

ДЪРЖАВЕН ЗРЕЛОСТЕН ИЗПИТ ПО
ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА

1 септември 2009 г. – Вариант 2

УВАЖАЕМИ ЗРЕЛОСТНИЦИ,

Пред Вас е **тестът** за държавен зрелостен изпит по химия и опазване на околната среда.

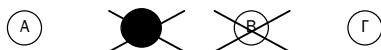
Тестът съдържа **50 задачи**. Задачите са **два типа**:

- 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 със син 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. Отбелязвайте верния отговор със знака **X** в кръгчето с 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 отбележете 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 отбелязана със знака X.

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, хидроксида и киселини.

Отговорите на задачите от 1. до 35. вкл. отбелязвайте в листа за отговори!

1. Атомите на даден химичен елемент могат да се различават помежду си по броя на:

- А) протоните
- Б) неутроните
- В) електроните
- Г) електронните слоеве

2. Атомите на химичен елемент от втори период и четвърта А група имат:

	Брой електронни слоеве	Брой електрони във външния електронен слой
А)	2	6
Б)	4	2
В)	4	4
Г)	2	4

3. Твърдението „В периодичната таблица с увеличаване на поредния номер неметалният характер на елементите се засилва, а металният – отслабва.” се отнася за елементите:

- А) от всички А групи
- Б) само от VA, VIA и VIIA групи
- В) от втори и трети период
- Г) от бор до волфрам

4. В кой ред са изброени само вещества с ковалентна полярна връзка?

- А) CO, Na₂O, O₂
- Б) H₂, NO, CaO
- В) NH₃, HCl, H₂O
- Г) NaCl, SiO₂, SO₂

5. Кристалната решетка на желязото е:

- А) йонна
- Б) атомна
- В) молекулна
- Г) метална

6. Хидроксидите на алкалоземните елементи са:

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

7. При попадане на гасена вар върху кожата поразеното място се обработва със:

- А) слаба основа
- Б) силна основа
- В) слаба киселина
- Г) силна киселина

8. По кое (кои) от предложените уравнения протича взаимодействието между сяра и кислород:

I. $2 S + O_2 \rightarrow 2 SO$
II. $S + O_2 \rightarrow SO_2$
III. $2 S + 3 O_2 \rightarrow 2 SO_3$

- А) по I и II
- Б) по I и III
- В) само по I
- Г) само по II

9. Съединенията на металите с водорода се наричат:

- А) хидрати
- Б) хидриди
- В) хидрити
- Г) хидроксиди

10. Водата може да се пречисти от разтворени в нея соли чрез:

- А) утаяване
- Б) филтруване
- В) дестилиране
- Г) декантиране

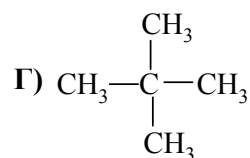
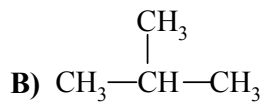
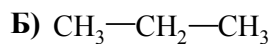
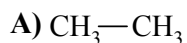
11. Железните съдове се поцинковат, за да:

- А) станат по-красиви
- Б) се предпазят от корозия
- В) се увеличи топлопроводността им
- Г) не променят формата си при нагряване

12. В пожарогасителите се използва:

- А) серен диоксид
- Б) серен триоксид
- В) въглероден оксид
- Г) въглероден диоксид

13. Коя от посочените въглеродни вериги съдържа вторичен въглероден атом:



14. С коя от следните общи формули се означава хомоложният ред на алкините:

- А) C_nH_n
- Б) C_nH_{2n}
- В) C_nH_{2n-2}
- Г) C_nH_{2n+2}

15. Кой от посочените въглеводороди НЕ може да взаимодейства нито с H_2 , нито с бромна вода:

- А) етин
- Б) бутен
- В) бутан
- Г) бутин

16. Етенът участва преимуществено в:

