

Оставшееся время 0:44:56

Скрыть

Вопрос **1**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Значения относительных молекулярных масс ниже приведенных веществ MgO , $\text{Cr}(\text{OH})_3$, Na_2CO_3 , H_3PO_4 соответственно равны:

Выберите один ответ:

- ☐ а. 40, 103, 106, 98
- ☐ б. 68, 115, 125, 95
- ☐ с. 81, 108, 126, 67
- ☐ д. 71, 40, 83, 58

Вопрос **2**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Сколько граммов составляют 5 молей сероводорода H_2S ?

Выберите один ответ:

- ☐ а. 100;
- ☐ б. 210.
- ☐ с. 170;
- ☐ д. 160;

Вопрос **3**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Какой объем занимают в литрах при н.у. $1.5 \cdot 10^{23}$ молекул сероводорода?

Выберите один ответ:

- ☐ а. 2
- ☐ b. 5.6
- ☐ с. 6
- ☐ d. 3.5

Вопрос **4**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Какое количество молей составляют 67,2 л кислорода при н.у. ?

Выберите один ответ:

- ☐ а. 3 ;
- ☐ b. 2 ;
- ☐ с. ,5
- ☐ d. 0,5 ;

Вопрос **5**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Порядковый номер элемента показывает:

Выберите один ответ:

- ☐ а. Дефект массы
- ☐ б. Число нейтронов;
- ☐ с. число протонов;
- ☐ d. Атомную массу;

Вопрос **6**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Какая частица содержит больше протонов, чем электронов?

Выберите один ответ:

- ☐ а. N^{3-}
- ☐ б. ${}^{55}_{25}Mn$
- ☐ с. Ca^{2+}
- ☐ d. ${}^{23}_{11}Na$

Вопрос **7**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Какое квантовое число определяет количество энергетических уровней в атоме?

Выберите один ответ:

- ☐ а. m_s
- ☐ б. n
- ☐ в. s
- ☐ г. l

Вопрос **8**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Заполнение какого подуровня происходит у элементов побочных подгрупп:

Выберите один ответ:

- ☐ а. s
- ☐ б. f
- ☐ в. p
- ☐ г. d

Вопрос **9**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Какому элементу соответствует электронная формула $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$

Выберите один ответ:

- ☐ a. Cr
- ☐ b. Mn
- ☐ c. Ca
- ☐ d. Al

Вопрос **10**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Элемент, с порядковым номером 25, расположен:

Выберите один ответ:

- ☐ a. В IV периоде VII побочной подгруппы;
- ☐ b. В V периоде II побочной подгруппы;
- ☐ c. В III периоде IV побочной подгруппы;
- ☐ d. В V периоде I побочной подгруппы.

Вопрос **11**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

В каком ряду элементы расположены в порядке возрастания металлических свойств:

Выберите один ответ:

- ☐ a. Pb Sn Ge Si
- ☐ b. Tl In Ga Al
- ☐ c. Ba Sr Ca Mg
- ☐ d. Li K Cs Fr

Вопрос **12**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

В каком ряду элементы расположены в порядке возрастания атомных радиусов:

Выберите один ответ:

- ☐ a. N P As Sb
- ☐ b. Te Se S O
- ☐ c. In Ga Al B
- ☐ d. K Ca Mg Be

Вопрос **13**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Из ниже перечисленных, какой элемент содержит на внешнем энергетическом уровне шесть электронов?

Выберите один ответ:

- ☐ a. S
- ☐ b. Sb
- ☐ c. Si
- ☐ d. N

Вопрос **14**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Связь, которая осуществляется общей электронной парой, называется:

Выберите один ответ:

- ☐ a. металлической
- ☐ b. ионной
- ☐ c. водородной
- ☐ d. ковалентной

Вопрос **15**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Между атомами которых элементов осуществляется неполярная ковалентная связь?

