


ДЪРЖАВЕН ЗРЕЛОСТЕН ИЗПИТ ПО  
ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА

19 май 2011 г. – Вариант 2

**УВАЖАЕМИ ЗРЕЛОСТНИЦИ,**

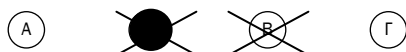
Тестът съдържа **50 задачи** по химия и опазване на околната среда. Задачите са **два типа**:


- задачи от затворен тип с четири отговора, от които само един е верен;
- задачи със свободен отговор.

Задачите от **1. до 35.** включително са от затворен тип с четири отговора (А, Б, В, Г), от които само един е верен. Верния отговор на тези задачи отбелязвайте с черен цвят на химикалката в **листа за отговори**, а не върху тестовата книжка. **Листът за отговори** на задачите с избираем отговор е официален документ, който ще се проверява автоматизирано, и поради това е задължително да се попълва внимателно. За да отбележите верния отговор, зачертайте със знака  буквата на съответния отговор. Например:



Ако след това прецените, че първоначалният отговор не е верен и искате да го поправите, запълнете кръгчето с грешния отговор и зачертайте буквата на друг отговор, който приемате за верен. Например:



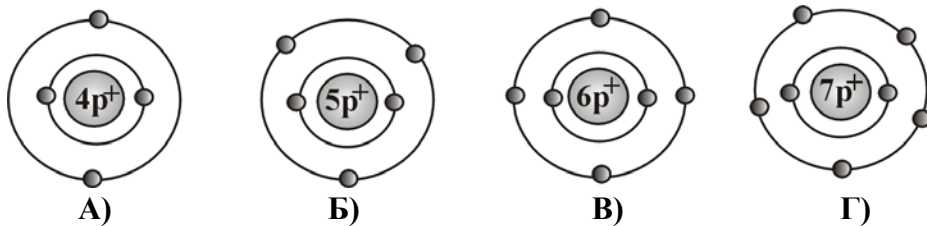
За всяка задача трябва да е отбелязан не повече от един действителен отговор. Като действителен отговор на съответната задача се приема само този, чиято буква е зачертана със знака  .

Задачите от **36. до 50.** са със свободен отговор. Записвайте отговорите им в предоставения **свитък за свободни отговори** при съответния номер на задачата. Четете внимателно инструкциите към задачите.

Приложени са **помощни материали**: периодична таблица на химичните елементи, ред на електроотрицателността, ред на относителната активност и таблица на разтворимост на соли, хидроксиди и киселини.

**ПОЖЕЛАВАМЕ ВИ УСПЕШНА РАБОТА!**

1. На коя от фигурите е показан модел на атом на азота?



2. Елементите от втора А група образуват оксиди, които са:

- А) киселинни
- Б) основни
- В) неутрални
- Г) амфотерни

3. В кое от следните вещества атомите са свързани с ковалентна полярна проста (единична) химична връзка?

- А) азот
- Б) водород
- В) вода
- Г) натрий

4. Коя двойка вещества е с йонен кристален строеж?

- А) натрий и желязо
- Б) кислород и хлор
- В) диамант и графит
- Г) калиев хлорид и натриев нитрат

5. Наситените въглеводороди участват в заместителни реакции, защото:

- А) не съдържат кислород
- Б) са органични вещества
- В) са изградени от водород и въглерод
- Г) съдържат в молекулите си само единични (прости) връзки

6. Степените на окисление на елементите в CaO и NaCl са съответно:

- А) (+1), (-1), (+1), (-1)
- Б) (+2), (-2), (+2), (-2)
- В) (+1), (-1), (+2), (-2)
- Г) (+2), (-2), (+1), (-1)

7. Средната скорост на реакцията:  $2A + B \rightarrow A_2B$  може да се изрази с уравнението:

А)  $v_{\text{cp}} = -\frac{\Delta c(A)}{\Delta t}$     Б)  $v_{\text{cp}} = \frac{\Delta c(A)}{\Delta t}$     В)  $v_{\text{cp}} = \frac{\Delta c^2(A)}{\Delta t}$     Г)  $v_{\text{cp}} = -\frac{\Delta c^2(A)}{\Delta t}$

