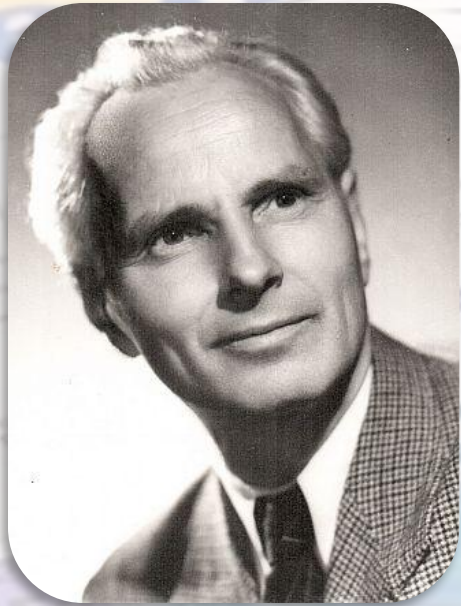




**«Знаки химических элементов.
Относительная атомная масса
химических элементов»**



Степан Щипачев

«Читая

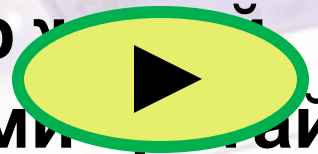
Менделеева»

**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 твой,
входи в него, вдыхай, руками
трогай.**



Химический элемент –
определенный вид атома.

