

Оставшееся время 0:44:56

Скрыть

Вопрос 1

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

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

Выберите один ответ:

- a. 40, 103, 106, 98
- b. 68, 115, 125, 95
- c. 81, 108, 126, 67
- d. 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:

- a. 100;
- b. 210.
- c. 170;
- d. 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:

- a. 2
- b. 5.6
- c. 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:

- a. 3 ;
- b. 2 ;
- c. ,5
- d. 0,5 ;

**Вопрос 5**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Порядковый номер элемента показывает:

Выберите один ответ:

- a. Дефект массы
- b. Число нейтронов;
- c. 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:

- a.  $N^{3-}$
- b.  $_{25}^{55}Mn$
- c.  $Ca^{2+}$
- d.  $_{11}^{23}Na$

Вопрос **7**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Какое квантовое число определяет количество энергетических уровней в атоме?

Выберите один ответ:

- a.  $m_s$
- b.  $n$
- c.  $s$
- d.  $l$

Вопрос **8**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Заполнение какого подуровня происходит у элементов побочных подгрупп:

Выберите один ответ:

- a. s
- b. f
- c. p
- d. 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<sub>4</sub>:

Выберите один ответ:

- a. sp<sup>2</sup>;
- b. sp;
- c. sp<sup>3</sup>
- d. sp<sup>3</sup>d

**Вопрос 17**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Ионную связь, в отличии 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<sup>2-</sup>
- b. H<sup>+</sup>
- c. H<sub>2</sub>O

**Вопрос 19**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Между молекулами каких веществ осуществляется водородная связь?

Выберите один ответ:

- a.  $\text{H}_2\text{O}$
- b.  $\text{CH}_4$
- c.  $\text{KCl}$
- d.  $\text{Na}_2\text{O}$

**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. H<sub>2</sub> + S
- b. P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> + H<sub>2</sub>O
- c. H<sub>2</sub> + Cl<sub>2</sub>
- d. MgO + HCl

**Вопрос 25**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

Из ниже перечисленных, какая соль является средней?

Выберите один ответ:

- a.  $\text{NaHSO}_4$
- b.  $\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$
- c.  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- 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.  $\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$
- b.  $\text{KHSO}_4$
- c.  $\text{BaCl}_2$
- d.  $\text{MgSO}_4$

**Вопрос 27**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

В каком ряду расположены только сульфаты:

Выберите один ответ:

- a.  $\text{Na}_2\text{S}$ ;  $\text{K}_2\text{S}$ ;  $\text{CaS}$
- b.  $\text{Na}_2\text{SO}_3$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_3$ ;  $\text{CaSO}_3$
- c.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ;  $\text{CaSO}_4$ ;  $\text{K}_2\text{SO}_4$

**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:

- a. -3
- b. +2;
- c. +1;
- d. +3;

**Вопрос 29**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

в.1 (последняя)

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

Выберите один ответ:

- a. катионным;
- b. анионным;
- c. 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:

- a. 3;
- b. +6
- c. 6;
- d. +3;

◀ Заключительный экзамен-Химия. I სემესტრი 2025-2026 წელი (скрытый)

Перейти на...

Образец 2 (скрытый) ►