Выберите один ответ:

- ☐ a. H, Cl
- ☐ b. Mg, O
- ☐ c. Cl, Cl
- ☐ d. Ca, Cl

Вопрос **16**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Какой тип гибридизации осуществляется в молекуле метана CH_4 :

Выберите один ответ:

- ☐ a. sp^2 ;
- ☐ b. sp ;
- ☐ c. sp^3
- ☐ d. sp^3d

Вопрос **17**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Ионную связь, в отличие от ковалентной связи, не характеризует:

1. Энергия связи
2. Длина связи
3. насыщенность
4. направленность

Выберите один ответ:

- ☐ a. 1, 4
- ☐ b. 1, 2
- ☐ c. 2, 3
- ☐ d. 3, 4

Вопрос **18**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

В реакции $H_2O + H^+ \rightarrow H_3O^+$ донором электронной пары является:

Выберите один ответ:

- ☐ a. O^{2-}
- ☐ b. H^+
- ☐ c. H_2O

Вопрос **19**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Между молекулами каких веществ осуществляется водородная связь?

Выберите один ответ:

- ☐ a. H_2O
- ☐ b. CH_4
- ☐ c. KCl
- ☐ d. Na_2O

Вопрос **20**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

В каком ряду расположены только основные оксиды:

Выберите один ответ:

- ☐ a. Al , K , Mg
- ☐ b. N , C , P
- ☐ c. Na , Ca , Mg
- ☐ d. Ca , Na , Zn

Вопрос **21**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

В каком ряду расположены элементы, которые способны образовывать только основания:

Выберите один ответ:

- ☐ a. Na, Ca, S
- ☐ b. Ca, Fe, Cu
- ☐ c. Cu, Al, P
- ☐ d. Mg, K, N

Вопрос **22**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

В результате какой реакции возможно образование растворимого основания:

Выберите один ответ:

- ☐ a. $\text{ZnSO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow$
- ☐ b. $\text{CuCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$
- ☐ c. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- ☐ d. $\text{NaCl} + \text{NaOH} \rightarrow$

Вопрос **23**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Какие из ниже перечисленных элементов образуют кислоты:

Выберите один ответ:

- ☐ a. Si, N, P
- ☐ b. N, S, K
- ☐ c. C, P, Ca
- ☐ d. C, Na, S

Вопрос **24**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

В результате какой реакции образуется кислородосодержащая кислота:

Выберите один ответ:

- ☐ a. $\text{H}_2 + \text{S}$
- ☐ b. $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$
- ☐ c. $\text{H}_2 + \text{Cl}_2$
- ☐ d. $\text{MgO} + \text{HCl}$

Вопрос **25**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Из ниже перечисленных, какая соль является средней?

Выберите один ответ:

- ☐ a. NaHSO_4
- ☐ b. $\text{Al(OH)}_2\text{Cl}$
- ☐ c. $\text{Ca(HCO}_3)_2$
- ☐ d. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

Вопрос **26**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Из ниже перечисленных, какая соль является кислой?

Выберите один ответ:

- ☐ a. $\text{Al(OH)}_2\text{Cl}$
- ☐ b. KHSO_4
- ☐ c. BaCl_2
- ☐ d. MgSO_4

Вопрос **27**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

В каком ряду расположены только сульфаты:

Выберите один ответ:

- ☐ а. Na_2S ; K_2S ; CaS
- ☐ б. Na_2SO_3 ; K_2SO_3 ; CaSO_3
- ☐ с. Na_2SO_4 ; CaSO_4 ; K_2SO_4

Вопрос **28**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Какова степень окисления центрального атома в комплексном соединении $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$?

Выберите один ответ:

- ☐ а. -3
- ☐ б. +2;
- ☐ с. +1;
- ☐ д. +3;

Вопрос **29**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Комплексное соединение $K_3[Fe(CN)_6]$ является:

Выберите один ответ:

- ☐ а. катионным;
- ☐ б. анионным;
- ☐ с. нейтральным

Вопрос **30**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Каково значение координационного числа центрального атома в комплексном соединении $[Co(NH_3)_3Cl_3]$?

Выберите один ответ:

- ☐ а. 3;
- ☐ б. +6
- ☐ с. 6;
- ☐ д. +3;

◀ [Заключительный экзамен-Химия. I სემესტრი 2025-2026 წელი \(скрытый\)](#)

Перейти на...

[Образец 2 \(скрытый\)](#) ▶