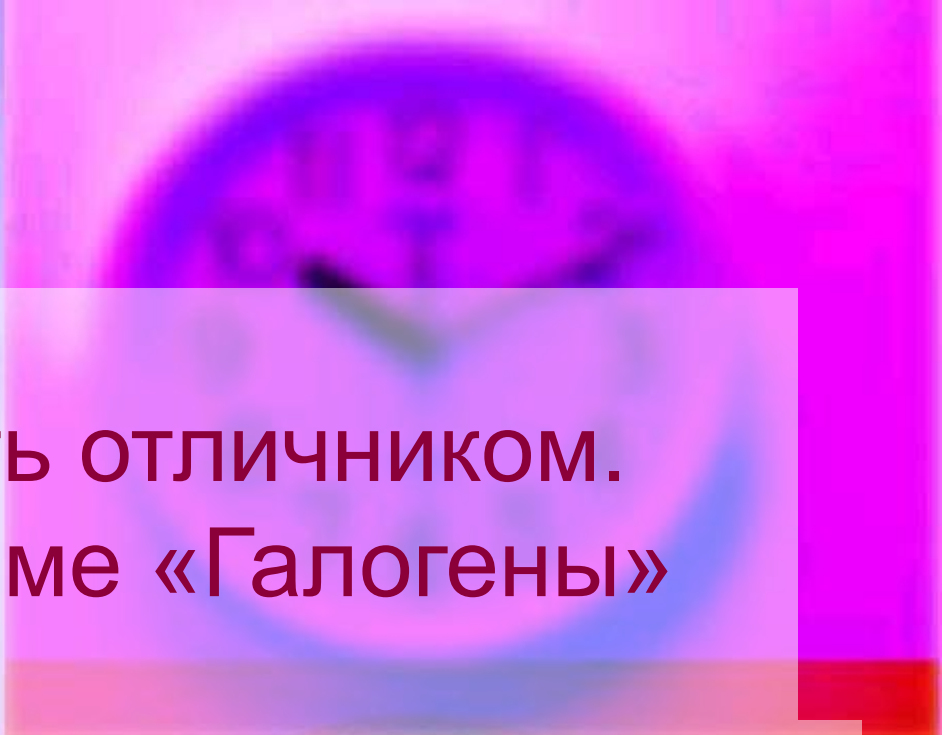
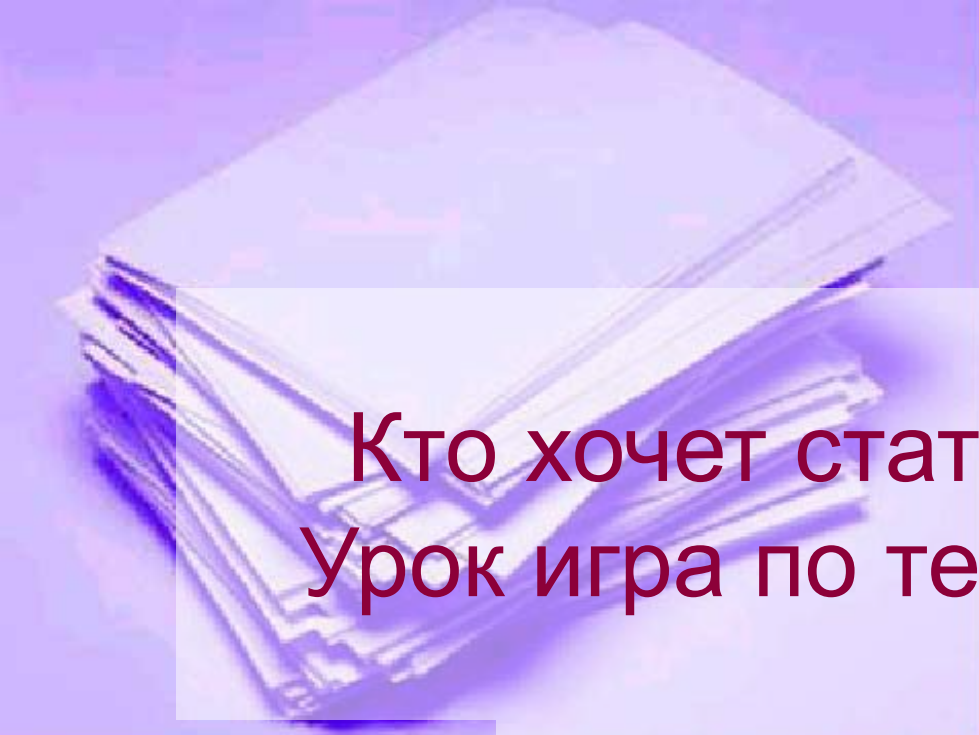
