

# **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

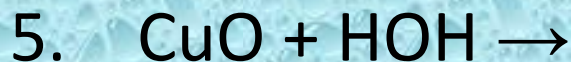
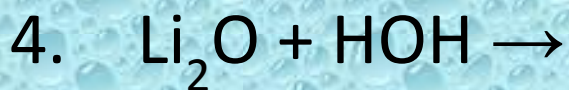


# Пример 8\*: алюминиевая кастрюля



## 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:*