**8. Скоростта на химичните процеси намалява при:**

- А) намаляване на концентрацията на изходните вещества
- Б) увеличаване на концентрацията на изходните вещества
- В) увеличаване на концентрацията на получените вещества
- Г) намаляване на концентрацията на получените вещества

**9. Скоростта на реакцията:  $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow 2 \text{HI}$  НЯМА да се промени при:**

- А) използване на катализатор
- Б) промяна на температурата
- В) промяна на концентрацията на водорода
- Г) промяна на концентрацията на йодоводорода

**10. Взаимодействието:  $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O} + \text{Q}$  протича с:**

- А) поглъщане на топлина и реакцията е екзотермична
- Б) поглъщане на топлина и реакцията е ендотермична
- В) отделяне на топлина и реакцията е екзотермична
- Г) отделяне на топлина и реакцията е ендотермична

**11. Когато една система достигне състояние на химично равновесие:**

- А) взаимодействията престават да протичат
- Б) остава да протича само правата реакция
- В) остава да протича само обратната реакция
- Г) протичат и двете реакции, но с еднаква скорост

**12. При промяна на температурата в една равновесна система:**

- А) се увеличава скоростта само на правата реакция
- Б) се увеличава скоростта само на обратната реакция
- В) равновесието не се променя
- Г) равновесието се нарушава

**13. Разполагате с разтвор на амониев хлорид. При поставяне на допълнително кристалче от амониев хлорид в разтвора, то не се разтваря. Това означава, че разтворът е:**

- А) разреден
- Б) много разреден
- В) наситен
- Г) ненаситен

**14. В химична лаборатория трябва да се приготви 200 g разтвор на натриева основа с масова част 15 %. Колко грама натриева основа и колко грама вода са необходими за приготвяне на разтвора?**

- А) 15 g натриева основа и 200 g вода
- Б) 15 g натриева основа и 185 g вода
- В) 30 g натриева основа и 170 g вода
- Г) 30 g натриева основа и 200 g вода

15. Захар е разтворена във вода. Установява се, че разтворът провежда електричен ток. Причината за това е, че:

- А) захарта е дисоциирана на йони под действие на водните молекули
- Б) захарта е дисоциирана на йони под действие на електричния ток
- В) молекулите на захарта са полярни
- Г) резултатите от проведения експеримент са грешни

16. Кой от следните оксиди при разтваряне във вода ще образува разтвор с  $pH < 7$ ?

- А) динатриев оксид
- Б) серен диоксид
- В) калциев оксид
- Г) въглероден оксид

17. Коя е химичната формула на негасената вар?

- А) CaO
- Б) NaOH
- В)  $Na_2CO_3$
- Г)  $NaHCO_3$

18. Кое от следните взаимодействия е НЕВЪЗМОЖНО?

- А)  $2 NaOH + SO_2 \rightarrow Na_2SO_4 + H_2$
- Б)  $2 NO_2 + H_2O \rightarrow HNO_3 + HNO_2$
- В)  $CH_4 + 2 O_2 \rightarrow CO_2 + 2 H_2O$
- Г)  $NH_3 + HCl \rightarrow NH_4Cl$

19. Взаимодействието между сяра и кислород може да се означае с химичното уравнение:

- А)  $2 S + O_2 \xrightarrow{t^o} 2 SO$
- Б)  $S + O_2 \xrightarrow{t^o} SO_2$
- В)  $S + 2 O_2 \xrightarrow{t^o} SO_4$
- Г)  $S + O \xrightarrow{t^o} SO$

20. Кое е веществото X в прехода:



- А)  $Ca(OH)_2$
- Б)  $CaCO_3$
- В) CaO
- Г) CO

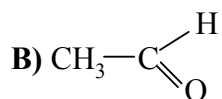
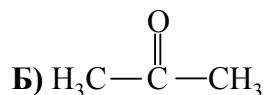
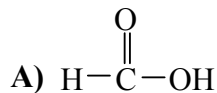
21. В кой ред и двете вещества участват в кръговрата на азота и в големи концентрации замърсяват околната среда?