- А) йоннообменни и заместителни реакции
- Б) заместителни и присъединителни реакции
- В) заместителни и окислително-редукционни реакции
- Г) присъединителни и окислително-редукционни реакции

17. Кое от съединенията НЕ Е карбонилно производно:

- А) $H-C(=O)-OH$
- Б) $CH_3-C(=O)-CH_3$
- В) $CH_3-C(=O)-H$
- Г) $H-C(=O)-H$

18. Съединенията, съдържащи функционалната група $-OH$, свързана с бененово ядро се наричат:

- А) феноли
- Б) алкохоли
- В) алдехиди
- Г) карбоксилни киселини

19. В кой ред са изброени САМО въглехидрати:

- А) нишесте, захароза, глицерол
- Б) глюкоза, захароза, целулоза
- В) глицин, нишесте, глюкоза
- Г) целулоза, ацетон, нишесте

20. Кой от изброените елементи НЕ влиза в състава на всички аминокиселини:

- А) водород
- Б) кислород
- В) азот
- Г) хлор

21. При хидролиза на белтъци се получават:

- А) аминокиселини
- Б) висши мастни киселини
- В) глицерол и висши мастни киселини
- Г) глицерол и нисши мастни киселини

22. Спиртен разтвор на йод се използва като:

- А) обезболяващо средство, защото е наркотик
- Б) дезинфектант, защото има бактерицидно действие
- В) стимулатор, защото повишава работоспособността
- Г) приспивателно средство, защото има упойващо действие

23. Кое от изброените вещества е природен полимер?

- А) целулоза
- Б) захароза
- В) полипропилен
- Г) поливинилхлорид

24. Скоростта на химичните процеси нараства с:

- А) повишаване на температурата
- Б) времето в хода на химичната реакция
- В) изразходване на изходните вещества
- Г) нарастване концентрацията на продуктите

25. Кинетичното уравнение на един процес е: $v = kc(\text{OH}^-)$. Кое от следващите твърдения НЕ се отнася за този процес?

- А) Скоростта на процеса нараства 2 пъти, ако $c(\text{OH}^-)$ се увеличи 2 пъти.
- Б) Скоростта на процеса е равна на 1, ако $c(\text{OH}^-)$ е равна на 1 mol/dm^3 .
- В) Коефициентът k се нарича скоростна константа.
- Г) Коефициентът k не се променя, ако процесът протича при постоянни условия.

26. Според закона на Хес топлинният ефект на една химична реакция, която протича в затворена система, зависи от:

- А) реакционния път
- Б) наличието на катализатор
- В) концентрацията на реагиращите вещества
- Г) началното и крайното състояние на реакционната система

27. Посочете ГРЕШНИЯ отговор. Химичното равновесие:

- А) е подвижно
- Б) е динамично
- В) зависи от температурата
- Г) зависи от пътя, по който е достигнато

28. В затворен съд е установено равновесието $2\text{HI}_{(г)} \rightleftharpoons \text{H}_{2(г)} + \text{I}_{2(г)}$
Какъв ще бъде видимият ефект от прибавянето на нови количества йодоводород в системата, ако се знае, че водородът и йодоводородът са безцветни газове, а йодните пари са виолетови:
- А) по-тъмновиолетово оцветяване
 - Б) запазване на първоначалното оцветяване
 - В) избледняване на виолетовото оцветяване
 - Г) пълно обезцветяване
29. Ще настъпят ли промени в равновесната система: $2\text{NO}_{(г)} + \text{O}_{2(г)} \rightleftharpoons 2\text{NO}_{2(г)}$, ако се повиши общото налягане?
- А) Да, ще се увеличат количествата на NO, O₂ и NO₂.
 - Б) Да, ще се увеличат количествата на NO и O₂.
 - В) Да, ще се увеличи добивът на NO₂.
 - Г) Не, няма да настъпят промени.
30. При дадена температура наситеният разтвор съдържа:
- А) равни количества разтворено вещество и разтворител
 - Б) по-голямо количество разтворено вещество от разтворителя
 - В) по-голямо количество разтворител от разтвореното вещество
 - Г) точно определени количества разтворено вещество и разтворител
31. Означението 1M за даден разтвор показва:
- А) масата на разтвора
 - Б) масовата част на разтворителя
 - В) моларната концентрация на разтвора
 - Г) масовата част на разтвореното вещество
32. За разтвор на NaCl във вода е вярно, че:
- А) кипи при температура, еднаква с тази на водата
 - Б) кипи при температура, по-ниска от тази на водата
 - В) замръзва при температура, по-ниска от тази на водата
 - Г) замръзва при температура, по-висока от тази на водата
33. Електролитите са вещества, които провеждат електричен ток:
- А) в твърдо състояние
 - Б) само във водни разтвори
 - В) само в стопено състояние
 - Г) във водни разтвори и стопено състояние
34. Посочете ГРЕШНОТО твърдение.
- А) Ако pH > 7, средата е основна.
 - Б) Ако pH < 7, средата е кисела.
 - В) Ако pH = 7, средата е неутрална.
 - Г) Ако pH = 0, средата не е нито кисела, нито неутрална.

