

ГАЛОГЕ НЫ

Выполнила: Пасевич Анжелика
Анатольевна учитель химии и
биологии МБОУ «СОШ п.
ЭгвекиноТ»

ГАЗООБРАЗНОЕ

АСТАТ

ЛЕГКИЙ

ОКИСЛИТЕЛЬ

ГОРЕНИЕ

ЕВРОПИЙ

НЕМЕТАЛЛЫ

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.

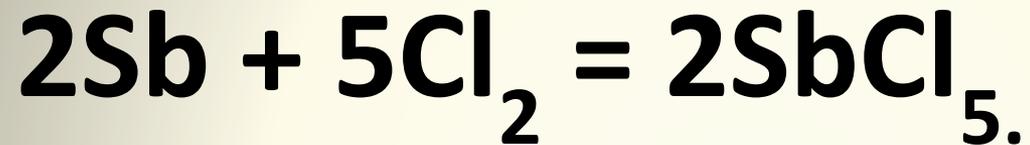
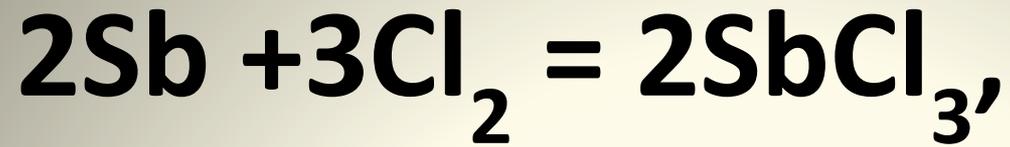
Заполнить таблицу «История открытия галогенов»

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_2 | 2) I_2 |
| 3) Cl_2 | 4) Br_2 |

При обычных условиях является жидким

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

Не идет реакция в растворе

- 1) $Br_2 + Cl_2 =$
- 2) $NaBr + Cl_2 =$
- 3) $Cl_2 + NaI =$
- 4) $KI + Br_2 =$

В реакции раскаленных железных опилок с хлором образуется

- | | |
|-------------|-------------|
| 1) $FeCl$ | 2) $FeCl_2$ |
| 3) $FeCl_3$ | 4) $FeCl_4$ |

Активно реагирует с водой

- | | |
|---------|---------|
| 1) Иод | 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) Иод |
| 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) Иод | 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»

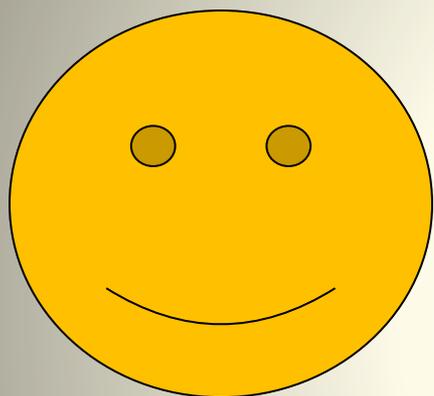
8-7 баллов – «4»

6-5 баллов – «3»

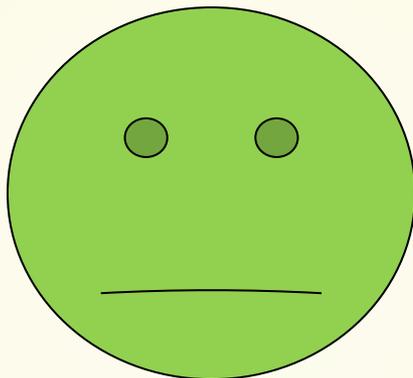
Менее 5 баллов – «2»

Нарисуем смайлик в тетради после записей на уроке.

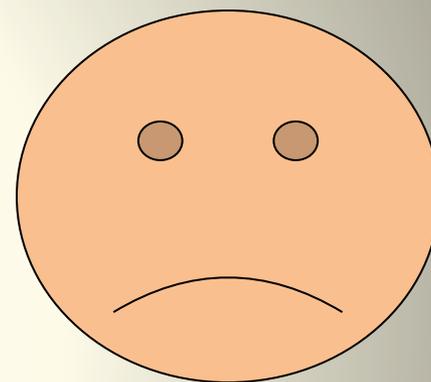
**Все понятно
понял**



Были трудности



Ничего не



**Домашнее задание. П.18 упр.4- 7 на
стр. 110**

**БЛАГОДАРЮ ЗА
ВНИМАНИЕ!**