- А) NO и  $NO_2$
- Б)  $N_2$  и  $NO_2$
- В)  $NH_3$  и  $N_2$
- Г)  $NH_4Cl$  и  $NH_3$

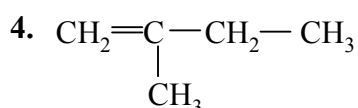
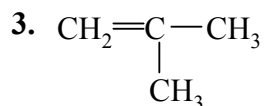
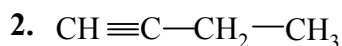
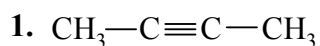
22. Кои от следните вещества:  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{Pb}$ ,  $\text{S}$ , се използват в строителството?

- А)  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- Б)  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{Ca}$
- В)  $\text{NaOH}$ ,  $\text{S}$
- Г)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{CaCO}_3$

23. Коя е химичната формула на ацетона?



24. Кои два въглеводорода са хомолози?



- А) 1 и 2
- Б) 2 и 3
- В) 3 и 4
- Г) 1 и 4

25. Общата формула на алканите е:

- А)  $\text{C}_n\text{H}_n$
- Б)  $\text{C}_n\text{H}_{2n}$
- В)  $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$
- Г)  $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$

26. С химичните формули:  $\text{C}_6\text{H}_6$  и  $\text{CH}_3\text{CHO}$  са означени:

- А) алкан и карбоксилна киселина
- Б) арен и алдехид
- В) алкин и алкохол
- Г) алкен и кетон

27. Естествен полимер е:

- А) захарозата
- Б) полиетиленът
- В) вискозата
- Г) каучукът

28. Кое от следните взаимодействия е възможно?

- А)  $\text{CH}_3\text{COCH}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COCH}_2\text{Na} + \text{H}_2\text{O}$
- Б)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2\text{O}$
- В)  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_2\text{NaOOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$
- Г)  $\text{CH}_3\text{CHO} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{CONa} + \text{H}_2\text{O}$

29. Кой от следните преходи е НЕВЪЗМОЖЕН?

- А)  $\text{C}_2\text{H}_4 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_6 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$
- Б)  $\text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{CHO} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOH}$
- В)  $\text{CH}_4 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_6 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$
- Г)  $\text{C}_2\text{H}_4 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4$

30. Кое от веществата, показани с химични формули, замърсява околната среда?

- А)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$
- Б)  $\text{CH}_3\text{COOH}$
- В)  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
- Г)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

31. Използването на фреоните се забранява, защото:

- А) предизвикват изтъняване на озоновия слой
- Б) са причина за парниковия ефект
- В) замърсяват почвите
- Г) са силно токсични

32. Кой от предложените реактиви ще използвате за откриване на нишесте в хранителни продукти?

- А) бистра варна вода
- Б) разтвор на йод
- В) разтвор на сребърен нитрат
- Г) концентрирана азотна киселина

33. Калиевата сол се препоръчва на хора със сърдечни заболявания. Дядото на Иван купил такава сол, но забравил в коя солница я е поставил. Иван взел проби от двете солници и ги нагрел на газов котлон. По кой признак Иван е открил в коя солница има калиева сол?

- А) по оцветяването на пламъка
- Б) по отделянето на газ
- В) по цвета на пробите
- Г) по цвета на получената стопилка

34. Кой от знаците се поставя върху опаковка с вещества, които замърсяват околната среда?



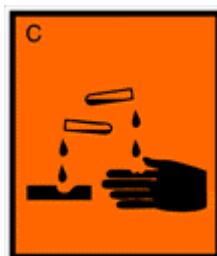
А)



Б)



В)



Г)

35. Като имате предвид, че  $n$  е количеството вещество,  $m$  е масата,  $M$  е моларната маса,  $V$  е обемът, а  $N$  е броят на частиците, коя от предложените формули е вярна?

