

Химические свойства ВОДЫ

Домашнее задание

Указание к работе

- Текст вопросов и заданий не записываем. Записываем номер задания и ответ к нему.

Задание 1 (письменно)

Можно ли испортить водой в обычных условиях следующие металлы (см. следующие слайды)? Объясните, исходя из положения металлов в ряду активности (электрохимическом ряду напряжений металлов).

Пример 1: оцинкованное ведро



Пример 2: хромированные изделия

Детали автомобилей



Водопроводные трубы



Пример 4: олово

- Помните сказку «Стойкий оловянный солдатик». Прав ли автор с точки зрения отношения воды к металлам? Обоснуйте ответ.

Пример 5: свинцовые рыболовные грузила



Пример 6: медный самовар



Пример 7: серебряная ложка

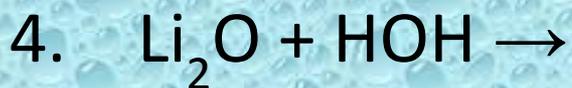


Пример 8*: алюминиевая кастрюля



Задание 2 (письменно)

Составьте уравнения химических реакций, отметьте случаи, в которых реакции не идут (зачеркните стрелку):



Задание 2 (продолжение)

Оксид кремния (IV) – основной компонент песка. Реагирует ли он с водой?

Расставьте коэффициенты в схеме реакции:

