

# 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

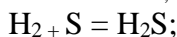
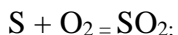
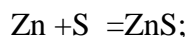
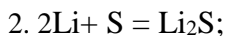
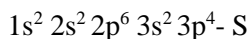
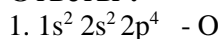
### Перевод баллов в оценки

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

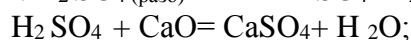
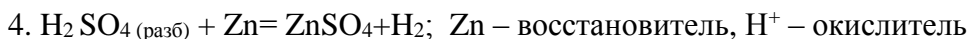
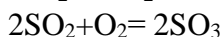
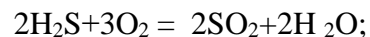
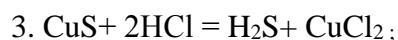
## Контрольная работа по химии в 9 классе за 1 полугодие.

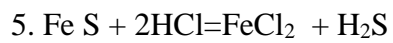
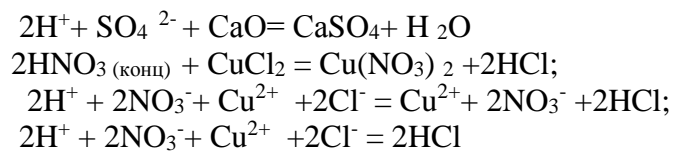
1. Электронное строение кислорода и серы.
2. Составьте уравнения реакций, при которых из простых веществ образуются сложные вещества:  $\text{Li}_2\text{S}$ ,  $\text{ZnS}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ . Определите тип реакций.
3. Осуществите схему превращений  $\text{CuS} \rightarrow \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{SO}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
4. Закончите уравнения  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (разб) +  $\text{Zn} \rightarrow$ ;  
 $\text{H}_2\text{SO}_4$  +  $\text{CaO} \rightarrow$ ;  
 $\text{HNO}_3$  (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





$$m \text{HCl} = 20 \text{ г}$$

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

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

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