А)  $M = \frac{m}{n}$

Б)  $M = \frac{m}{V}$

В)  $M = \frac{n}{N}$

Г)  $M = \frac{n}{m}$

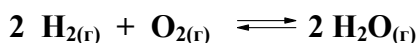
Отговорите на задачите от 36. до 50. вкл. записвайте в свитъка за свободните отговори!

36. Дадени са веществата:  $\text{HCOOH}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NO}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{CHO}$ ,  $\text{Li}_2\text{O}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{CaO}$ .

А) От тях посочете един основен и един киселинен оксид.

Б) Изразете с химично уравнение взаимодействието между тези оксиди.

37. Водата се получава по уравнението:



А) Изразете с кинетични уравнения скоростите на правата и на обратната реакция.

Б) Промяната на температурата ще окаже ли влияние върху тази система, ако тя се намира в равновесие?

38. В 100 g разтвор се съдържат 4 g  $\text{NaOH}$ .

А) Изчислете масовата част на разтвореното вещество в проценти.

Б) Колко ще бъде масовата част на разтворената  $\text{NaOH}$ , ако се добавят 100 g вода?

39. Измерено е  $pH$  на прясно дестилирана вода, разтвор на киселина и разтвор на основа.

А) В какви граници може да се очаква стойността на  $pH$  на основата и каква е стойността на  $pH$  на прясно дестилираната вода?

Б) Какъв процес ще протече при смесване на основата и киселината?

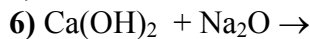
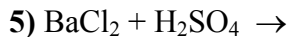
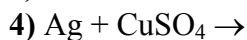
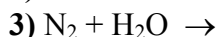
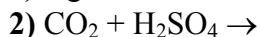
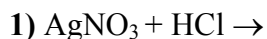
40. Определете кое наименование от колона I на коя формула от колона II съответства.

Колона I	Колона II
	1. $\text{Cu}(\text{CN})_2$
	2. $\text{Cu}(\text{CO}_3)_2$
А) Меден динитрат	3. $\text{Cu}_2\text{O}$
Б) Меден карбонат	4. $\text{CuCO}_3$
В) Меден сулфат	5. $\text{CuO}$
Г) Димеден оксид	6. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
	7. $\text{CuSO}_4$

(Отговорите запишете с буква и цифра срещу нея.)

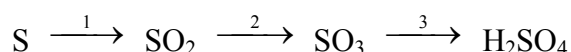
41. Дадени са шест двойки вещества.

А) Довършете и изравнете уравненията само на възможните взаимодействия:



Б) При кои от възможните взаимодействия от 1) до 6) се получават утайки и кои са те?

42. Изразете с уравнения прехода:



43. Отговорете с *Да* или *Не*:

А) При горенето на въглища се отделя въглероден диоксид.

Б)  $\text{NaOH}$  е силно разяждащо вещество.

В) Кислородът се използва при получаване на желязо.

Г) Въглеродният оксид е токсичен газ.

Д) При разреждане на сярна киселина, водата се прибавя към киселината, а не обратно.

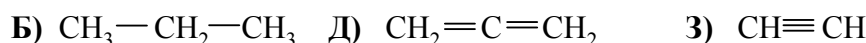
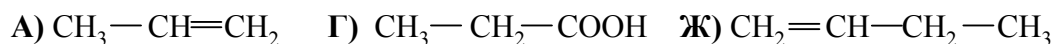
Е) Калиевият нитрат се използва като минерален тор.

44. За всяко съединение от колона I изберете неговото наименование от колона II.

Колона I	Колона II
А) $\text{C}_2\text{H}_4$	1. бензоена киселина
Б) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	2. ацеталдехид
В) $\text{CH}_3\text{COOH}$	3. етен
Г) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	4. ацетон
	5. етилов алкохол
	6. фенол
	7. етин
	8. оцетна киселина

(Отговорите запишете с буква и цифра срещу нея.)

45. Кои три от дадените съединения са хомолози?



(Отговора запишете със съответните букви.)



46. Определете към кой клас съединения от колона I принадлежат съединенията от колона II.

Колона I	Колона II
А) алдехид	1. C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>
Б) въглеродород	2. C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH
В) амин	3. HCHO
Г) карбоксилна киселина	4. CH <sub>3</sub> COOH
	5. CH <sub>3</sub> COCH <sub>3</sub>
	6. C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>

(Отговорите запишете с буква и цифра срещу нея.)

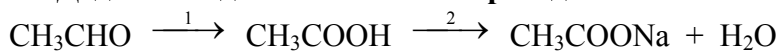
47. Разполагате с органичните вещества: метан, етин, етилов алкохол, захароза, етен и ацетон.

А) Изразете с химично уравнение получаването на етилов алкохол, като използвате едно от веществата.

Б) Изразете с химично уравнение получаването на полиетилен, като използвате същото вещество.

В) Защо трябва да се ограничи употребата на полиетиленови опаковки?

48. Даден е следният генетичен преход:



А) Изразете с химични уравнения процесите 1 и 2.

Б) Определете вида на процесите 1 и 2.

49. Посочете липсващите думи и изрази в текста, като изберете от: *дървесината, въглероден диоксид, изкуствените (минералните) торове, бурите, отпадъците от големите градове, промишлеността, морските организми.*

Чистата вода на Земята е малко. В резултат на човешката дейност голяма част от водата се замърсява. Три от основните замърсители на природните води са .....(1)....., ...(2)..... и .....(3)..... .

50. В чаша се съдържа воден разтвор на дикалиев сулфат.

А) Запишете с йонно химично уравнение реакцията, с помощта на която може да се открият сулфатните йони.

Б) Как може да се открият калиевите йони в разтвора?

## Периодична таблица на химичните елементи

IA																		VIIA																																							
1	H 1,0															2	He 4,0																																								
II																VIIA																																									
3	Li 7,0	4	Be 9,0													5	B 10,8	6	C 12,0	7	N 14,0	8	O 16,0	9	F 19,0	10	Ne 20,0																														
III		IIA																11	Na 23,0	12	Mg 24,3	IIIA		13	Al	14	Si 28,0	15	P 31,0	16	S 32,0	17	Cl 35,5	18	Ar 40,0																						
IV		IIB		IVB		VB		VIB		VIIB		-----		VIIIB		-----		IB		IIB		19	K 39,0	20	Ca 40,0	21	Sc 45,0	22	Ti 48,0	23	V 51,0	24	Cr 52,0	25	Mn 55,0	26	Fe 56,0	27	Co 59,0	28	Ni 58,7	29	Cu 63,5	30	Zn 65,4	31	Ga 69,7	32	Ge 72,6	33	As 75,0	34	Se 79,0	35	Br 80,0	36	Kr 84,0
V		IIB		IVB		VB		VIB		VIIB		-----		VIIIB		-----		IB		IIB		37	Rb 85,5	38	Sr 87,6	39	Y 89,0	40	Zr 91,2	41	Nb 93,0	42	Mo 96,0	43	Tc (97)	44	Ru 101	45	Rh 103	46	Pd 106	47	Ag 108	48	Cd 112	49	In 115	50	Sn 119	51	Sb 122	52	Te 128,0	53	I 127	54	Xe 131
VI		IIB		IVB		VB		VIB		VIIB		-----		VIIIB		-----		IB		IIB		55	Cs 133	56	Ba 137	57	La 138,9	58	Ce 140	59	Pr 141	60	Nd 140	61	Pm (147)	62	Sm 150	63	Eu 152	64	Gd 157	65	Tb 159	66	Dy 162	67	Ho 165	68	Er 167	69	Tm 169	70	Yb 173	71	Lu 175		
VII		IIB		IVB		VB		VIB		VIIB		-----		VIIIB		-----		IB		IIB		87	Fr (223)	88	Ra 226	89	Ac (227)	90	Th 232	91	Pa 231	92	U 238	93	Np 237	94	Pu (244)	95	Am (243)	96	Cm (247)	97	Bk (247)	98	Cf (251)	99	Es (254)	100	Fm (257)	101	Md (258)	102	No (255)	103	Lr (256)		

