



Задания

II Межрегиональной дистанционной Олимпиады по химии для обучающихся с нарушенным слухом

Примерные вопросы. Вариант 1.

Выберите ответ из предложенных вариантов и отметьте его в бланке ответов.

1. Четыре электронных слоя и один электрон во внешнем электронном уровне имеют атомы:

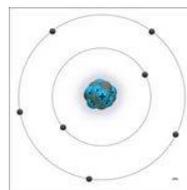
- а. калия
- б. натрия
- в. лития
- г. серебра

2. Химический элемент, в ядре атома которого содержится 8 протонов?

- а. кислород
- б. фтор
- в. бериллий
- г. углерод

3. Ковалентная неполярная связь образуется между атомами:

- а. азота и алюминия
- б. углерода и алюминия
- в. кислорода
- г. серебра



4. На данном рисунке изображена модель атома

- а. фтора
- б. азота
- в. бора
- г. фосфора

5. К простым веществам относится:

- а. сероводород
- б. аммиак
- в. радий
- г. поваренная соль

6. Заряд ядра атома магния равен:

- а. +24
- б. +12
- в. +2
- г. +4

7. Элемент, атом которого содержит 53 электрона, - это:

- а. иод
- б. хром
- в. марганец
- г. бром

8. Количество вещества (моль), которое составляет 24,8 г угольной кислоты, равно:

- а. 0,04
- б. 0,4
- в. 211
- г. 2,5

9. Только оксиды расположены в ряду:

- а. NH_3 , CuO , K_2O
- б. OF_2 , CO_2 , Al_2O_3
- в. CaO , H_2S , CrO_3
- г. CS_2 , P_2O_5 , B_2O_3

10. Степень окисления хлора равна +7 в соединении, формула которого:

- а. HCl
- б. HClO
- в. FeCl_3
- г. HClO_4

11. К классу солей относится вещество, формула которого:

- а. NH_3
- б. HNO_3
- в. Ca(OH)_2
- г. Na_2SO_4

12. Формулы кислоты и оксида последовательно расположены в ряду:

- а. HCl , K_2S
- б. Ca(OH)_2 , H_2SO_4
- в. HNO_3 , CuO
- г. N_2O_5 , KOH

13. Верны ли следующие суждения о безопасном обращении с химическими веществами:

- А. Плавиковую кислоту хранят в лаборатории в стеклянном сосуде.
 - Б. Натрий хранят под слоем керосина.
- а. верно только А
 - б. верно только Б
 - в. верны оба суждения
 - г. оба суждения неверны

14. Оксид калия взаимодействует с каждым из двух веществ:

- а. H_2O и Na_2O
- б. NaOH и HCl
- в. H_3PO_4 и P_2O_5
- г. LiOH и NO

15. Расставьте степени окисления атомов элементов в формулах следующих соединений: NO_2 , HClO_2 , KMnO_4

16. Рассчитайте массовую долю азота и кислорода в оксиде азота (N_2O_5). В бланк запишите только ответ.

17. Чему равна масса углекислого газа CO_2 количеством вещества 1,5 моль. В бланк запишите только ответ.

18. В 150 г воды растворили 50 г фосфорной кислоты. Найдите массовую долю кислоты в полученном растворе. В бланк запишите только ответ.

19. Составьте формулы следующих веществ: оксид бария, гидроксид меди(II), сернистая кислота, сульфид кальция.

20. Осуществите цепочку превращений.



"20" марта 2019 год