



1. Бурая, ядовитая, летучая жидкость, с резким, неприятным запахом:

- а) белый Р б) бром в) аммиак г) фтор

2. Количество электронов на внешнем уровне атома серы равно

- a) 7 б) 6 в) 5 г) 4

3. Высшая степень окисления хлора:

- a) +7 б) -1 в) +5 г) +3

4. Какую кислоту образует серный ангидрид?

- a) H_2S б) H_2SO_2 в) H_2SO_3 г) H_2SO_4

5. Качественная реакция на Cl^- -

- а) нитрат серебра б) с щелочью в) разложение на свету г) хлорид бария

6. В соединении с металлами хлор проявляет степень окисления

- a) +3 a) 0 a) +5 a) -1

7. Какая связь в молекуле хлора?

- а) ионная б) ков.полярная в) ков.неполярная г) металлическая

8. Формула галита

- a) CaCl_2 б) NaCl в) K_2S г) CaF_2

9. Соли сероводородной кислоты H_2S называют

- а) сульфиты б) сульфаты в) сульфиды сульфады

10. Качественная реакция на Cl^- -

- а) нитрат серебра б) с щелочью в) разложение на свету г) хлорид бария



При взаимодействии цинка массой 3,25 г с раствором серной кислоты получили соль массой 5,3 г.

Определите выход продукта реакции (%)

