

КЛУЧ ЗА ТЕСТОТ НА ПОНУДЕНИ ПРАШАЊА СО ПОВЕЌЕ ОДГОВОРИ,
I КАТЕГОРИЈА, ДРЖАВЕН НАТПРЕВАР 2014

1. A	14. C
2. D	15. C
3. D	16. D
4. C	17. D
5. A	18. D
6. D	19. C
7. D	20. D
8. B	21. C
9. B	22. B
10. E	23. E
11. D	24. C
12. C	25. D
13. E	

Задачи

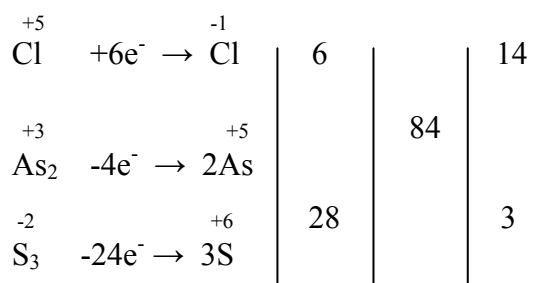
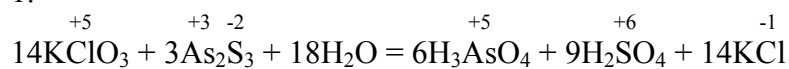
1. $V(\text{H}_2\text{O}) = 35,7 \text{ L}$
2. SCl_4
3. $m(\text{молекула}) = 7,1 \cdot 10^{-22} \text{ g}$
4. $N(\text{H}_2\text{O}, \text{Дем}) = 2,6 \cdot 10^5$
5. $w(\text{H}_2\text{O}) = 88,8 \%$

КЛУЧ ЗА ТЕСТОТ НА ПОНУДЕНИ ПРАШАЊА СО ПОВЕЌЕ ОДГОВОРИ,
II КАТЕГОРИЈА, ДРЖАВЕН НАТПРЕВАР 2014

- | | |
|-------|-------|
| 1. B | 14. A |
| 2. B | 15. C |
| 3. A | 16. E |
| 4. A | 17. B |
| 5. E | 18. C |
| 6. A | 19. E |
| 7. C | 20. B |
| 8. E | 21. E |
| 9. A | 22. A |
| 10. D | 23. B |
| 11. D | 24. B |
| 12. E | 25. B |
| 13. C | |

Задачи

1.



Оксидационо средство е KClO_3

Редукционо средство е As_2S_3

2. $\Delta H(\text{Na}) = 1,95 \Delta H(\text{K})$

3. $K_c = 2,42 \cdot 10^{-3}$

4. $V(\text{NaOH}) = 2,5 \text{ L}$

5. $v = \frac{c(\text{SbCl}_5)}{\nu \cdot \Delta t} = \frac{3,23 \text{ mol/L}}{1 \cdot 323 \text{ s}} = 10^{-2} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$

КЛУЧ ЗА ТЕСТОТ НА ПОНУДЕНИ ПРАШАЊА СО ПОВЕЌЕ ОДГОВОРИ,
III КАТЕГОРИЈА, ДРЖАВЕН НАТПРЕВАР 2014

1.	A	14.	B
2.	E	15.	E
3.	D	16.	C
4.	D	17.	D
5.	A	18.	C
6.	D	19.	D
7.	C	20.	B
8.	B	21.	C
9.	D	22.	C
10.	B	23.	D
11.	E	24.	A
12.	B	25.	E
13.	D		

Задачи

1. $m(\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCOCH}_3) = 3630 \text{ mg}$; 80,4 % принос
2. $V(\text{CO}_2) = 17920 \text{ cm}^3 = 17,9 \text{ dm}^3$
3. $V(\text{CH}_3\text{COOH}, 80 \%) = 71,56 \text{ mL}$
4. $m(\text{Br}_2) = 36\,769 \text{ mg}$
5. $w(\text{cis-дибромоетен}) = 85,99 \%$ бром (поголем масен удел на бром)
 $w(1,1\text{-дибромо-2-метилциклопропан}) = 74,71 \%$ бром

КЛУЧ ЗА ТЕСТОТ НА ПОНУДЕНИ ПРАШАЊА СО ПОВЕЌЕ ОДГОВОРИ,
IV КАТЕГОРИЈА, ДРЖАВЕН НАТПРЕВАР 2014

1	E
2	C
3	C
4	B
5	E
6	D
7	A
8	B
9	D
10	B
11	E
12	C
13	E
14	E
15	C
16	D
17	D
18	B
19	D
20	E
21	E
22	A
23	B
24	C
25	B

Задачи

1. $N(\text{H}) = 4,52 \cdot 10^{17}$ атоми
2. A = CO₂ ; B = CO ; $m(\text{CO}) = 56 \text{ g}$; $m(\text{CO}_2) = 264 \text{ g}$
3. Ca(H₂PO₄)₂
4. $V_1 = 1,5 \text{ dm}^3$; $V_2 = 0,5 \text{ dm}^3$
5. pH = 0,44