

# Металлы.

## Химические свойства металлов





# Реши химическое уравнение!

- $\text{Mg} + \text{O}_2 = ?$
- $\text{Zn} + \text{S} = ?$
- $\text{Zn} + \text{Cl}_2 = ?$



Назови получившиеся вещества!

P.S. Оксиды – это сложные вещества, состоящие из двух элементов один из которых кислород.

## 2. Взаимодействие с водой

Рассмотрим ряд активности металлов:

Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Co, Sn, Pb H<sub>2</sub>  
Cu, Ag, Au

Me с водой образуют гидроксид и водород

Me с водой образуют оксид и водород

Me с водой не реагируют



Расставьте коэффициенты в уравнении реакции!



# 3. Взаимодействие с кислотами

И снова к ряду активности металлов:

Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Co, Sn, Pb  $H_2$  Cu, Ag, Au

**Металлы, стоящие левее водорода - вытесняют его из растворов кислот.**  
**Металлы, стоящие после водорода с кислотами не реагируют!!!!!!**

# Проведем опыт.....

- В одну из пробирок поместим гранулу цинка, а во вторую – медь. В каждую из них прильем соляную кислоту



?

Что наблюдаем? Напиши уравнения, расставь коэффициенты, назови продукты реакции.

# Проверим свои знания.....

Вставь пропущенные символы:

