

Диагностическая работа . Класс- 8.
Предмет – химия
Вариант 1.

Инструкция по выполнению заданий Части 1: к каждому из заданий приведены 3 варианта ответа. Прочтите 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:

- A) $1s^2 2s^2 2 p^6 3s^2 3 p^3$ B) $1s^2 2s^2 2 p^6 3s^2 3 p^6 4s^2$
B) $1s^2 2s^2 2 p^6 3s^2 3 p^6$

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

- A) Al, Na, Mg B) Te, S, Se C) Al, Mg, Na,

3. Определите ряд веществ только с ионным типом связи:

- A) NaF, N₂, CO₂, B) NaF, AlCl₃, Na₂O C) NaF, AlCl₃, C₂H₈

4. В перечне формул веществ формулами сложных веществ являются:

- a) NaCL, б) K₂CO₃, в) O₂, г) MgO, д) Cu, ж) Fe₂O₃, з) Na₂SiO₃, и) N₂,
A) а, б, в, г, з Б) в, д, и В) а, б, г, ж, з

5. Аллотропной модификацией кислорода является

- A) азот Б) озон В) гелий

6. Формула кислой соли:

- A) KHSO₄ Б) Al(NO₃)₃, В) HCl,

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

ЧАСТЬ 2.

7. Определить число протонов, нейтронов, электронов для элемента ^{20}Ne . 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)Одновременно превращения:



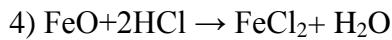
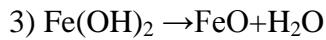
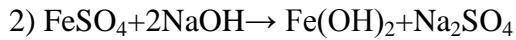
2)реакцию 1 рассмотрите, как окислительно-восстановительную

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	A	B	Б	В	Б	А	Протонов 10 Нейтронов 10 Электронов 10 $1s^2 2s^2 3p^6$	Ответ 3моль	<i>Оксиды:</i> SO_2 , оксид серы (IV). BaO оксид бария, N_2O_5 оксид азота(V) Na_2O оксид натрия, P_2O_5 оксид фосфора(V) <i>Кислоты:</i> H_2S сероводородная кислота, HNO_3 азотная кислота <i>Основания:</i> KOH гидроксид калия Fe(OH)_2 гидроксид железа(II) <i>Соли:</i> Na_2CO_3 карбонат натрия, KNO_3 нитрат калия



11.Ответ: 11,2л

Балльное 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 бал за задание
Часть1			
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 макс первичный балл		18

БЛАНК ОТВЕТА

--	--	--	--	--	--

ДАТА

Город Похвистнево

Школа ГБОУ СОШ пос.Октябрьский Класс 8

Предмет химия Вариант _____

Фамилия _____ Имя _____

Часть 1

Задание	Ответ
1	
2	
3	
4	
5	
6	

Часть 2

