

Проверочная работа по химии для 9 класса.

Вариант 1.

1. Определите элементы и составьте формулы их высших оксидов:

- 1) 2e,5e 2) 2e,8e,5e 3) 2e,8e,6e 4) 2e,8e,7e

2. Определите степени окисления и тип химической связи в веществах: NaBr, SO₂, P₄, HCl. Назовите вещества.

3. Выпишите отдельно по классам и назовите вещества:

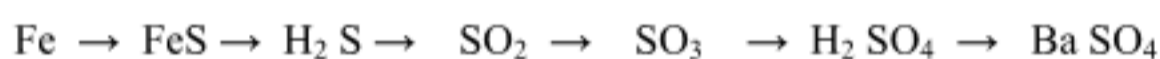
BaO, H₂SO₃, Na₂SO₄, Cu(OH)₂, CuCl₂, H₃PO₄, SO₂, NaCl, Na₂O.

класс	формула	название
оксид		
кислота		
основание		
соль		

4. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА:	КЛАСС СОЕДИНЕНИЯ
А) CH ₃ - CH ₃	1) Спирт
Б) C ₄ H ₁₀	2) Карбоновая кислота
В) CH ₃ OH	3) Алкен
Г) CH ₃ COOH	4) Алкан

5. Осуществите превращения:



Выполните задания:

А) Определите тип каждой химической реакции.

Б) определите окислитель и восстановитель реакции № 3.

В) напишите полное и сокращенное уравнение реакции № 6.

6. Решить задачу: Какой объем оксида азота (IV) образуется при взаимодействии азотной кислоты со 140г меди, содержащей 15% примесей?

Проверочная работа по химии для 9 класса.

Вариант 2.

1. Определите элементы и составьте формулы их высших оксидов:

- 1) 2e,4e 2) 2e,8e,4e 3) 2e,8e,5e 4) 2e,8e,6e

2. Определите степени окисления и тип химической связи в веществах:

H_2S , CaO , N_2 , K_3N . Назовите вещества.

3. Выпишите отдельно по классам и назовите вещества:

H_2SO_4 , $NaCl$, CuO , $NaOH$, SO_2 , Na_3PO_4 , CO , HNO_3

класс	формула	название
оксид		
кислота		
основание		
соль		

4. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА:

КЛАСС СОЕДИНЕНИЯ

А) $CH_3-CH_2-CH_3$

1) Спирт

Б) C_3H_6

2) Карбоновая кислота

В) C_2H_5OH

3) Алкен

Г) CH_3COOH

4) Алкан

5. Осуществите превращения:



Выполните задания:

А) Определите тип каждой химической реакции.

Б) определите окислитель и восстановитель реакции № 2.

В) напишите полное и сокращенное уравнение реакции № 6.

6. Решить задачу: Какой объем углекислого газа образуется при разложении гидрокарбоната кальция массой 240кг, содержащего 20% примесей?

Критерии оценки.

Задание 1	Задание 2	Задание 3	Задание 4	Задание 5	Задание 6
6 баллов	12 баллов	16 баллов	2 балла	6 баллов-за	3 балла

				каждое уравнение реакции, А)-6 баллов Б)-2 балла В)-2 балла Макс.=16 баллов	
--	--	--	--	--	--

Сумма баллов=55.

Успешность выполнения работы определяется в соответствии со шкалой:

оценка «5» - 55 – 50 баллов

оценка «4» - 49 - 35 баллов

оценка «3» - 34– 25 баллов

оценка «2» -менее 25 баллов