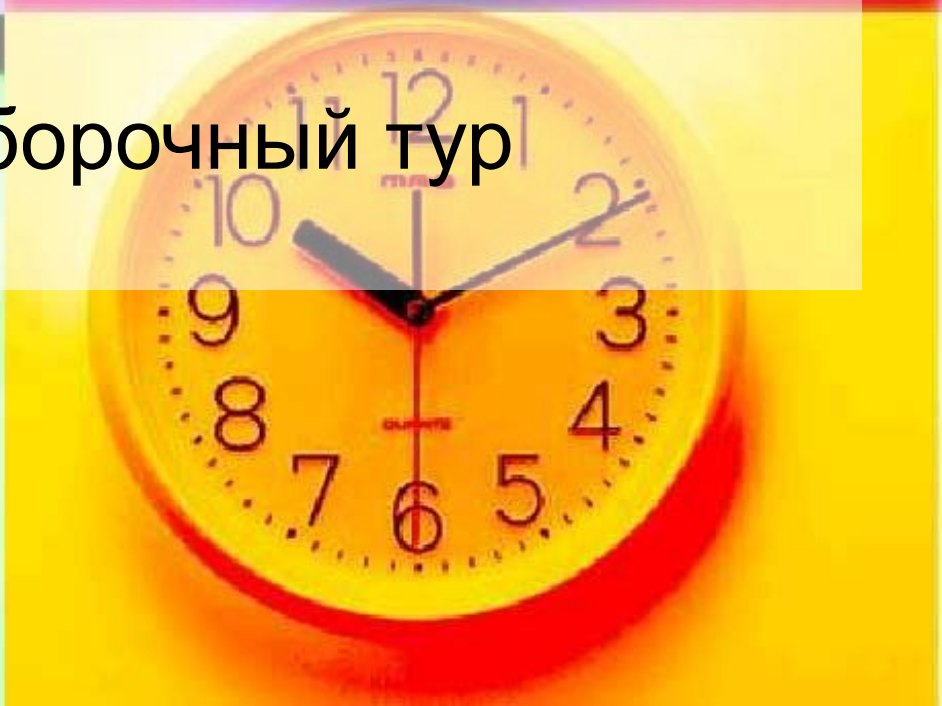
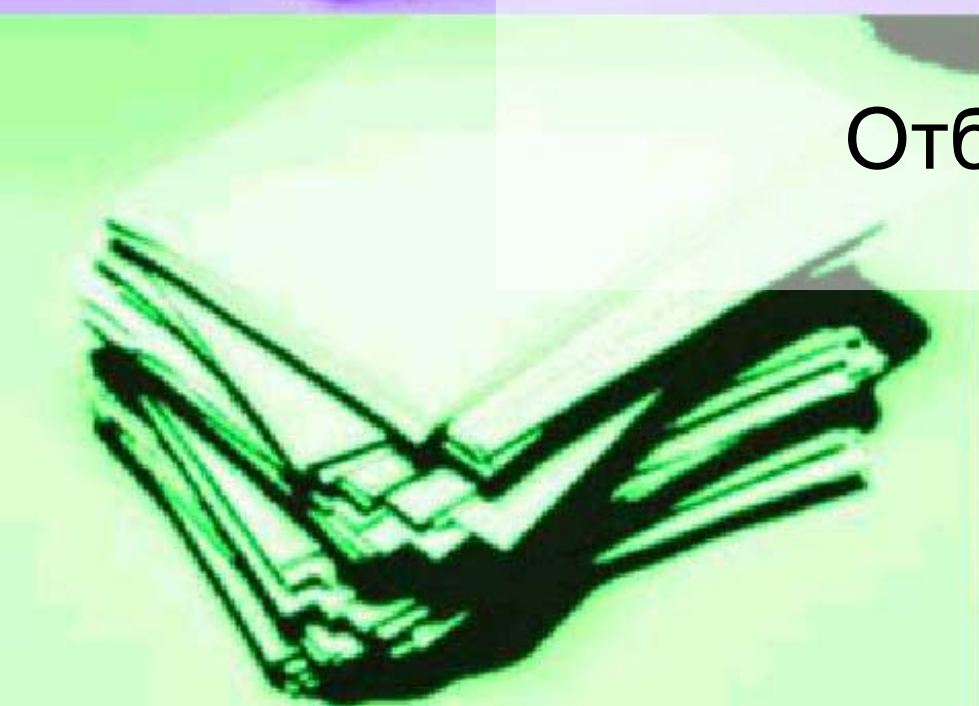




