

МБОУ « Школа – интернат среднего (полного)  
общего образования с. Кепервеем»  
Билибинского муниципального района  
Чукотского АО

---

**НЕОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ.  
ПЕРИОДИЧЕСКАЯ ТАБЛИЦА д.и.  
МЕНДЕЛЕЕВА.  
УРОК-КОНКУРС  
ХИМИЯ 8 класс**

**УЧИТЕЛЬ: СВИЩИКОВА Л.А.**

---

# Урок-конкурс по теме: «Неорганические соединения. Периодическая таблица Д.И.Менделеева»

---

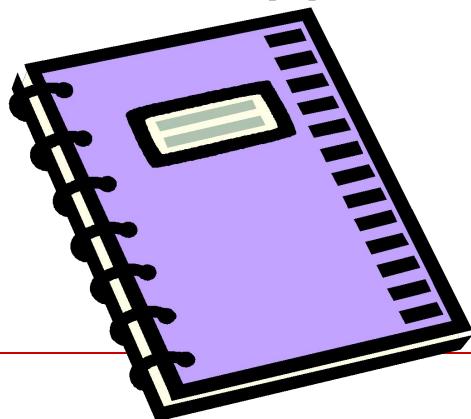


Цель: Закрепить полученные знания по основным классам неорганической химии. Показать взаимосвязь химических элементов и веществ через таблицу Д.И. Менделеева.

«Au Ni N Na I Fu - S I Li Ar»

---

Если вы правильно назовёте химические элементы, знаки которых записаны на доске, то из первых букв этих названий получится крылатая фраза, которая является девизом нашего урока.



**ДЕВИЗ УРОКА!**

---

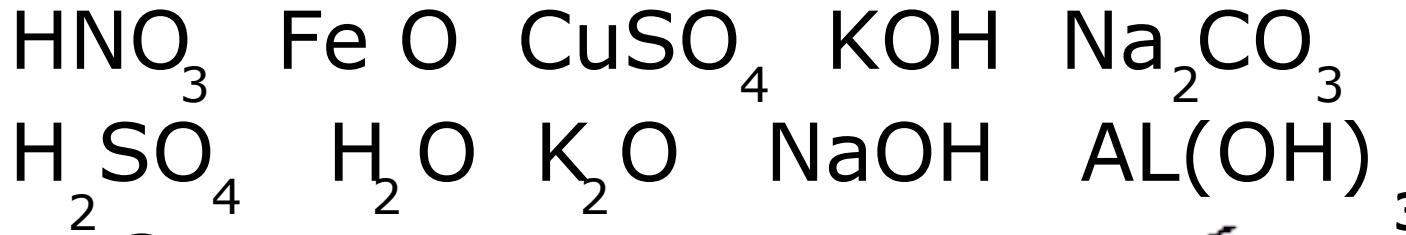
**ЗНАНИЕ – СИЛА!**



---

# Конкурс мудрецов

---



- Оксиды**
- Кислоты**
- Основания**
- Соли**

**Распределите по классам!**



# Проверь себя!

---

- Оксиды-  $\text{FeO}$ ;  $\text{H}_2\text{O}$ ;  $\text{K}_2\text{O}$ ;
- Кислоты-  $\text{HNO}_3$   $\text{H}_2\text{SO}_4$
- Основания-  $\text{KOH}$ ;  $\text{NaOH}$ ;  $\text{AL(OH)}_3$
- Соли -  $\text{CuSO}_4$   $\text{Na}_2\text{CO}_3$



# **Химическое лото**

---

Заполните таблицу химических веществ соответственно их химическим названиям



# “Мозговой штурм”

---

Запишите уравнение  
реакций, назовите вещество,  
укажите класс.

---

---

Есть просто газ легчайший –водород,  
Есть просто кислород, а вместе это-  
Июньский дождь от всех своих щедрот,  
Сентябрьские туманы на рассветах...



В.Щипачёв.

---

---

На руко мойнике моём  
Позеленела медь.  
Но так играет луч на нём,  
Что весело смотреть...

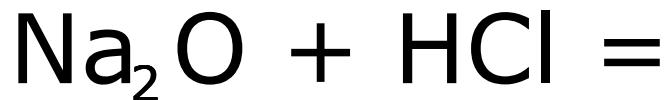


А.Ахматова.

---

# Запишите уравнения реакций

---



# **Физкультминутка**

---

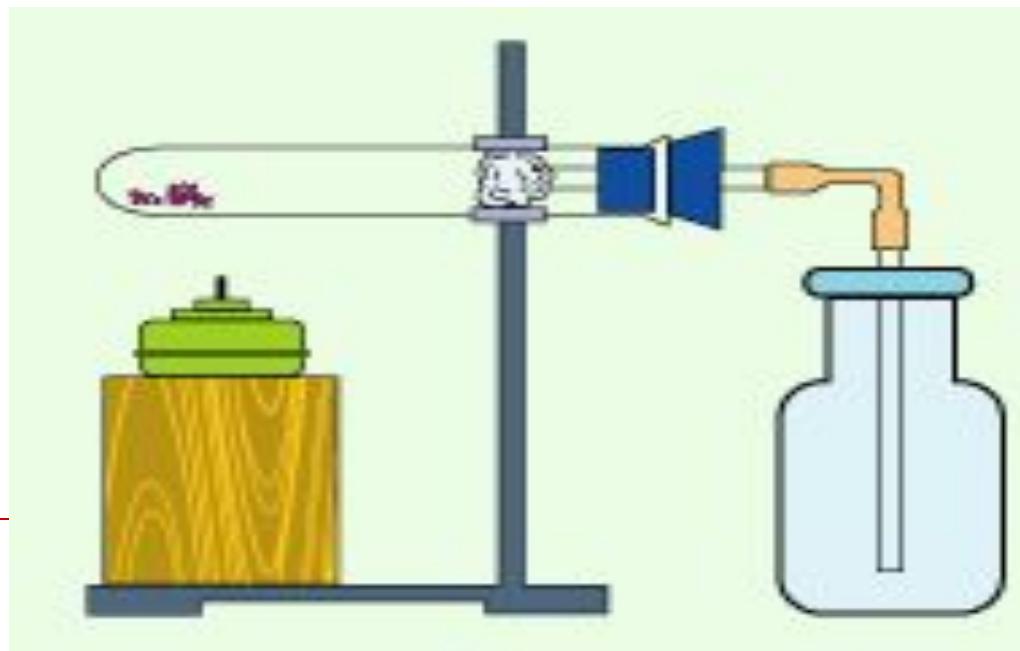
**Выполнение  
физкультминутки под  
музыкальное  
сопровождение.**



# «Химики – аналитики»

---

В двух пробирках без этикеток находятся вода, основания. Необходимо определить, в какой пробирке находится основание.



# Техника безопасности

---

## **1. При работе с веществами**

**Не берите их руками  
И не пробуйте на вкус**

**Реактивы – это  
не арбуз**

**Слезет кожа с языка,  
И отвалится рука.**



# «Химик – аналитик»

---

- Используя реагенты:  
соляную кислоту и  
железо, получите  
водород,  
запишите уравнение  
реакций, укажите  
её тип.



# Правила техники безопасности

---

**Загадай себе вопрос  
Но не суй в пробирку нос.  
Будешь кашлять и чихать,  
Слезы градом проливать.  
Помаши рукой ты к носу –  
Вот ответ на все вопросы.**



# «На поиск терминов»

---



- |  |                                 |
|--|---------------------------------|
| <input type="checkbox"/> Вода            | NaCL                            |
| <input type="checkbox"/> Поваренная соль | Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> |
| <input type="checkbox"/> Пищевая сода    | CO <sub>2</sub>                 |
| <input type="checkbox"/> Мел             | H <sub>2</sub> O                |
| <input type="checkbox"/> Углекислый газ  | CaCO <sub>3</sub>               |

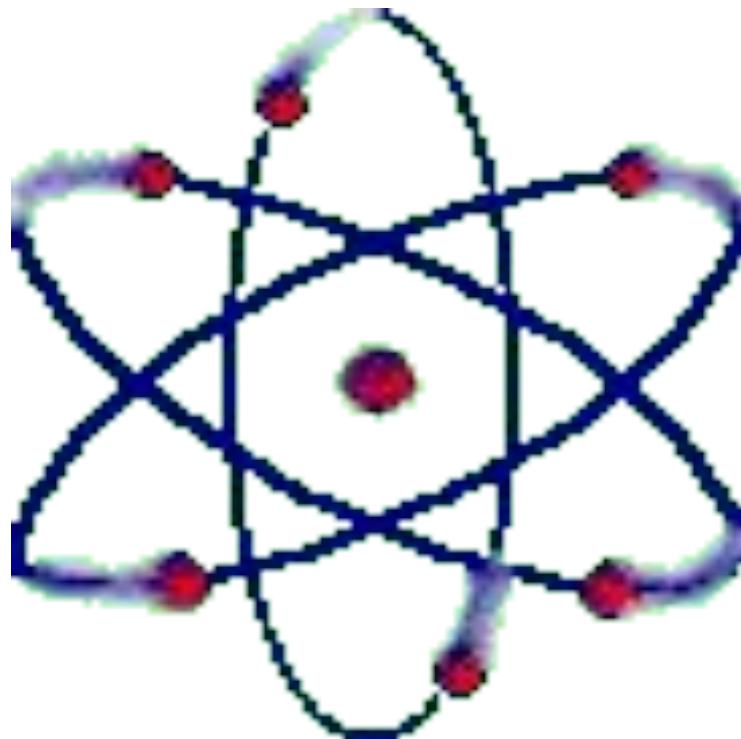
**Определите пары синонимов.**

---

# **Путешествие в страну химических элементов**

---

- Охарактеризуйте элемент № 19



Определите число протонов и  
электронов у элементов

---

- № 13
- № 15
- № 20



---

# **Что в имени твоём?**

---

Назовите химические элементы,  
имеющие в своём названии корень  
«род»



---

# География + химия

Запишите названия химических элементов, связанных с названием материков, стран, городов



# Оцениваем свои знания!

---

- Переведи баллы в оценку:
- 20 баллов и больше, **оценка «5»**;
- 15-19 баллов, **оценка- «4»**;
- 10-14 баллов, оценка «3».

