

Stage 0. Grade 8

Тема урока: Периодическая система химических элементов.

### РАБОЧИЙ ЛИСТ

Рассмотрите набор химических элементов.

Cu, O, H, S, Na, Cl, C, Al, N, Ca, Zn

Цель выполнения задания:

Изучаемый элемент:

Задание 1. Распределите элементы на 2 группы.

**Cu, O, H, S, Na, Cl, C, Al, N, Ca, Zn, K, Si, F**

--	--

Вывод:

Задание 2. Сравните два вещества (Zn и S)

Zn (название)	S (название)

Недостающие параметры:

Задание 3. Изучите карточки с данными элементами. **Na, K, C, Si, F, Cl**

23
Na 2.8.1
+11

А) Распределите элементы на 2 группы.

--	--

**Дополнительное задание.**

Stage 0. Grade 8

Проставить агрегатное состояние и распределить на группы.

--

Вывод.

Б) Распределите элементы **Na, K, C, Si, F, Cl** на 3 группы.

--	--	--

Вывод.

В) Распределите элементы **Na, K, C, Si, F, Cl** на 3 группы. Известные параметры использовать нельзя.

2	3	4
---	---	---

Вывод. Какая закономерность?

Задание 4. Под знаком каждого химического элемента напишите атомную массу.

Na, Mg, Al, S, Cl, Ar

Na	Mg	Al	S	Cl	Ar	K

Мои выводы:


Домашняя работа.

Заполни таблицу.

Элемент	Имя признака (параметры)	Значение признака
Атом		