35. Кой от изброените разтвори трябва да се прибави към разтвор на Na_2SO_4 , за да се получи утайка?

- А) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- Б) KOH
- В) BaCl_2
- Г) HNO_3

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

36. А) За елемент с пореден номер 12 запишете разпределението на електроните по слоеве в електронната обвивка на атома му. Изразете образуването на йон от този атом.

Б) Запишете разпределението на електроните по слоеве в електронната обвивка на атом на химичен елемент от трети период и 7 А група. Изразете образуването на йон от този атом.

В) Запишете формулата на химичното съединение, което се получава при свързване на йоните от т. А) и т. Б).

37. За всяко вещество от колона I посочете вида на химичната връзка, като изберете от предложените в колона II. (Всеки вид химична връзка може да бъде избран един или повече пъти или да не бъде избран.)

Колона I	Колона II
А) вода	1. метална
Б) цинк	2. йонна
В) кислород	3. ковалентна полярна
Г) хлороводород	4. ковалентна неполярна

38. Прочетете текста и изпълнете задачите (А, Б, В):

Елементът X има оксид с остра задушлива миризма, който е много разтворим във вода. Полученият разтвор променя цвета на виолетовия лакмус в червен. При неутрализиране на този разтвор с калциева основа се получава съединение, което в природата съществува под формата на минерала гипс и се използва в строителството.

- А) Напишете формулата на оксида на елемента X.
- Б) Запишете на кои йони се дължи оцветяването на лакмуса след разтварянето на този оксид във вода.
- В) Изразете с химично уравнение взаимодействието на оксида с калциев дихидроксид.

39. Изпълнете следните задачи, свързани с взаимодействието на метали с киселини:

- А) Определете кой от двата метала – Al или Ag, се разтваря в концентрирана HNO_3 и кой се пасивира в нея.
- Б) Напишете химичното уравнение за разтварянето на посочения от вас метал в киселината.
- В) Определете кой е окислителят и кой е редуторът в този процес.

40. Определете верни ли са следващите твърдения.

(Отговора отбележете с ДА или НЕ.)

- А) Цинкът е по-слабо активен метал от натрия.
- Б) Цинковият сулфат се нарича син камък.
- В) Цинковият дихидроксид е амфотерен хидроксид.
- Г) Бронзът е медно-калаена сплав.

41. Изпълнете следните задачи, свързани с въглеводороди:

- А) Напишете молекулната формула и наименованието на четвъртия член на хомоложния ред на алкените.
- Б) Напишете уравнението, по което протича взаимодействието на 1 мол от този въглеводород с 1 мол хлор.
- В) Определете вида на протеклата химична реакция.

