

# ГАЛОГЕНЫ

Выполнила: Пасевич Анжелика  
Анатольевна учитель химии и  
биологии МБОУ СОШ п. Победа

**Г**АЗООБРАЗНОЕ

**А**СТАТ

**Л**ЕГКИЙ

**О**КИСЛИТЕЛЬ

**Г**ОРЕНИЕ

**Е**ВРОПИЙ

**Н**ЕМЕТАЛЛЫ

Определить положение галогенов в ПСХЭ Д.И.Менделеева. Перечислить химические элементы – галогены и дать им краткую характеристику по алгоритму:

Порядковый номер, заряд ядра, количество электронов, протонов, нейтронов, количество электронов на внешнем слое, количество энергетических уровней, сравнить радиус ядра в группе сверху вниз, электроотрицательность, неметаллические свойства и окислительные свойства.

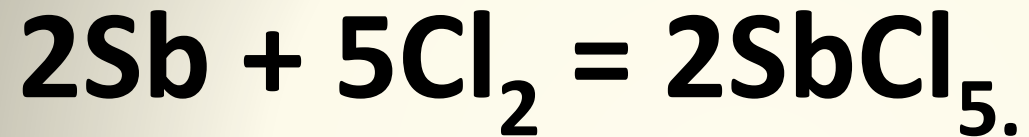
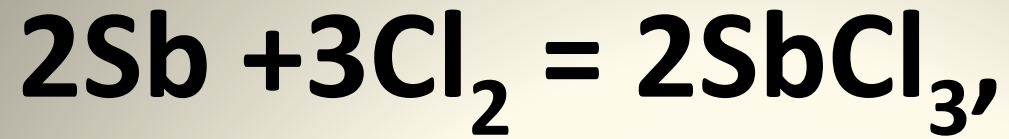
## Заполнить таблицу «История открытия галогенов»

Название элемента	Ученый, год открытия	Этимология названия
Фтор	1886, Анри Муассан	разрушающий
Хлор	1774, Карл Шееле	желто - зеленый
Бром	1826, Антуан – Жером Балар	зловонный
Йод	1811, Бернар Куртуа	фиолетовый
Астат	1940, Д.Корсон, К. Маккензи, Э. Сегре	неустойчивый



Окислительные свойства галогенов отчетливо проявляются при взаимодействии с металлами.









## Закрепление материала (тестирование)

***В твердом состоянии кристаллические решетки галогенов***

- |                  |            |
|------------------|------------|
| 1) Молекулярные  | 2) Ионные  |
| 3) Металлические | 4) Атомные |

***Силы межмолекулярного взаимодействия максимальны между молекулами***

- |                    |                    |
|--------------------|--------------------|
| 1) F <sub>2</sub>  | 2) I <sub>2</sub>  |
| 3) Cl <sub>2</sub> | 4) Br <sub>2</sub> |

***При обычных условиях является жидким***

- |         |         |
|---------|---------|
| 1) Бром | 2) Хлор |
| 3) Йод  | 4) Фтор |

***Не идет реакция в растворе***

- 1) Br<sub>2</sub> + Cl<sub>2</sub> =
- 2) NaBr + Cl<sub>2</sub> =
- 3) Cl<sub>2</sub> + NaI =
- 4) KI + Br<sub>2</sub> =

***В реакции раскаленных железных опилок с хлором образуется***

- |                      |                      |
|----------------------|----------------------|
| 1) FeCl              | 2) FeCl <sub>2</sub> |
| 3) FeCl <sub>3</sub> | 4) FeCl <sub>4</sub> |

**Активно реагирует с водой**

- |         |         |
|---------|---------|
| 1) Йод  | 2) Хлор |
| 3) Бром | 4) Фтор |

**Избыток хлора пропустили через 500 г 8,27%-го раствора йодида натрия. Определите массу образовавшегося йода**

- |         |         |
|---------|---------|
| 1) 38 г | 2) 35 г |
| 3) 32 г | 4) 29 г |

**Полностью прореагировали 50 л. Водорода (н.у) и 75 л (н.у.) хлора. Определите объемную долю хлора (н.у.) в полученной смеси газов**

- |         |         |
|---------|---------|
| 1) 2,20 | 2) 0,25 |
| 3) 0,33 | 4) 0,5  |

**Распределите нижеперечисленные галогены в порядке повышения их температур плавления и кипения:**

- |         |         |
|---------|---------|
| 1) Хлор | 2) Йод  |
| 3) Фтор | 4) Бром |

Ответ дайте в виде последовательности цифр

**Распределите ниже перечисленные галогены в порядке увеличения их окислительных свойств**

- |         |         |
|---------|---------|
| 1) Фтор | 2) Хлор |
| 3) Йод  | 4) Бром |

Ответ дайте в виде последовательности цифр.

***Взаимопроверка:***

**Правильные ответы:**

**1, 2, 1, 1, 3, 4, 2, 1,**

**3142, 3421**

**10-9 баллов – «5»**

**8-7 баллов – «4»**

**6-5 баллов – «3»**

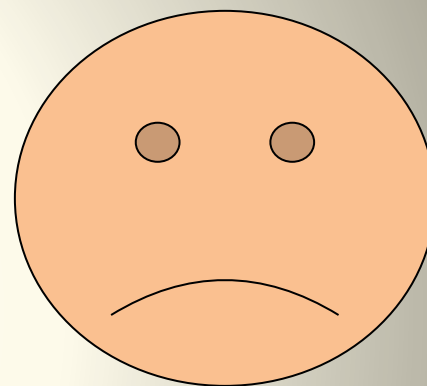
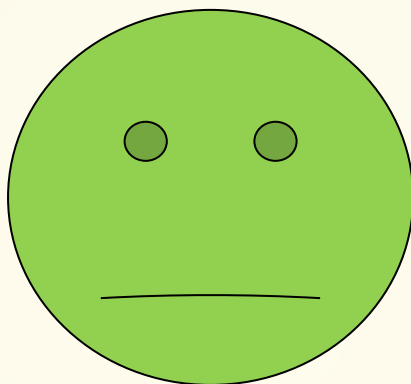
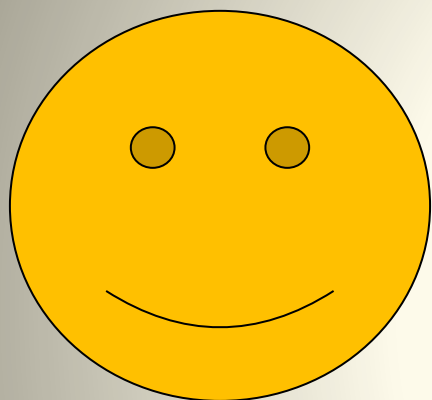
**Менее 5 баллов – «2»**

**Нарисуем смайлик в тетради после записей на уроке.**

**Все понятно**

**Были трудности**

**Ничего не понял**



**Домашнее задание. П.18 упр.4- 7 на стр.**

**110**

**БЛАГОДАРЮ ЗА ВНИМАНИЕ!**

