

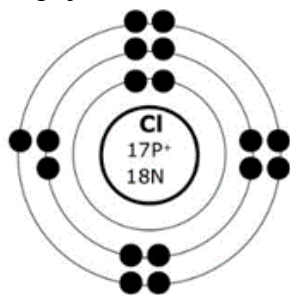


Одговарај со заокружување на буквата пред еден од понудените одговори. Секој точен одговор носи 2 поени. Пишување со молив, заокружување на два или повеќе одговори или прецртување на одговорот не се бодува.

ТЕСТ СО ПОВЕЌЕ ПОНУДЕНИ ОДГОВОРИ ОД КОИ САМО ЕДЕН Е ТОЧЕН
(Се одговара со заокружување на **само еден** од понудените одговори под А, В, С или D)

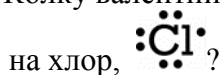
1. Хемиските симболи треба да имаат најмалку:
- A. Една голема буква
 - B. Една мала буква
 - C. Две мали букви
 - D. Една голема и една мала буква

2. Атомскиот број на атомот скициран



подолу е:

- A. 17
 - B. 18
 - C. 35
 - D. 35,45
3. Колку валентни електрони има атомот



- A. 1
 - B. 6
 - C. 7
 - D. 17
4. Во кој по ред електронски слој се наоѓа валентниот електрон на атомот на елементот со реден број 11?
- A. 1
 - B. 3
 - C. 11
 - D. 12

5. Менделеев ги подредил елементите според растењето на:
- A. Атомскиот број
 - B. Масениот број
 - C. Атомската маса
 - D. Валентните електрони

6. Во која група има најреактивни неметали?
- A. 1
 - B. 2
 - C. 17
 - D. 18

7. Што покажува атомскиот број?
- A. Само бројот на електрони
 - B. Само бројот на протони
 - C. Само бројот на неутрони
 - D. Само бројот на валентни електрони

8. Колку електрони од атомот на фосфор (атомски број 15) учествуваат во образување на ковалентни врски со атоми од водород?
- A. 2
 - B. 3
 - C. 5
 - D. 7

9. Хемиската формула на метанот е CH_4 . Од колку елементи е изградено ова соединение?
- A. 1
 - B. 2
 - C. 4
 - D. 5

10. Најголем број атоми има во една единка од:
- A. Натриум нитрат
 - B. Литиум карбонат
 - C. Алуминиум хидроксид
 - D. Сулфуроводородна киселина

11. Во која низа сите метали имаат иста валентност?
- A. CrO , Cr_2O_3 , CrO_3
 - B. BeCl_2 , CuBr , MnO_2
 - C. K_2S , Na_2SO_4 , CuCl_2
 - D. SnCl_4 , PbS_2 , MnO_2



Одговарај со заокружување на буквата пред еден од понудените одговори. Секој точен одговор носи 2 поени. Пишување со молив, заокружување на два или повеќе одговори или прецртување на одговорот не се бодува.

12. Емпириската формула на тетрафосфор декаоксид е:

- A. PO
- B. PO₂
- C. P₂O₅
- D. P₄O₁₀

13. Еден атом на елементот X може да се сврзе со два атома кислород.

Хемиската формула на хлоридот на елементот X е:

- A. XCl
- B. XCl₂
- C. X₂Cl
- D. XCl₄

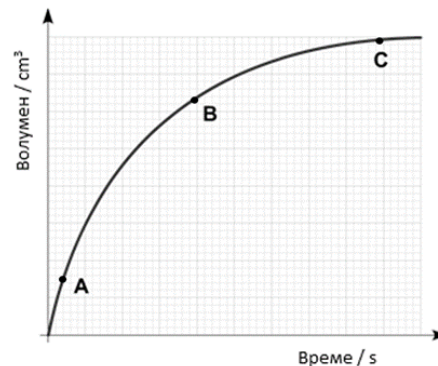
14. Зошто покачувањето на температурата предизвикува зголемување на брзината на реакцијата?

- A. Покачувањето на температурата ја зголемува енергијата која ја поседуваат реактантите, а со тоа и брзината на реакцијата.
- B. Покачувањето на температурата ја зголемува концентрацијата на реактантите, а со тоа и брзината на реакцијата.
- C. Покачувањето на температурата ја зголемува големината на молекулите, а со тоа и брзината на реакцијата.
- D. Покачувањето на температурата ја зголемува допирната површина, а со тоа и брзината на реакцијата.

15. Ензимите овозможуваат реакцијата да се одвива _____ и ја _____ енергијата на активација.

- A. Побрзо, зголемуваат
- B. Побрзо, намалуваат
- C. Побавно, зголемуваат
- D. Побавно, намалуваат

16. Врз основа на дијаграмот, определи која реченица точно ја означува точката A на графикот.



- A. Реакцијата е завршена.
- B. Реакцијата се забавува.
- C. Реакцијата е најбавна.
- D. Реакцијата е најбрза.

17. Во јонот образуван од атом со 9 протони и 10 неутрони, вкупниот број електрони е:

- A. 1
- B. 8
- C. 9
- D. 10

18. Колку електрони има во последниот слој на сулфидниот јон (атомскиот број на сулфур е 16)?

- A. 2
- B. 6
- C. 8
- D. 16

19. Кај која од следниве двојки елементи може да се образува јонска врска?

- A. H и C
- B. Mg и F
- C. K и Na
- D. H и O



Одговарај со заокружување на буквата пред еден од понудените одговори. Секој точен одговор носи 2 поени. Пишување со молив, заокружување на два или повеќе одговори или прецртување на одговорот не се бодува.

20. Што од наведено е точно?
Електрицитет спроведува:
- Цврст натриум хлорид
 - Стопен натриум хлорид
 - Раствор од натриум хлорид
- A. Само i
B. Само iii
C. i и iii
D. ii и iii
21. Која е точната и израмнета равенка на реакцијата на разложување на водород пероксид?
- A. $\text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{H} + 2\text{O}$
B. $\text{H}_2\text{O}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
C. $2\text{H}_2\text{O}_2 = \text{H}_2\text{O} + 2\text{O}_2$
D. $2\text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
22. Метален магнезиум може да реагира со железо(III) сулфат, при што се добива елементарно железо и магнезиум сулфат. Коэффициентите пред хемиските симболи и формули во израмнетата равенка (според редоследот на спомнување) се:
- A. 3, 1, 2, 3
B. 1, 1, 1, 1
C. 3, 1, 1, 3
D. 1, 1, 3, 1
23. Која е хемиската формула на амониум сулфат?
- A. NH_4SO_4
B. $\text{NH}_4(\text{SO}_4)_2$
C. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
D. $(\text{NH}_4)_4\text{SO}_4$
24. Златото може да постои како самородно затоа што:
- A. Е редок метал
B. Е нерективен метал
C. Е скап метал
D. Настанало од метеорити
25. Што можеш да заклучиш за титаниумот и магнезиумот ако знаеш дека е можна реакција меѓу магнезиум и титаниум(IV) хлорид?
- A. Титаниумот е неметал.
B. Титаниумот е помек од магнезиумот.
C. Титаниумот е порективен од магнезиумот.
D. Титаниумот е зад магнезиумот во низата на реактивност.