42. Определете:

А) Към кой клас (алдехиди, алкохоли, кетони, феноли, киселини, естери) принадлежи всяко от посочените съединения:

- (1) C_6H_5COOH
- (2) CH_3OH
- (3) $CH_3COOC_2H_5$

Б) Кое от тези вещества има токсично действие върху човешкия организъм?

43. Попълнете схемите с липсващите вещества и определете типа на означените реакции:

- А) $? + H_2 \rightarrow C_2H_4$
- Б) $n ? \rightarrow (-CH_2-CH_2-)_n$
- В) $C_6H_6 + ? \rightarrow C_6H_5NO_2 + H_2O$

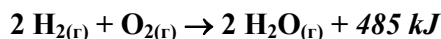
44. Определете подходящите думи, за да се получат верни твърдения.

Нишестето и целулозата са (природни / синтетични) полимери. При варене на нишесте в (алкална / кисела) среда се получава (фруктоза / глюкоза). Качествена реакция за доказване на нишесте е взаимодействие с (бромна вода / йодна тинктура).

45. За получаване на водород разполагате с 0,5 М сярна киселина, 2 М сярна киселина, желязо на прах и желязо на гранули.

- А) Каква комбинация от киселина и желязо ще изберете, за да протече реакцията с най-голяма скорост?
- Б) Как ще се промени скоростта на реакцията, ако се понижи температурата на реакционната смес? (Изберете от: ще нарасне; ще намалее; няма да се промени).

46. При висока температура синтезът на вода протича взривообразно по уравнението:



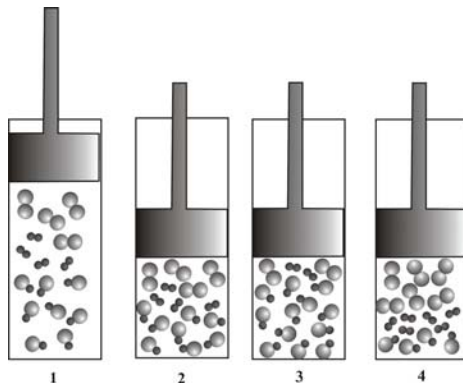
- А) Посочете два фактора, които могат да забавят тази реакция.
- Б) Колко грама вода ще се получат от 2 g водород?
- В) Колко kJ е отделената енергия при образуване на 1 mol вода?

47. В затворен съд е установено равновесието $\text{H}_{2(g)} + \text{Cl}_{2(g)} \rightleftharpoons 2 \text{HCl}_{(g)} + Q$ (схема 1).

С помощта на бутало налягането в съда е повишено.

А) Ще се промени ли равновесното състояние системата, показано на схема 1.?

Б) На коя от схемите (2, 3 или 4) са отразени правилно равновесните концентрации на участващите в процеса вещества след повишаване на налягането и достигане на равновесно състояние?



В) Като вземете предвид топлинния ефект на реакцията, коя реакция (правата или обратната) ще протече с по-голяма скорост, ако се повиши температурата на съда?

48. Газовете се разтварят във вода.

А) Как се променя разтворимостта на газове в течност с понижаване на температурата?

Б) Коя е причината за отделяне на газ при отваряне на бутилка с газизирана вода?

В) Предложете два начина (лабораторен и промишлен) за получаване на този газ от варовик? Изразете ги с химични уравнения.

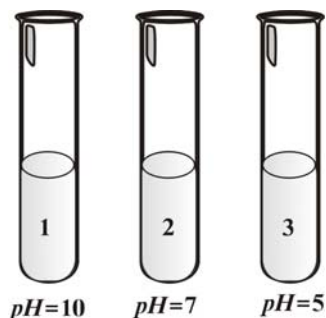
49. За консервиране на зеленчуци е необходим разтвор с 3 % натриев хлорид.

А) Колко грама натриев хлорид е необходим за приготвяне на 30 kg разтвор за консервиране на зеленчуци?

Б) Как може да се докаже, че в разтвора се съдържат хлоридни йони?

50. При попадане върху кожата на основа се препоръчва обработване с разтвор на оцет, а при попадане на киселини – с разтвор на сода за хляб (NaHCO_3).

