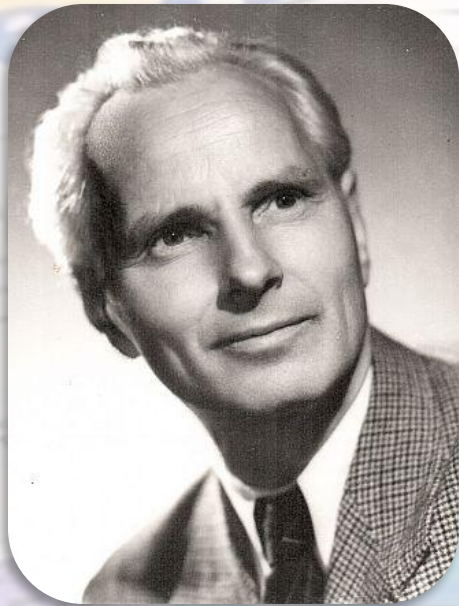


A chemistry glass filled with a blue liquid sits on a periodic table of elements. A test tube with a blue stopper is positioned next to the glass. The periodic table shows various elements with their symbols and names, such as Aluminum (Al), Silicon (Si), Phosphorus (P), Sulfur (S), and others. The text is overlaid in a large, bold, red font.

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



**Степан Шипачев**

**«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**

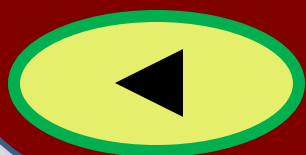
**металл**

**неметал**

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

# Металлы

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



Русское  
название

~~Барий~~



Произношение

~~ГВЕРИШЬЮМ~~

# Неметаллы

S

Cl

F

H

J

Br

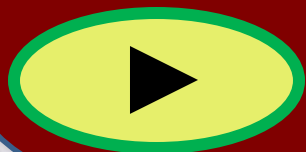
N

C

O

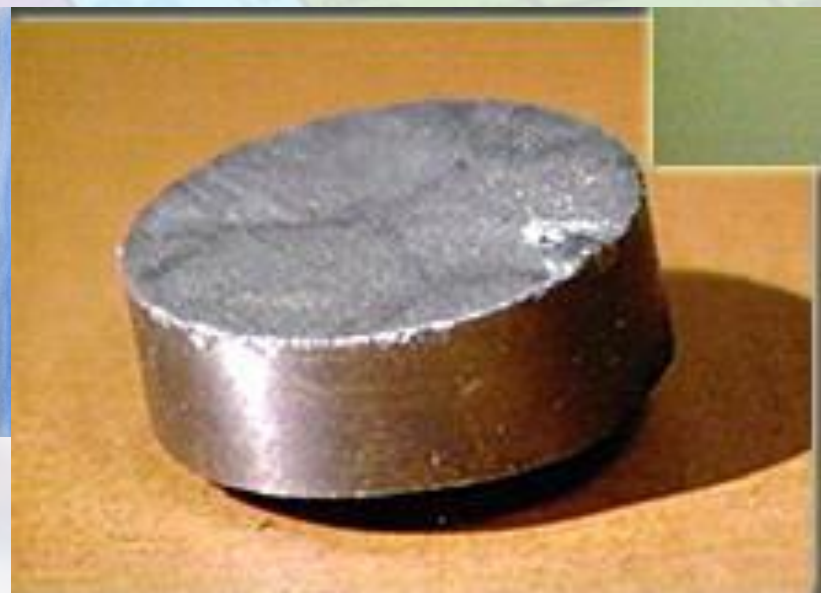
P

Si



Русское  
название

~~сифоний~~  
сифоний



Произношение

~~сифоний~~  
сифоний

**Au**

**79**



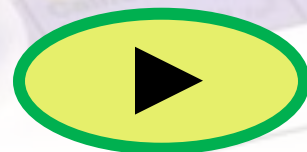
**196, 97**

**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

$$A_r(\text{S}) = \text{[red starburst]}$$

$$A_r(\text{P}) = \text{[yellow starburst]}$$

$$A_r(\text{Mg}) = \text{[yellow starburst]}$$

$$A_r(\text{O}) = \text{[blue starburst]}$$

$$A_r(\text{Ag}) = \text{[blue starburst]}$$

$$A_r(\text{N}) = \text{[orange starburst]}$$

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

