](#)

[примерни тестове за ЕПИ на УНСС](#)

[тестове за зрелостни изпити](#)

[връзки към средни училища в София](#)

[връзки към висши училища в България](#)

и още много полезна информация.

МИНИСТЕРСТВО НА ОБРАЗОВАНИЕТО И НАУКАТА

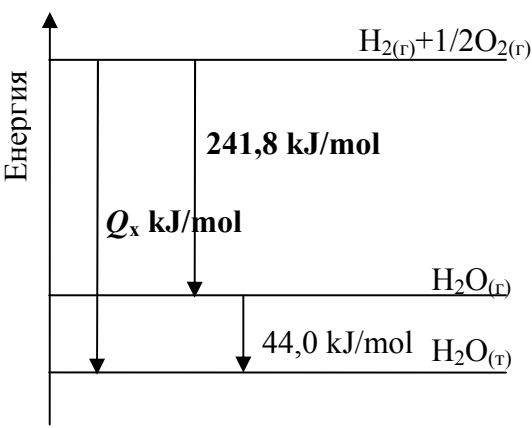
ДЪРЖАВЕН ЗРЕЛОСТЕН ИЗПИТ ПО

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

ВАРИАНТ № 2

Ключ с верните отговори

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

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