Лантаноиди  
Актиниоиди

Ред на електроотрицателността

Cs, Li, Ba, Na, Ca, Mg, Ag, Al, Fe, Zn, Si, Cu, Ni, P, H, I, S, C, Br, Cl, N, O, F

Редове на относителната активност

Li	K	Ba	Ca	Na	Mg	Al	Zn,	Fe	Pb	H	Cu	Hg	Ag,	Au
Li <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	Ba <sup>2+</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Na <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Al <sup>3+</sup>	Zn <sup>2+</sup>	Fe <sup>2+</sup>	Pb <sup>2+</sup>	H <sup>+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	Hg <sup>2+</sup>	Ag <sup>+</sup>	Au <sup>3+</sup>

S	I <sub>2</sub>	Br <sub>2</sub>	Cl <sub>2</sub>	F <sub>2</sub>
S <sup>2-</sup>	2I <sup>-</sup>	2Br <sup>-</sup>	2Cl <sup>-</sup>	2F <sup>-</sup>

РАЗТВОРИМОСТ НА СОЛИ, ХИДРОКСИДИ И КИСЕЛИНИ ВЪВ ВОДА

Аниони \ Катиони	H <sup>+</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	Na <sup>+</sup>	Ag <sup>+</sup>	Ba <sup>2+</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Zn <sup>2+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	Pb <sup>2+</sup>	Fe <sup>2+</sup>	Fe <sup>3+</sup>	Al <sup>3+</sup>
OH <sup>-</sup>					-									
F <sup>-</sup>														
Cl <sup>-</sup>														
Br <sup>-</sup>														
I <sup>-</sup>										-				
S <sup>2-</sup>							-	-						
SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>														
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>														
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>														
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>														
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>														
SiO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>														
CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>														

Разтворимо  
Вещество

Утайка

Газ

Слабо разтворимо  
вещество

Разлага се

Слабо  
електролит



**ДЪРЖАВЕН ЗРЕЛОСТЕН ИЗПИТ  
ПО ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА**

**Вариант 2**

**ЧАСТ ПЪРВА**

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

Макс. брой точки за част първа – 35 т.

**ЧАСТ ВТОРА**

Задача №	Отговори	Точки								
36	<p>А) основен оксид – CaO или Li<sub>2</sub>O киселинен оксид – SO<sub>2</sub> или CO<sub>2</sub>.</p> <p>Б) CaO + SO<sub>2</sub> → CaSO<sub>3</sub> или CaO + CO<sub>2</sub> → CaCO<sub>3</sub> или Li<sub>2</sub>O + SO<sub>2</sub> → Li<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> или Li<sub>2</sub>O + CO<sub>2</sub> → Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т.</p> <p>Б) 1 т. <b>Макс: 3 т.</b></p>								
37	<p>А) <math>v_1 = k_1 \cdot c_{\text{H}_2}^2 \cdot c_{\text{O}_2}</math>    <math>v_2 = k_2 \cdot c_{\text{H}_2\text{O}}^2</math></p> <p>Б) Да</p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т.</p> <p>Б) 1 т. <b>Макс: 3 т.</b></p>								
38	<p>А) <math>w = \frac{4}{100} = 0,04 \Rightarrow 4\%</math></p> <p>Б) <math>w = 4/(100 + 100) = 0,02 \rightarrow 2\%</math></p>	<p>А) 2 т.</p> <p>Б) 2 т. <b>Макс: 4 т.</b></p>								
39	<p>А) основа – pH – от 7 до 14 или pH &gt; 7, прясно дестилирана вода – pH = 7</p> <p>Б) неутрализация</p>	<p>А) 2 x 1 = 2 т.</p> <p>Б) 1 т. <b>Макс: 3 т.</b></p>								
40	<table border="1"> <tr> <td>А</td> <td>Б</td> <td>В</td> <td>Г</td> </tr> <tr> <td>6</td> <td>4</td> <td>7</td> <td>3</td> </tr> </table>	А	Б	В	Г	6	4	7	3	<p>4 x 1 = 4 т.</p> <p><b>Макс: 4 т.</b></p>
А	Б	В	Г							
6	4	7	3							

