



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.

ЧАСТ ПЪРВА

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

35 задачи x 1 т. = 35 т. (максимален брой)

ЧАСТ ВТОРА

Задача №	Отговори	Точки
36	А) Mg^{2+} Б) S^{2-} В) Li	А) 1 т. Б) 1 т. В) 1 т. Макс: 3 т.
37	А) KCl, H_2SO_4 , N_2O_3 . Б) KCl – йонна; H_2SO_4 , N_2O_3 – ковалентни полярни В) + 3	А) 3 x 1 = 3 т. Б) 3 x 1 = 3 т. В) 1 т. Макс: 7 т.
38	А) кислород (оксиди) Б) CO_2 , CaO, P_2O_5 В) CO_2 – киселинен CaO – основен P_2O_5 – киселинен	А) 1 т. Б) 3 x 1 = 3 т. В) 3 x 1 = 3 т. Макс: 7 т.
39	Ba^{2+} – Na_2SO_4 , бяла утайка Cl^- – $AgNO_3$, бяла утайка	2 x 1 = 2 т. Макс: 2 т.
40	А) Au, Zn, Cu Б) $NaHCO_3$	А) 3 x 1 = 3 т. Б) 1 т. Макс: 4 т.
41	А) Na Б) $2 CH_3OH + 2 Na \rightarrow 2 CH_3ONa + H_2$ $2 C_6H_5OH + 2 Na \rightarrow 2 C_6H_5ONa + H_2$ $2 CH_3COOH + 2 Na \rightarrow 2 CH_3COONa + H_2$ В) да: водород	А) 1 т. Б) 3 x 1 = 3 т. В) 1 т. Макс: 5 т.

42	<p>А) – 7 Б) – 2, 5 В) – 1 Г) – 6</p>	<p>А) 1 т. Б) 2 x 1 = 2 т. В) 1 т. Г) 1 т. Макс: 5 т.</p>
43	<p>А) 2, 3 Б) 1, 4 В) 2, 3 (4 – също се признава за вярно.)</p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т. Б) 2 x 1 = 2 т. В) 2 x 1 = 2 т. Макс: 6 т.</p>
44	<p>А) варовик и мрамор Б) CaCO₃</p>	<p>А) 1 т. Б) 1 т. Макс: 2 т.</p>
45	<p>А) – 4 Б) – 1 В) – 5 Г) – 2</p>	<p>А) 1 т. Б) 1 т. В) 1 т. Г) 1 т. Макс: 4 т.</p>
46	<p>А) $2 \text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{NO}_2$ $2 \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3 + \text{HNO}_2$ или $4 \text{NO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow 4 \text{HNO}_3$ Б) минерални торове, багрила, пластмаси, взривни вещества, лекарства, гравирание на метали и т.н.</p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т. Б) 1 т. Макс: 3 т.</p>
47	<p>А) поглъща, ендотермичен Б) 8 g, Q = –2,51 kJ</p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т. Б) 2 x 1 = 2 т. Макс: 4 т.</p>
48	<p>А) <i>естерификация, хидролиза</i> Б) <i>H⁺, няма да промени</i></p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т. Б) 2 x 1 = 2 т. Макс: 4 т.</p>
49	<p>А) (1) Ba(OH)₂ Б) $\text{CaO} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $3 \text{CaCl}_2 + 2 \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6 \text{HCl}$</p>	<p>А) 1 т. Б) 2 x 2 = 4 т. Макс: 5 т.</p>
50	<p>А) се дисоциират Б) увеличаване В) отдават; се окисляват</p>	<p>А) 1 т. Б) 1 т. В) 2 x 1 = 2 т. Макс: 4 т.</p>
Общо:		Макс: 65 т.