

ДЪРЖАВЕН ЗРЕЛОСТЕН ИЗПИТ ПО

ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА

2 септември 2008 г. – Вариант 2

КЛЮЧ С ВЕРНИТЕ ОТГОВОРИ

Въпроси с избираем отговор

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

Въпроси със свободен отговор

Задача №	Отговори	Точки
36.	А) Cl, неметал Б) Cl ₂ , ковалентна неполярна В) HCl, ковалентна полярна	2 x 1 = 2 т. 2 x 1 = 2 т. 2 x 1 = 2 т. Макс: 6 т.
37.	А) расте Б) расте В) не се променя Г) расте	1 т. 1 т. 1 т. 1 т. Макс: 4 т.
38.	А) Ca, CaO N, NO Б) CaO	2 x 1 = 2 т. 1 т. Макс: 3 т.
39.	А) +4 Б) - 4 В) +2	1 т. 1 т. 1 т. Макс: 3 т.
40.	А) Fe _(тв) + CuSO _{4(р-р)} → FeSO _{4(р-р)} + Cu _(тв) Б) Fe – редуктор	1 т. 2 x 1 = 2 т.

	Сu – окислител	Макс: 3 т.
41.	А) Да Б) Да В) Не Г) Не	1 т. 1 т. 1 т. 1 т. Макс: 4 т.
42.	А) пропин $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$ Б) $\text{C}_3\text{H}_4 + \text{H}_2 \rightarrow \text{C}_3\text{H}_6$ $\text{C}_3\text{H}_6 + \text{H}_2 \rightarrow \text{C}_3\text{H}_8$ (Приема се и $\text{C}_3\text{H}_4 + 2 \text{H}_2 \rightarrow \text{C}_3\text{H}_8$)	2 x 1 = 2 т. 2 т. Макс: 4 т.
43.	А) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ Б) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ или $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ етилон алкохол (спирт) В) при алкохолна (спиртна) ферментация	2 т. 2 x 1 = 2 т. 2 т. Макс: 6 т.
44.	А) $3 \text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_6$; условия (<i>t, p, cat</i>) $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$; в присъствие на конц. H_2SO_4 Б) ацетилен	1 + 1 = 2 т. 2 + 1 = 3 т. 1 т. Макс: 6 т.
45.	1 – В 2 – А 3 – Г	3 x 1 = 3 т. Макс: 3 т.
46.	А) $v = kc(A)c(B)$ Б) скоростна константа В) Възможни отговори: повишаване на $c(A)$ повишаване на $c(B)$ повишаване на температурата прибавяне на катализатор	2 т. 1 т. 2 x 1 = 2 т. Макс: 5 т.
47.	А) 3 Б) 283 kJ	1 т. 2 т. Макс: 3 т.
48.	А) $\text{H}_2(g) + \text{I}_2(g) \rightleftharpoons 2 \text{HI}(g)$ Б) ще стане по-тъмно виолетов	2 т. 2 т. Макс: 4 т.
49.	електролитна дисоциация основен хидролиза киселина понижаване по-ниска	6 x 1 = 6 т. Макс: 6 т.
50.	А) $\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2 \text{Cl}^-$ Б) AgNO_3 В) $\text{Cu}^{2+} + 2 \text{Cl}^- + 2 \text{Ag}^+ + 2 \text{NO}_3^- \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2 \text{NO}_3^- + 2 \text{AgCl} \downarrow$ $2 \text{Ag}^+ + 2 \text{Cl}^- \rightarrow 2 \text{AgCl} \downarrow$	2 т. 1 т. 1 т. 1 т. Макс: 5 т.