

Рабочий лист.

Тема:

Цель урока:


Изучаемый элемент:

Задание № 1. Распределите элементы **Na, F, Li, Cl, K, Br, H** на 2 группы.

Вывод:

Задание №2. Лабораторное исследование. **Соблюдайте технику безопасности!**

Сравните вещества.

Na	?	NaCl
Название		
Свойства-		
Применение		

Недостающие параметры: (какие данные необходимы)

Задание №3.. Напиши строение атомов данных элементов **Na, F, Li, Cl, K, Br, H**

23)))

Na 2.8.1

+11

Пример

Stage 1. Grade 8

А) Распределите элементы на 2 группы.

--	--

Вывод _____

Б) Распределите элементы на 2 группы. Известные параметры использовать нельзя.

--	--

Вывод. _____

В). Распределите элементы **Na, F, Li, Cl, K, Br, O** на 3 группы.

--	--	--

Вывод. Какая закономерность _____

№3а. **Дополнительное задание.** Составить электронную формулу

Na F Li Cl K Br H

Задание 4. Под знаком каждого химического элемента напишите атомный вес.

F	Cl	Br	J	At

Вывод:

Задание 5. Проставьте степень окисления у галогенов.

1) Na_2O 2) Cl_2O 3) Cl_2O_7 4) Br_2O_7 5) K_2O

Выводы:

Неметаллические свойства простых веществ, образованных элементами VIIA-группы, с увеличением заряда ядра

Домашнее задание:

Объясните этимологию названия подгруппы «**рождающие соли**».