Тестирование по химии за первое полугодие (8класс)

Вариант 1.

Часть А. Тестовые задания с выбором одного правильного ответа и на соотнесение.

1.(3 балла) Сложное вещество- это:

А. хлорид натрия. Б. углерод. В. сера. Г. Фосфор

2. (3 балла) Обозначение изотопа, в ядре которого содержится 26протонов и 28 нейтронов:

А. 26Fe Б. 26Fe В. 26Fe Г. 28Ni

3. (3 балла) Три электронных слоя (энергетических ) уровня имеет атом:

А. Кислорода Б. Бора В. Кальция Г. Серы

4. (3 балла) Электронная формула 1s22s22p6 соответствует химическому элементу:

А. N Б. S B. Ne Г. F

5. (3 балла) Химическая связь является ковалентной неполярной в веществе:

А. Н2О Б. Fe В. Cl2 Г. Ca O

6. (3 балла) Наиболее электроотрицательный элемент:

А. азот Б. фтор В. хлор Г. Водород

7. (3 балла) Масса 3 моль сероводорода Н2 S равна:

А. 33г Б. 34г В. 99г Г. 102г

8. (3 балла) Объем, который занимает 2 моль газообразного вещества S O2 (н.у.):

А.22,4л Б. 33,6л В. 44,8л Г. 67,2л

9. (3 балла) Количество вещества углекислого газа С О2 , в котором содержится 36 1023молекул, равно: А. 0,6 моль Б. 3моль В. 5 моль Г. 6 моль

10. (3 балла) Названию вещества оксид меди ( 2 ) соответствует формула:

А. Cu Cl2 Б. Cu2 O В. Cu O Г. Cu S

Часть Б. Задания со свободным ответом

11.(5 баллов) Рассчитайте объем кислорода О2 массой 160г (н.у.)

12. (5 баллов) Расположите вещества с формулами Mg, Na, Al в порядке возрастания металлических свойств.

13. (5 баллов) Выберите свойства характерные для озона О3:

А.при обычных условиях газ Б. имеет запах В. без запаха Г. бактерициден

Тестирование по химии за первое полугодие (8класс)

Вариант 2.

Часть А. Тестовые задания с выбором одного правильного ответа и на соотнесение.

1.(3 балла) Сложное вещество- это:

А.водород Б. оксид азота В. алюминий Г. кислород

2. (3 балла) Обозначение изотопа, в ядре которого содержится 8 протонов и 8 нейтронов:

А. 8О Б. 8О В. 8О Г. 4 Ве

3. (3 балла) Два электронных слоя (энергетических ) уровня имеет атом:

А.алюминий Б.бор В.калий Г. магний

4. (3 балла) Электронная формула 1s22s22p63s2 соответствует химическому элементу:

А. Al Б. Mg B. Cl Г. Be

5. (3 балла) Химическая связь является ионной в веществе:

А. Na Б. Ca Cl2 В. Cl2 Г. Si

6. (3 балла) Наиболее электроотрицательный элемент:

А. азот Б. углерод В. хлор Г. водород

7. (3 балла) Масса 2 моль сероводорода Н2 S равна:

А. 33г Б. 68г В. 99г Г. 102г

8. (3 балла) Объем, который занимает 3 моль газообразного вещества O2 (н.у.):

А.22,4л Б. 33,6л В. 44,8л Г. 67,2л

9. (3 балла) Количество вещества угарного газа С О , в котором содержится 18 1023молекул, равно: А. 0,6 моль Б. 3моль В. 5 моль Г. 6 моль

10. (3 балла) Названию вещества оксид азота ( 4 ) соответствует формула:

А. NO Б. N2 O В. N O2 Г. N2O5

Часть Б. Задания со свободным ответом

11.(5 баллов) Рассчитайте объем азота массой 140г (н.у.)

12. (5 баллов) Расположите вещества с формулами Mg, Si, Al в порядке возрастания металлических свойств.

13. (5 баллов) Выберите свойства характерные для графита:

А.бесцветный Б. мягкий В. электропроводен Г. слабый металлический блеск

Тестирование по химии за первое полугодие (8класс)

Вариант 3.

Часть А. Тестовые задания с выбором одного правильного ответа и на соотнесение.

1.(3 балла) Сложное вещество- это:

А.хлор Б. углекислый газ В. железо Г. азот

2. (3 балла) атом химического элемента, имеющий 5 протонов, 6 нейтронов, 5 электронов

А. бор Б. натрий В. углерод Г. азот

3. (3 балла) Атом химического элемента, содержащего в электронной оболочке 11 электронов А.натрий Б.бор В.углерод Г. азот

4. (3 балла) атому химического элемента Фосфора соответствует электронная формула :

А. 1s22s22p63s2 3р3 Б. 1s22s22p63s2 3р6 B. 1s22s22p63s23р4 Г. 1s22s22p63s1

5. (3 балла) Химическая связь является ионной в веществе:

А.оксид азота(2) Б. оксид калия(1) В. фтор Г. оксид водорода(1)

6. (3 балла) Наиболее электроотрицательный элемент:

А. сера Б. углерод В. бром Г. хлор

7. (3 балла) Масса 2 моль хлороводорода НCl равна:

А. 36,5г Б. 73г В. 99г Г. 102г

8. (3 балла) Объем, который занимает 0,5 моль газообразного вещества N O2 (н.у.):

А.22,4л Б. 33,6л В. 11,2л Г. 67,2л

9. (3 балла) Количество вещества сернистого газа SО2 , в котором содержится 30 1023молекул, равно: А. 0,5 моль Б. 3моль В. 5 моль Г. 6 моль

10. (3 балла) Названию вещества оксид хлора ( 6 ) соответствует формула:

А. Cl O Б. Cl O2 В. Cl O3 Г. Cl 2O7

Часть Б. Задания со свободным ответом

11.(5 баллов) Рассчитайте объем углекислого газа СО2 массой 220г (н.у.)

12. (5 баллов) Расположите вещества с формулами Si, Al ,Mg в порядке возрастания неметаллических свойств.

13. (5 баллов) Выберите свойства характерные для хлороводорода:

А.бесцветный газ Б. выделяется при гниении В.легче воздуха Г.На воздухе «дымит»

Ключ ответов на тест.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Вариант 1 | | | | | | | | | | | | | |
| вопрос | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| ответ | А | Б | Г | В | В | Б | Г | В | Г | В | 112л | Al Mg Na | АБГ |
| Вариант 2 | | | | | | | | | | | | | |
| вопрос | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| ответ | Б | Б | Б | Б | Б | В | Б | Г | Б | В | 112л | Si Al Mg | Б В Г |
| Вариант 3 | | | | | | | | | | | | | |
| вопрос | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| ответ | Б | А | А | А | Б | Г | Б | В | В | В | 112л | Mg Al Si | АВГ |

40-45 баллов оценка «5»

30-39 баллов оценка «4»

18-27 баллов оценка «3»

3- 15 баллов оценка «2»