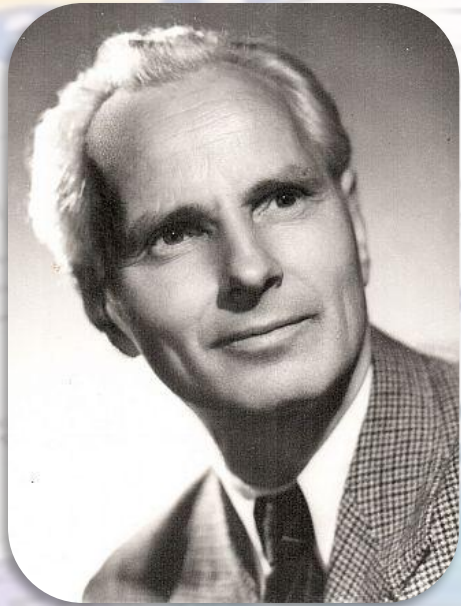
A glass filled with a blue liquid sits on a periodic table of elements. A white pipette with a blue cap is positioned next to the glass. The periodic table is color-coded by groups, with various elements like Aluminum (Al), Silicon (Si), and Gallium (Ga) visible. The text is overlaid in the center in a bold red font.

**«Знаки химических элементов.
Относительная атомная масса
химических элементов»**



Степан Щипачев

«Читая

Менделеева»

**Другого ничего в природе нет
ни здесь, ни там, в космических
глубинах:**

**все — от песчинок малых до планет —
из элементов состоит единых.**

**Как формула, как график трудовой
строй Менделеевской системы
строгой.**

**Вокруг тебя творится мир живой,
входи в него, вдыхай, руками трогай.**

Химический элемент –
определенный вид атома.

**Химический
элемент**

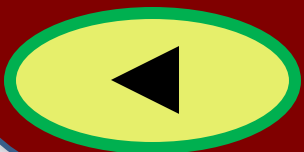
металл

неметал

***Постарайтесь выучить
«химический
алфавит»!***

Металлы

Na Fe Pb
Zn Ba Hg
Al K Ag
Ca Mn Cu
Au Mg



Русское
название

~~Барий~~



Произношение

~~ГЕ-бар-и-ум~~

Неметаллы

S

Cl

F

H

J

Br

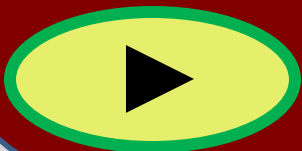
N

C

O

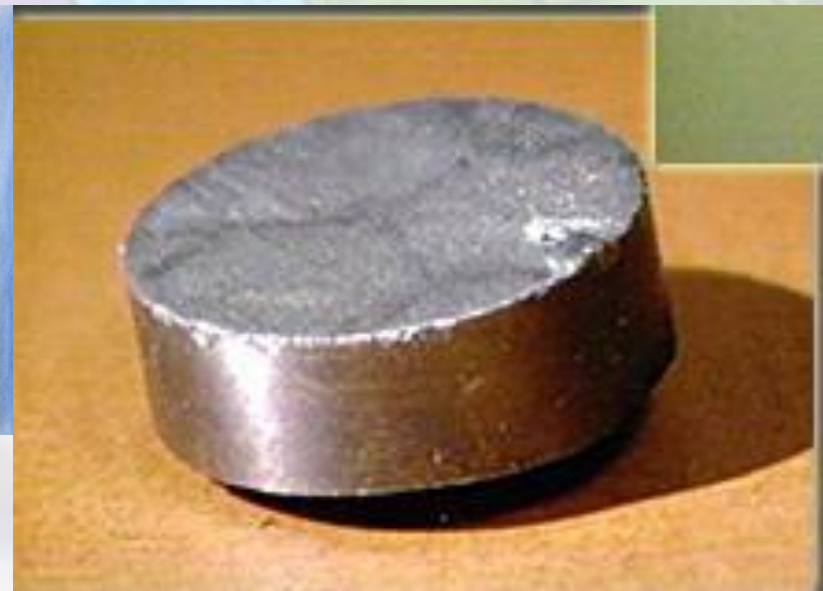
P

Si



Русское
название

~~Силиций~~
Силиций



Произношение

~~Силициум~~
Силициум

Au 79



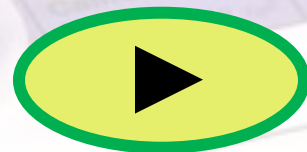
196, 97

**Порядковый
(атомный)
номер**

**Относительная
атомная масса**

A_r

**число, показывающее
во сколько раз масса
данного атома больше
массы атома водорода
(округляем до целого)**



Выпишите из периодической системы Д.И. Менделеева относительные атомные массы некоторых химических элементов

$$A_r(\text{S}) = \text{★}$$

$$A_r(\text{P}) = \text{★}$$

$$A_r(\text{Mg}) = \text{★}$$

$$A_r(\text{O}) = \text{★}$$

$$A_r(\text{Ag}) = \text{★}$$

$$A_r(\text{N}) = \text{★}$$

$$A_r(\text{Cl}) = 35,5$$