Кто хочет стать отличником.
Урок игра по теме «Галогены»



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

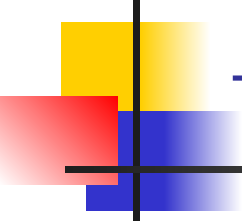
■ +7

■ +8

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

- Металлические
- Ионные
- Молекулярные
- атомные

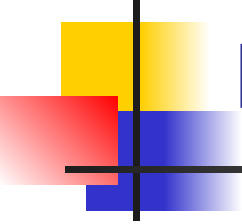




С увеличением молекулярной массы повышается температура плавления. Это связано с...

- 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

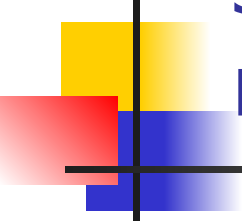
- SiBr_4
- COCl_2
- CaHIO_4
- Na_3AlF_6

Галогенопроизводное вещество- одно из причин разрушения озонового слоя

- Фосген
- Диоксин
- Тефлон
- Флюорит

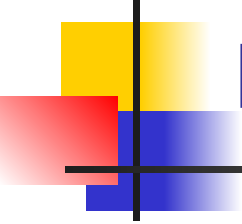
Отлично!





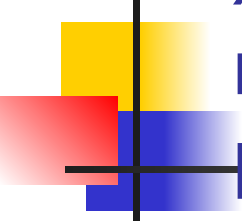
Недостаток какого химического
элемента можно восполнить используя
в пищу морскую капусту

- Бром
- Йод
- Фтор
- Кальций



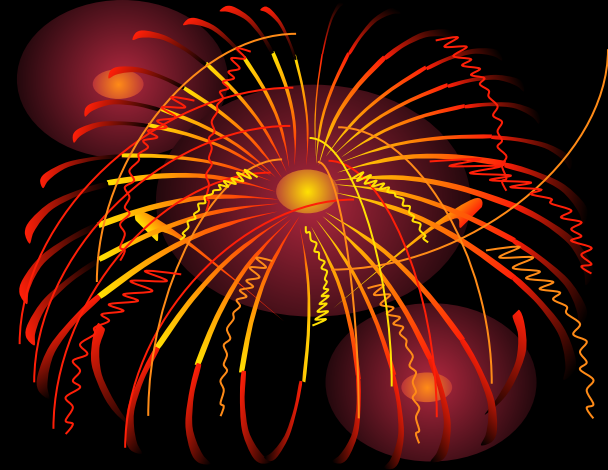
Какой объем займет хлор
массой 71г

- 22,4 л
- 11,2 л
- 44,8 л
- 7,1 л



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

- AgNO_3
- HgNO_3
- $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$



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

