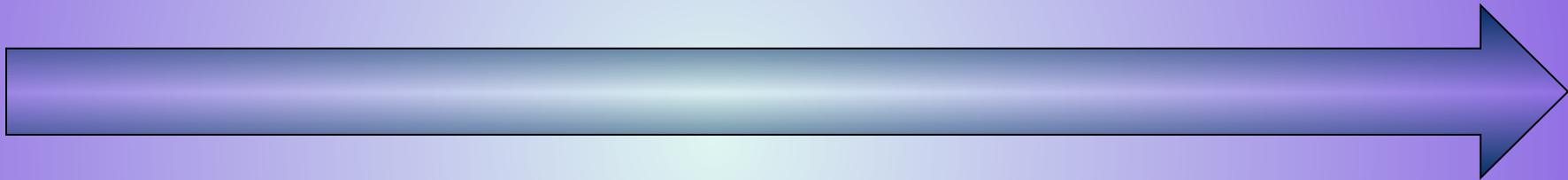


# Положение в периодической таблице

- **Mg Ca Sr Ba Ra**



.....**свойства усиливаются**

# Строение атома

- Сколько электронов на вэу. Где смотреть

?



# Химические свойства

- 1. Взаимодействие с простыми веществами:
- А) с кислородом
- $2\text{Ca} + \dots = 2\dots$
- Б) с галогенами
- $\text{Ca} + \text{Cl}_2 = \dots$
- В) с водородом
- $\text{Ca} + \dots = \dots$
- Г) с азотом
- $\dots + \dots = \text{Ca}_3\text{N}_2$

# Химические свойства

- **2. Взаимодействие со сложными веществами.**
- **а) с водой**
- **$\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} = \dots + \dots$**
- **б) с солями менее активных металлов**
- **$\text{Mg} + \text{CuSO}_4 = \dots + \dots$**
- **в) с оксидами металлов**
- **$\text{FeO} + \dots = \text{MgO} + \dots$**
- **Его используют для получения чистых металлов из оксидов. Этот способ получил название магниотермия.**

# Взаимодействие с кислотами

- Кальций с разбавленными кислотами

.....

- Магний с разбавленными кислотами

.....

- Напишите уравнение реакции

магний + кислота =

# Соединения щелочноземельных металлов

Формула	Название	Область применения
	сульфат бария	
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$		
		английская соль (слабительное)
	карбонат кальция	