металл

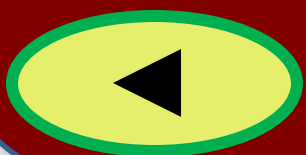
неметалл

л

**Постарайтесь выучить
«химический
алфавит»!**

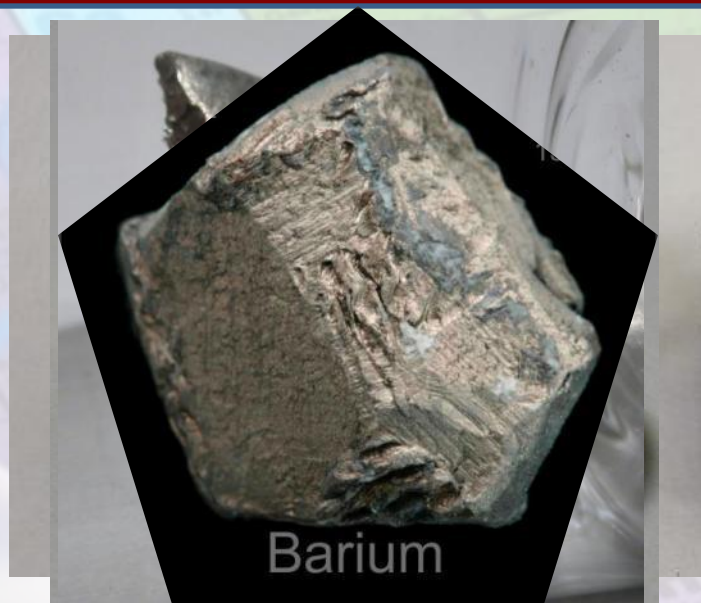
Металлы

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



Русское
название

~~Металлы~~



Произношение

~~Гибельно~~

Неметаллы

S

Cl

F

H

J

Br

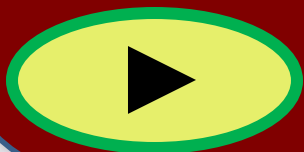
N

O

C

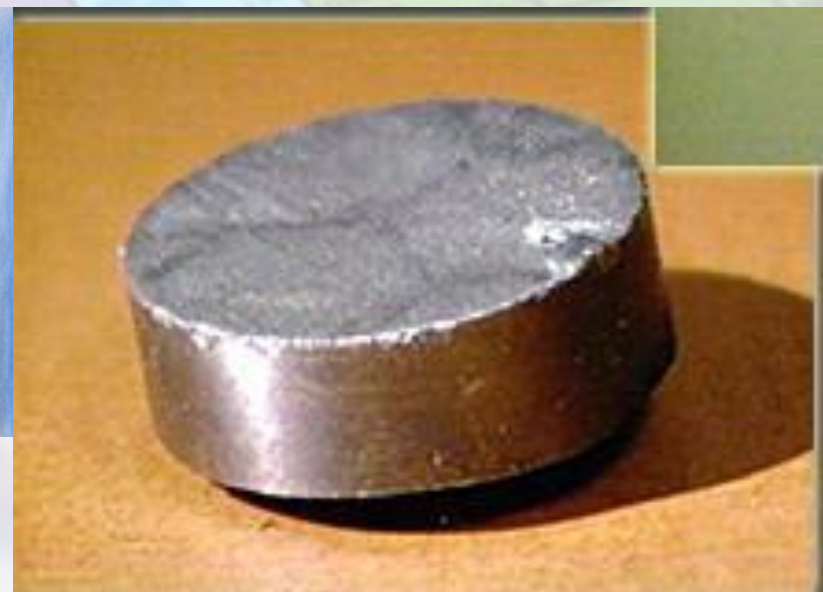
P

Si



Русское
название

~~Силиций~~
Силиций



Произношение

~~Силициум~~
Силиций

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

$$A_r(\text{S}) = \text{★}$$

$$A_r(\text{P}) = \text{★}$$

$$A_r(\text{Mg}) = \text{★}$$

$$A_r(\text{O}) = \text{★}$$

$$A_r(\text{Ag}) = \text{★}$$

$$A_r(\text{N}) = \text{★}$$

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





Проверьте
себя!



Домашнее задание

§ 4 (по учебнику О.С.
Габриеляна)

упр. 1, 4, 5
§ 7, 8 (по учебнику Г.Е.

Рудзитиса и Ф.Г.Фельдмана)

упр. 16, 17, 18, 19 с. 25



Спасибо за урок!

Список источников основного содержания

- Сайт ФЦИОР <http://eor.edu.ru>
- Тренажер «Знаки химических элементов»

<http://eor.edu.ru/card/14733/trenazher-znaki-himicheskikh-elementov.html>

Список источников иллюстраций

- Фон слайдов <http://shkolazhizni.ru>
- <http://school-collection.edu.ru>
- Сера http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/bed068ac-8cff-11db-b606-0800200c9a66/ch09_22_08.jpg
- Железо <http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab9188a-4185-11db-b0de-0800200c9a66/01.JPG>
- Золото <http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab91889-4185-11db-b0de-0800200c9a66/zoloto4.jpg>
- Калий http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab8f17f-4185-11db-b0de-0800200c9a66/ch09-06_05.jpg
- Кальций <http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab9188d-4185-11db-b0de-0800200c9a66/01.jpg>
- Магний http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab91882-4185-11db-b0de-0800200c9a66/ch09_06_08.jpg
- Марганец http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab9188b-4185-11db-b0de-0800200c9a66/ch09_06_17.jpg
- Натрий http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab8f17e-4185-11db-b0de-0800200c9a66/ch09_06_04.jpg
- Ртуть <http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab93f91-4185-11db-b0de-0800200c9a66/01.JPG>
- Свинец http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab91887-4185-11db-b0de-0800200c9a66/ch09_06_10.jpg
- Серебро http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab91888-4185-11db-b0de-0800200c9a66/ch09_06_11.jpg
- Хлор http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/bed0688e-8cff-11db-b606-0800200c9a66/ch09_18_03.jpg
- Фосфор http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/bed08fab-8cff-11db-b606-0800200c9a66/ch09_28_02.jpg
- Фтор, кремний, йод, бром, http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab65963-4185-11db-b0de-0800200c9a66/ch08_14_07.jpg
- Водород http://current.com/items/89129831_us-general-warns-russia-on-nuclear-bombers-in-cuba.htm
- Азот <http://www.chemistryexplained.com/Ne-Nu/Nitrogen.html>
- Кислород <http://www.mykotlas.ru/?main=fotoalbum&fpage=photo&fid=10918>
- Барий <http://www.ua.all.biz/g708479/>
- Медь <http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab8f171-4185-11db-b0de-0800200c9a66/01.jpg>
- Цинк http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab91884-4185-11db-b0de-0800200c9a66/ch09_06_10.jpg
- Алюминий http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/d77a09bc-8cff-11db-b606-0800200c9a66/ch11_18_19.jpg
- Клякса <http://allforchildren.ru/pictures/showimg/school19/school1903jpg.htm>