

Уравнение реакции взаимодействия гидроксида олова (II) с серной кислотой в ионно-молекулярной и молекулярной формах:

Уравнение реакции взаимодействия гидроксида алюминия с гидроксидом натрия в ионно-молекулярной и молекулярной формах:

Выводы: (Опишите, какие химические свойства проявляет гидроксид олова (II) при взаимодействии с кислотами и щелочами? Какие химические соединения при этом образуются? Назовите их)

Опыт 9. Взаимодействие свинца с кислотами

Наблюдения:

Взаимодействие свинца с соляной кислотой:

Уравнение полуреакции окисления восстановителя:

Уравнение полуреакции восстановления окислителя:

Суммарное уравнение реакции в ионно-молекулярной и молекулярной формах:

Взаимодействие свинца с разбавленной серной кислотой:

Уравнение полуреакции окисления восстановителя:

Уравнение полуреакции восстановления окислителя:

Суммарное уравнение реакции в ионно-молекулярной и молекулярной формах:

Взаимодействие свинца с концентрированной серной кислотой:

Уравнение полуреакции окисления восстановителя:

Уравнение полуреакции восстановления окислителя:

Суммарное уравнение реакции в ионно-молекулярной и молекулярной формах:

Взаимодействие свинца с концентрированной азотной кислотой:

Уравнение полуреакции окисления восстановителя:

