

Контрольная работа по химии в 9 классе за 1 полугодие

Пояснительная записка

Общее время выполнения работы – 40 минут

Структура работы и типы заданий

Контрольная работа состоит из одного варианта. Контрольная работа состоит из 6 вопросов, которые различаются по степени сложности

Критерии оценивания: 1 - 1 балл; 2 - 4 балла; 3 - 3 балла; 4 - 6 баллов; 5 – 4 балла

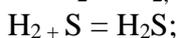
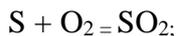
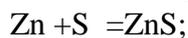
Перевод баллов в оценки

Количество баллов	0 - 4	5 - 9	10- 15	16 - 18
Оценка	2	3	4	5

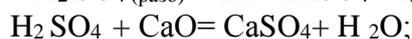
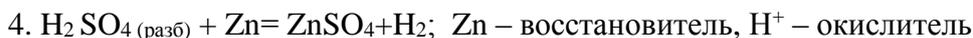
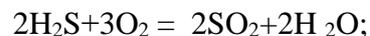
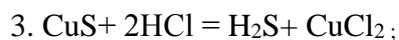
Контрольная работа по химии в 9 классе за 1 полугодие.

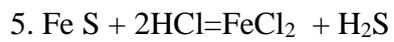
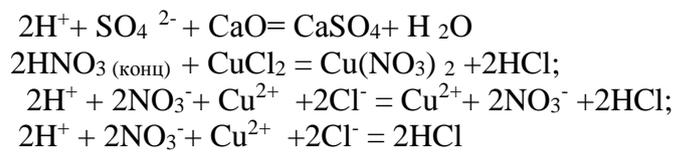
1. Электронное строение кислорода и серы.
2. Составьте уравнения реакций, при которых из простых веществ образуются сложные вещества: Li_2S , ZnS , SO_2 , H_2S . Определите тип реакций.
3. Осуществите схему превращений $\text{CuS} \rightarrow \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{SO}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
4. Закончите уравнения $\text{H}_2\text{SO}_4 (\text{разб}) + \text{Zn} \rightarrow$;
 $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{CaO} \rightarrow$;
 $\text{HNO}_3 (\text{конц}) + \text{CuCl}_2 \rightarrow$;
Для окислительно-восстановительной реакции определите окислитель и восстановитель, для реакции обмена напишите полное ионное и сокращенное ионное уравнения.
5. Определите объем сероводорода (н.у.), образовавшегося при взаимодействии 200 г 10% соляной кислоты с сульфидом железа (2)

Ответы :



Реакции соединения





$$m \text{HCl} = 20 \text{ г}$$

$$n \text{HCl} = 20/36,5 = 0,548 \text{ моль};$$

$$n \text{H}_2\text{S} = n \text{HCl} = 0,548 \text{ моль};$$

$$V \text{H}_2\text{S} = 12,27 \text{ л}$$