



Кто хочет стать отличником.  
Урок игра по теме «Галогены»



Отборочный тур

# Расположите галогены в порядке их открытия

---

- Хлор
  - Йод
  - Бром
  - Фтор
  - Астат
-

# Игра

---

- 4 балла «3»
  - 8 баллов «4»
  - 12 баллов  
«ОТЛИЧНО»
-

# Сколько электронов на внешнем уровне у галогенов

- Пять
- Восемь
- Семь
- Нет совсем

# Название галогены означает

- Солероды
- Ядовитые
- Разноцветные
- Активные

# Максимальная степень окисления у галогенов

■ -7

■ +5

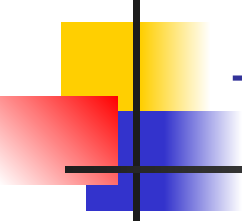
■ +7

■ +8

# Кристаллические решетки у галогенов в твердом виде (и ваша оценка «3»)

- Металлические
- Ионные
- Молекулярные
- атомные





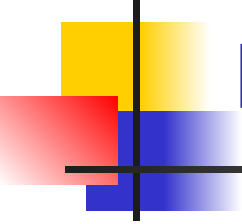
С увеличением молекулярной массы повышается температура плавления. Это связано с...

---

- Количеством электронных слоев
- Типом кристаллической решетки
- Усилением интенсивности окраски
- Возрастанием сил межмолекулярного притяжения



В атмосфере какого газа  
металлы сгорают без  
нагревания



---

- Хлора
- Йода
- Астата
- Фтора

# Сумма коэффициентов в уравнении реакции водорода с хлором

---

- Три
- Два
- Четыре
- Пять

# Как называют каменную поваренную соль (и вы получили «4»)

- Сильвинит
- Флюорит
- Галит
- Карналит



## Каким способом были получены галогены

- Растворением минералов содержащих галоген
- Гидролизом растворов их солей
- Электролизом растворов их солей
- Электролизом расплавов их солей

Какой газ был применен как боевое отравляющее вещество в первую мировую войну

- Фтор
- Цианид
- Хлор
- Хлорметан

# Химическая формула тефлона – антипригарного покрытия на посуде

- $\text{SiBr}_4$
- $\text{COCl}_2$
- $\text{CaHIO}_4$
- $\text{Na}_3\text{AlF}_6$

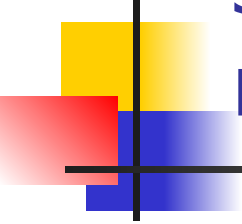
## Галогенопроизводное вещество- одно из причин разрушения озонового слоя

- Фосген
- Диоксин
- Тефлон
- Флюорит

**Отлично!**







Недостаток какого химического  
элемента можно восполнить используя  
в пищу морскую капусту

---

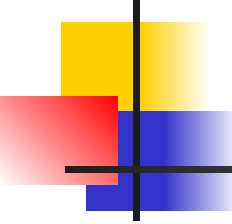
- Бром
- Йод
- Фтор
- Кальций



Какой объем займет хлор  
массой 71г

---

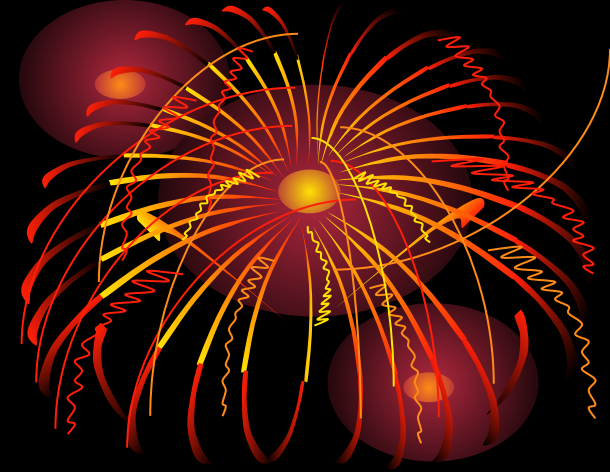
- 22,4 л
- 11,2 л
- 44,8 л
- 7,1 л



В пробирках без надписей налиты растворы хлорида, бромида и иодида натрия. С помощью какого одного реактива их можно распознать?

---

- $\text{AgNO}_3$
- $\text{HgNO}_3$
- $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$



Молодец! Вы получаете за  
зачет по теме «Галогены»  
«5»