41	<p>А)</p> <p>1) <math>\text{AgNO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{AgCl}\downarrow + \text{HNO}_3</math></p> <p>5) <math>\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4\downarrow + 2 \text{HCl}</math></p> <p>Б) При 1 и 5 – <math>\text{AgCl}</math> (сребърен хлорид) и <math>\text{BaSO}_4</math> (бариев сулфат)</p>	<p>А) <math>2 \times 2 = 4</math> т.</p> <p>Б) <math>2 \times 1 = 2</math> т.</p> <p><b>Макс: 6 т.</b></p>												
42	<p>1) <math>\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2</math></p> <p>2) <math>2 \text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{SO}_3</math></p> <p>3) <math>\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4</math></p>	<p><math>3 \times 2 = 6</math> т.</p> <p><b>Макс: 6 т.</b></p>												
43	<table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>А</th> <th>Б</th> <th>В</th> <th>Г</th> <th>Д</th> <th>Е</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Да</td> <td>Да</td> <td>Да</td> <td>Да</td> <td>Не</td> <td>Да</td> </tr> </tbody> </table>	А	Б	В	Г	Д	Е	Да	Да	Да	Да	Не	Да	<p><math>6 \times 1 = 6</math> т.</p> <p><b>Макс: 6 т.</b></p>
А	Б	В	Г	Д	Е									
Да	Да	Да	Да	Не	Да									
44	<table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>А</th> <th>Б</th> <th>В</th> <th>Г</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>3</td> <td>5</td> <td>8</td> <td>1</td> </tr> </tbody> </table>	А	Б	В	Г	3	5	8	1	<p><math>4 \times 1 = 4</math> т.</p> <p><b>Макс: 4 т.</b></p>				
А	Б	В	Г											
3	5	8	1											
45	А), Е), Ж)	<p><math>3 \times 1 = 3</math> т.</p> <p><b>Макс: 3 т.</b></p>												
46	<table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>А</th> <th>Б</th> <th>В</th> <th>Г</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>3</td> <td>1</td> <td>6</td> <td>4</td> </tr> </tbody> </table>	А	Б	В	Г	3	1	6	4	<p><math>4 \times 1 = 4</math> т.</p> <p><b>Макс: 4 т.</b></p>				
А	Б	В	Г											
3	1	6	4											
47	<p>А) <math>\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}</math></p> <p>Б) <math>n \text{C}_2\text{H}_4 \xrightarrow{t, p, \text{cat}} [-\text{CH}_2 - \text{CH}_2-]_n</math></p> <p>В) разлага се много бавно в природата (и други верни формулировки)</p>	<p>А) 2 т.</p> <p>Б) 2 т.</p> <p>В) 2 т.</p> <p><b>Макс: 6 т.</b></p>												
48	<p>А) <math>\text{CH}_3\text{CHO} \xrightarrow{[\text{O}]} \text{CH}_3\text{COOH}</math> и всички други верни уравнения</p> <p><math>\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}</math></p> <p>Б) 1 – окисление</p> <p>2 – неутрализация</p>	<p>А) <math>2 \times 2 = 4</math> т.</p> <p>Б) 1 т.</p> <p>1 т.</p> <p><b>Макс: 6 т.</b></p>												
49	<p>(1) изкуствените (минералните) торове</p> <p>(2) отпадъците от големите градове</p> <p>(3) промишлеността</p>	<p><math>3 \times 1 = 3</math> т.</p> <p><b>Макс: 3 т.</b></p>												
50	<p>А) <math>\text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} \rightarrow \text{BaSO}_4\downarrow</math> или</p> <p><math>2 \text{K}^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} + 2 \text{Cl}^- \rightarrow 2 \text{K}^+ + 2 \text{Cl}^- + \text{BaSO}_4\downarrow</math></p> <p>Б) Калиевите йони се откриват по оцветяването на пламъка.</p>	<p>А) 2 т.</p> <p>Б) 2 т.</p> <p><b>Макс: 4 т.</b></p>												
<b>Макс. брой точки за част втора:</b>		<b>65 т.</b>												

**Макс. брой точки за целия тест – 100 т.**