

**Взаимодействие  
металлов с растворами  
кислот.**

# Цели обучения

**8.2.4.4 изучить реакции различных металлов с растворами кислот;**

**8.2.2.5 составлять уравнения реакций металлов с кислотами.**

# Что такое кислота?

**Кислоты** – соединения,  
состоящие из атомов  
водорода и кислотных  
остатков.

# Что такое соль?

**Соли** – соединения,  
состоящие из атомов  
металла и кислотных  
остатков.

# Что такое реакция замещения?

**Реакция замещения** – реакция, протекающая между элементами и соединениями, при которой атомы элемента замещают атомы одного из элементов в соединении.

# Названия кислот и солей

Кислота ( $H_n A$ )	Кислотный остаток (A)	Название солей
$HCl$ соляная/хлороводородная	$Cl^-$	хлорид
$H_2SO_4$ серная	$SO_4^{-2}$	сульфат
$HNO_3$ азотная	$NO_3^-$	нитрат
$H_2CO_3$ угольная	$CO_3^{-2}$	карбонат
$H_3PO_4$ ортофосфорная/фосфорная	$PO_4^{-3}$	ортофосфат (фосфат)



# Закрепление

## РЯД АКТИВНОСТИ МЕТАЛЛОВ

Li	K	Ba	Ca	Na	Mg	Al	Be	Mn	Cr	Zn	Fe	Cd	Co	Ni	Sn	Pb	H <sub>2</sub>	Sb	Cu	Hg	Ag	Pt	Au
----	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----------------	----	----	----	----	----	----



≠



# Домашнее задание

**Устно:**

Выучить конспект урока.

**Письменно:**

Онлайн мектеп.