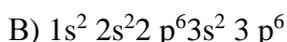


Демоверсия КИМа для итоговой промежуточной аттестации . Класс- 8.
Предмет – химия
Вариант 1.

Инструкция по выполнению заданий Части 1: к каждому из заданий приведены 3 варианта ответа. Прочитайте вопрос и выберите один из предложенных вариантов ответа. Ответ запишите в бланк ответов справа от номера выполняемого задания. Если вы допустили ошибку и хотите исправить свой ответ, то зачеркните его и запишите рядом тот ответ, который считаете верным.

ЧАСТЬ 1.

1. По электронным конфигурациям определите элемент- фосфор:



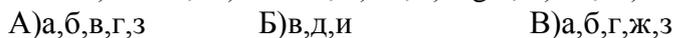
2. В каком случае элементы расположены в порядке возрастания металлических свойств:



3. Определите ряд веществ только с ионным типом связи:



4. В перечне формул веществ формулами сложных веществ являются:



5. Аллотропной модификацией кислорода является



6. Формула кислой соли:



Инструкция по выполнению заданий части 2: внимательно прочитайте задание, оформите решение и запишите ответ.

ЧАСТЬ 2.

7. Определить число протонов, нейтронов, электронов для элемента ²⁰Ne. Запишите его электронную формулу.

8. Какое количество вещества соответствует 306 г оксида алюминия Al₂O₃ ?

9. Из перечисленных формул: H₂S, Na₂CO₃, KOH, SO₂, Fe(OH)₂, BaO, N₂O₅, KNO₃, Na₂O, P₂O₅, HNO₃ выпишите последовательно формулы а) оксидов; б) кислот; в) оснований; г) солей. Дайте названия веществ.

10. 1) Осуществите превращения:



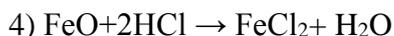
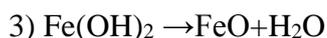
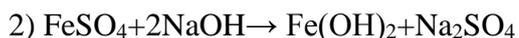
2) реакцию 1 рассмотрите, как окислительно-восстановительную

3) реакцию 2 запишите в полном и сокращённом ионном виде.

11. Какой объём углекислого газа можно получить, если прокалить 40г оксида меди(II) с углём.(н.у.)

Ключ к работе :

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9
№ ответа	А	В	Б	В	Б	А	Протонов 10 Нейтронов 10 Электронов 10 $1s^2 2s^2 2p^6$	ОтветЗмоль	<p><i>Оксиды:</i> SO_2, оксид серы (IV). ВаО оксид бария, N_2O_5 оксид азота(V) Na_2O оксид натрия, P_2O_5 оксид фосфора(V)</p> <p><i>Кислоты:</i> H_2S сероводородная кислота, HNO_3 азотная кислота</p> <p><i>Основания:</i> КОН гидроксид калия $\text{Fe}(\text{OH})_2$ гидроксид железа(II)</p> <p><i>Соли:</i> Na_2CO_3 карбонат натрия, KNO_3 нитрат калия</p>



11. Ответ: 5,6л

Бальное оценивание выполнения работы:

Количество набранных баллов	0 баллов	от 1 до 6	от 7 до 10	от 11 до 14	от 15 до 18
% выполнения работы	0	6- 40	41 -60	61-80	81 -100
Оценка	1	2	3	4	5

Спецификация заданий.

№ в работе	Элементы содержания	Уровень сложности	Максимальный балл за задание
Часть 1			
1	Определение элемента по электронной формуле	Б	1
2	Закономерности изменения свойств элементов в зависимости от положения в Периодической системе	Б	1
3	Определение типа химической связи по формулам соединений.	Б	1
4	Определение простых и сложных веществ по химическим формулам	Б	1
5	Аллотропные модификации	Б	1
6	Классификация веществ	Б	1
Часть 2			
7	Определение количества электронов, нейтронов, протонов в нейтральном атоме химического элемента. Электронная формула.	П	2
8	Вычисление количества вещества по известной массе	П	2
9	Классификация и номенклатура неорганических соединений по их химическим формулам;	П	2
10	Осуществление цепочки превращений. Окисление-восстановление. Ионные уравнения.	П	3
11	Задача по уравнению реакции	П	3
	Итого максимум первичный балл		18

Диагностическая работа . Класс- 8.

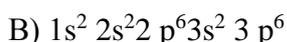
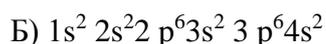
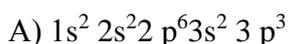
Предмет – химия

Вариант 1.

Инструкция по выполнению заданий Части 1: к каждому из заданий приведены 3 варианта ответа. Прочитайте вопрос и выберите один из предложенных вариантов ответа. Ответ запишите в бланк ответов справа от номера выполняемого задания. Если вы допустили ошибку и хотите исправить свой ответ, то зачеркните его и запишите рядом тот ответ, который считаете верным.

ЧАСТЬ 1.

1. По электронным конфигурациям определите элемент- кальций:



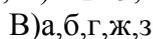
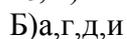
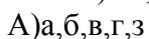
2. В каком случае элементы расположены в порядке ослабления неметаллических свойств:



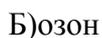
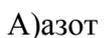
3. Определите ряд веществ только с ковалентным типом связи:



4. В перечне формул веществ формулами простых веществ являются:



5. Аллотропной модификацией углерода является



6. Формула средней соли:



Инструкция по выполнению заданий части 2: внимательно прочитайте задание, оформите решение и запишите ответ.

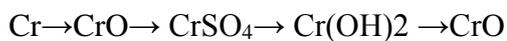
ЧАСТЬ 2.

7. Определить число протонов, нейтронов, электронов для элемента ^{16}O . Запишите его электронную формулу.

8. Какое количество вещества соответствует 120 г оксида кремния SiO_2 ?

9. Из перечисленных формул: H_2SO_3 , K_2CO_3 , KOH , SO_2 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, MgO , P_2O_5 , LiNO_3 , Na_2O , CO_2 , H_2CO_3 выпишите последовательно формулы а) оксидов; б) кислот; в) оснований; г) солей. Дайте названия веществ.

10. 1) Осуществите превращения:



2) реакцию 1 рассмотрите, как окислительно-восстановительную

3) реакцию 3 запишите в полном и сокращённом ионном виде.

11. Какой объём углекислого газа можно получить, если прокалить 8 г оксида меди(II) с углём. (н.у.)