А) В кой съд (1, 2 или 3) се намира разтворът на сода за хляб и в кой – оцетът, ако на етикета е означена само стойността на pH :



Б) Изразете с химично уравнение взаимодействието на оцет с натриева основа.

Периодична таблица на химичните елементи

I A	II A	III A	IV A	V A	VI A	VII A	VIII A
1 H 1,0	2 He 4,0	3 Li 7,0	4 Be 9,0	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,0	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 40,0
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
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
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
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)	
			104 Db	105	106	107	108
			109	110	111	112	112
			112	xxx	xxx	xxx	xxx
			112	xxx	xxx	xxx	xxx
			112	xxx	xxx	xxx	xxx
			112	xxx	xxx	xxx	xxx
			112	xxx	xxx	xxx	xxx
			112	xxx	xxx	xxx	xxx

Лантаноиди	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
Актиноиди	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)

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

Ред на относителната активност

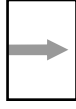
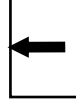
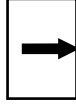
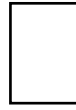
Li/Li⁺, K/K⁺, Ca/Ca²⁺, Na/Na⁺, Mg/Mg²⁺, Al/Al³⁺, Mn/Mn²⁺, Zn/Zn²⁺, Fe/Fe³⁺, Ni/Ni²⁺, Pb/Pb²⁺,

H/H⁺, Cu/Cu²⁺, I₂/2I⁻, Hg/Hg²⁺, Br₂/2Br⁻, Cl₂/2Cl⁻, Ag/Ag⁺, Au/Au³⁺, F₂/2F⁻

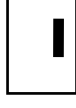
Разтворимост на соли, хидроксиди и киселини

Катиони Аниони	H ⁺	NH ₄ ⁺	K ⁺	Na ⁺	Ag ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Zn ²⁺	Cu ²⁺	Pb ²⁺	Fe ²⁺	Fe ³⁺	Al ³⁺
OH ⁻		↑			—		→	→	→	→	→	→	→	→
F ⁻						→	→	→	→	→	→	→	→	→
Cl ⁻					→						→			
Br ⁻					→						→			
I ⁻					→					—	→			
S ²⁻	↑				→	—			→	→	→	→	→	→
SO ₃ ²⁻	↑				→	→	→	→	→	→	→	→	→	→
SO ₄ ²⁻					→	→	→				→			
NO ₃ ⁻														
PO ₄ ³⁻					→	→	→	→	→	→	→	→	→	→
CO ₃ ²⁻	↑				→	→	→	→	→	→	→	→	→	→
SiO ₃ ²⁻	↓				→	→	→	→	→	→	→	→	→	→
CH ₃ COO ⁻														

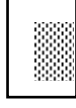
Разтворимо
вещество



Слабо разтворимо
вещество



Взаимодействие
с вода



Слаб електролит

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

**01.09.2009 г.
Вариант 2.**

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

За всеки верен отговор по 1 точка.

Задача №	Отговори	Точки
36.	А) 1 слой (K) – 2 e ⁻ , 2 слой (L) – 8 e ⁻ , 3 слой (M) – 2 e ⁻ или 2, 8, 2; $Mg - 2 e^- \rightarrow Mg^{2+}$	1 т.
	Б) 1 слой (K) – 2 e ⁻ , 2 слой (L) – 8 e ⁻ , 3 слой (M) – 7 e ⁻ или 2, 8, 7; $Cl + 1 e^- \rightarrow Cl^-$	1 т.
	В) MgCl ₂	1 т.
		Макс: 5 т.
37.	А) 3 - ковалентна полярна	1 т.
	Б) 1 – метална	1 т.
	В) 4 - ковалентна неполярна	1 т.
	Г) 3 - ковалентна полярна	1 т.
	Макс: 4 т.	
38.	А) SO ₃	1 т.
	Б) H ⁺	1 т.
	В) SO ₃ + Ca(OH) ₂ → CaSO ₄ + H ₂ O	2 т.
	Макс: 4 т.	
39.	А) Ag се разтваря; Al се пасивира	2 x 1 т. = 2 т.
	Б) $Ag + 2 HNO_3 \rightarrow AgNO_3 + NO_2 \uparrow + H_2O$	2 т.
	В) Ag ⁰ – редуктор; N ⁺⁵ – окислител (Ag – редуктор; N – окислител)	2 x 1 т. = 2 т.
	Макс: 6 т.	
40.	А) ДА	1 т.
	Б) НЕ	1 т.
	В) ДА	1 т.
	Г) ДА	1 т.
	Макс: 4 т.	

