

Домашняя работа по теме «Алюминий»

Прошу вас выполнить работу
самостоятельно. Срок до
14.12.2020

- **Закончите уравнения реакций:**

- алюминий + иод =

- алюминий + сера =

- Алюминий + гидроксид натрия =

- Алюминий + серная кислота разб =

- Алюминий + серная кислота конц при нагрев =

(образуется соль + оксид серы(IV) + вода)

4 и 5 реакцию разберите как ОВР

- **Напишите уравнения реакций соответствующих превращений:**
- Хлорид алюминия----гидроксид алюминия----оксид алюминия----нитрат алюминия----гидроксид алюминия----тетрагидроксоалюминат
- **для любого уравнения напишите полное и краткое ионное уравнение**

- **Решите задачу:**
- Вычислите массу 10%-ного раствора соляной кислоты, который потребуется для полного растворения **15,6 г** гидроксида алюминия
(число умножаем на 2,3,4,5....., чтобы я была уверена, что вы решаете самостоятельно)

Алгоритм решения задачи

- Составьте уравнение
- Найдите количество вещества гидроксида алюминия
- Решите пропорцию, найдите количество вещества соляной кислоты.
- Найдите массу соляной кислоты
- Найдите массу раствора: разделите массу соляной кислоты на массовую долю.