

Промежуточная аттестация. Контрольная работа по химии, 8 а класс, дата _____

Фамилия, имя _____

1 вариант

1. Определите степени окисления элементов в соединениях:

Cr_2O_3 , CrSO_4 , $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, Cr , CrO_3 , $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$. Какие из этих соединений являются за счет хрома:

- а) только окислителями;
- б) только восстановителями,
- в) проявляют двойственность окислительно-восстановительных свойств?

2. Составьте уравнения реакций, соответствующих схемам:

- а) $\text{CuS} + \text{O}_2 \rightarrow$
- б) $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- в) $\text{NaHCO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$
- г) $\text{PCl}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow$
- д) $\text{Na}_2\text{O} + \text{Cl}_2\text{O}_7 \rightarrow$

Какие из реакций являются окислительно-восстановительными? Для каждой окислительно - восстановительной реакции составьте электронный баланс.

3. Для хлорида меди(2) приведите по две реакции, протекающие:

- а) с изменением степеней окисления;
- б) без изменения степеней окисления.

Приведите для указанных вами реакций, где это необходимо, электронный баланс и ионные уравнения реакций.

4. Серу массой 12,8 г окислили достаточным количеством кислорода. Продукт окисления серы пропустили через избыток гидроксида калия. К полученному раствору прилили раствор хлорида кальция. Определите массу выпавшего осадка.

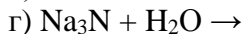
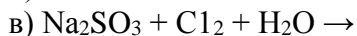
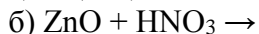
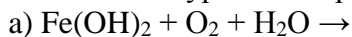
Промежуточная аттестация. Контрольная работа по химии, 8 а класс, дата _____

Фамилия, имя _____

2 вариант

1. Определите степени окисления элементов в соединениях: As_2O_5 , Na_3AsO_4 , AsH_3 , AsBr_3 , As , H_3AsO_3 . Какие из этих соединений являются за счет мышьяка: а) только окислителями; б) только восстановителями; в) проявляют двойственность окислительно-восстановительных свойств?

2. Составьте уравнения реакций, соответствующих схемам:



Какие из реакций являются

окислительно-восстановительными? Для каждой окислительно-восстановительной реакции составьте электронный баланс.

3. Для серной кислоты приведите по две реакции, протекающие:

а) с изменением степеней окисления;

б) без изменения степеней окисления. Приведите для указанных вами реакций, где это необходимо электронный баланс и ионные уравнения реакций.

4. Магний растворили в 150 г 7,3%-ного раствора соляной кислоты. Определите массу оксида никеля(2), которую можно восстановить полученным водородом.