41.	<p>А) C₅H₁₀ пентен</p> <p>Б) C₅H₁₀ + Cl₂ → C₅H₁₀Cl₂</p> <p>В) присъединителна (окислително-редукционна)</p>	<p>2 т.</p> <p>2 т.</p> <p>1 т.</p> <p>Макс: 5 т.</p>
42.	<p>А) 1 – киселини</p> <p>2 – алкохоли</p> <p>3 – естери</p> <p>Б) CH₃OH</p>	<p>1 т.</p> <p>1 т.</p> <p>1 т.</p> <p>1 т.</p> <p>Макс: 4 т.</p>
43.	<p>А) C₂H₂; присъединителна</p> <p>Б) CH₂=CH₂; полимеризация</p> <p>В) HNO₃; заместителна</p>	<p>2 x 1 т. = 2 т.</p> <p>2 x 1 т. = 2 т.</p> <p>2 x 1 т. = 2 т.</p> <p>Макс: 6 т.</p>
44.	<p><i>природни</i></p> <p><i>кисела</i></p> <p><i>глюкоза</i></p> <p><i>йодна тинктура</i></p>	<p>1 т.</p> <p>1 т.</p> <p>1 т.</p> <p>1 т.</p> <p>Макс: 4 т.</p>
45.	<p>А) 2 М сярна киселина; желязо на прах</p> <p>Б) ще намалее</p>	<p>2 x 1 т. = 2 т.</p> <p>1 т.</p> <p>Макс: 3 т.</p>
46.	<p>А) Намаляване на концентрацията на водорода (на кислорода); понижаване на температурата, (понижаване на налягането).</p> <p>Б) 18 g</p> <p>В) 242.5 kJ</p>	<p>2 x 1 т. = 2 т.</p> <p>1 т.</p> <p>1 т.</p> <p>Макс: 4 т.</p>
47.	<p>А) не</p> <p>Б) 2</p> <p>В) обратната</p>	<p>1 т.</p> <p>1 т.</p> <p>1 т.</p> <p>Макс: 3 т.</p>
48.	<p>А) расте</p> <p>Б) поради понижаване на налягането и намаляване разтворимостта на газа</p> <p>В) CaCO₃ + 2 HCl → CaCl₂ + H₂O + CO₂ ↑</p> <p>CaCO₃ $\xrightarrow{t^0}$ CaO + CO₂ ↑</p>	<p>1 т.</p> <p>1 т.</p> <p>2 x 2 т. = 4 т.</p> <p>Макс: 6 т.</p>
49.	<p>А) 900 g</p> <p>Б) със сребърен нитрат (AgNO₃) или</p> <p>Ag⁺ + Cl⁻ → AgCl ↓</p>	<p>2 т.</p> <p>1 т.</p> <p>Макс: 3 т.</p>
50.	<p>А) pH = 5 – оцет; pH = 10 – NaHCO₃</p> <p>Б) CH₃COOH + NaOH ↔ CH₃COONa + H₂O</p> <p>(CH₃COOH + NaOH → CH₃COONa + H₂O)</p>	<p>2 x 1 т. = 2 т.</p> <p>2 т.</p> <p>Макс: 4 т.</p>

Максимален брой точки от теста: 100.