

Контрольная работа для промежуточной аттестации по химии за год
в 8 классе

Часть 1

1. Сколько атомов водорода содержится в пяти молекулах кремневой кислоты

1) 10	3) 8
2) 2	4) 4

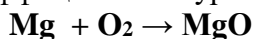
2. Число протонов, нейтронов и электронов в атоме натрия

1) $p^+ - 11$; $n^0 - 12$; $e^- - 11$	3) $p^+ - 12$; $n^0 - 11$; $e^- - 11$
2) $p^+ - 12$; $n^0 - 12$; $e^- - 12$	4) $p^+ - 11$; $n^0 - 11$; $e^- - 24$

3. Написать формулы веществ и определить, какие из этих веществ относятся к электролитам.

1) гидроксид меди (II) и бромид меди (II)	3) сульфид меди (II) и нитрат меди (II)
2) хлорид меди (II) и сульфат меди (II)	4) оксид меди (II) и фосфат меди (II)

4. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой



- 1) 4 2) 5 3) 6 4) 7

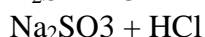
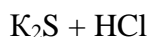
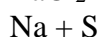
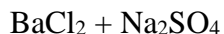
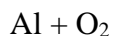
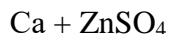
5. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

Формула вещества:	Класс соединения:
А) HCl	1) кислая соль
Б) Na_2SiO_3	2) кислота
В) Li_2O	3) средняя соль
	4) основной оксид

6. Серная кислота взаимодействует с веществами, напишите возможные реакции

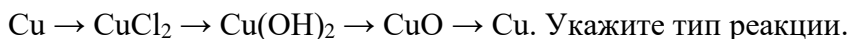
1)	карбонат натрия
2)	водой
3)	алюминий
4)	гидроксидом кальция
5)	азотной кислотой
6)	оксидом кальция

7. Составьте уравнения реакций:



Часть 2

1. Составьте уравнения химических реакций в молекулярном и ионном видах согласно схеме



2. Найти объем водорода, выделившегося при взаимодействии 280 г железа с избытком раствора серной кислоты. (Запиши число с точностью до десятых).