

**ЗАДАНИЯ К ТЕМЕ:
«ОБЩИЕ СПОСОБЫ ПОЛУЧЕНИЯ МЕТАЛЛОВ»**

Задание № 1

Составьте уравнения реакций получения:

А) меди из оксида меди (II) с помощью углерода и оксида углерода(II) с помощью водорода;

Б) кадмия из оксида кадмия (II) и марганца из оксида марганца(IV) с помощью водорода.

Рассмотрите процессы окисления – восстановления и составьте электронный баланс.

Задание №2

Ответьте на вопрос: почему щелочные и щелочноземельные металлы нельзя получить гидрOMETАЛЛУРГИЧЕСКИМ способом?

Задача № 3

Рассчитайте массовую долю алюминия в его природном соединении, состав которого можно выразить формулой $K_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$.

Атомные массы химических элементов посмотрите в Периодической системе химических элементов, формула для нахождения массовой доли элемента

$$W = \frac{nA}{M(\nu - \nu a)} \times 100\%,$$

где А- атомная масса элемента, М- молекулярная масса всего вещества.

Электронная почта преподавателя: polykova-2010@mail.ru