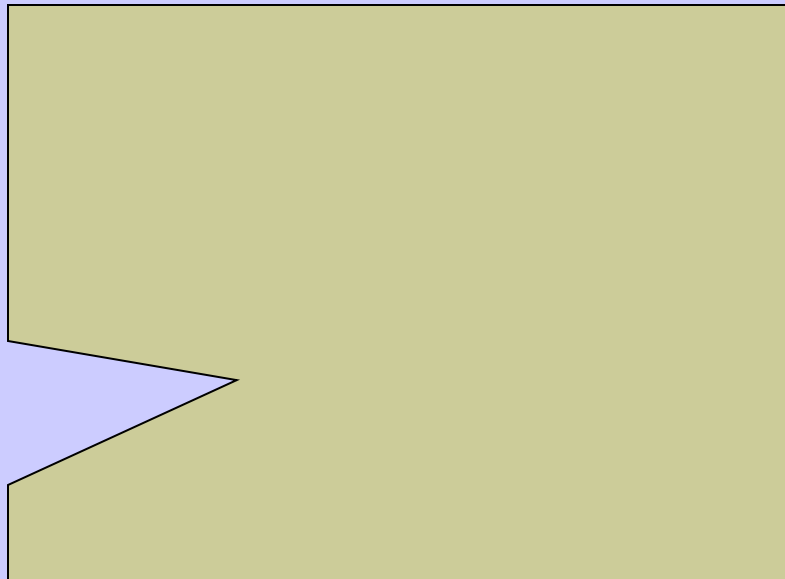


Общая характеристика галогенов



Содержание



Задачи и цели урока

- ❖ Познакомить с положением в П.системе
- ❖ Выяснить распространение в природе, физические свойства, отношение к воде, металлам, неметаллам, применение фтора, хлора.
- ❖ Совершенствовать ОУУН
- ❖ Прививать интерес к предмету



Введение

- Элементы и образуемые ими простые вещества 7А группы П.системы называются галогенами.
- Название происходит от греческих слов «галс» - соль и «генес» - рождающий.

VII		VIII		0
I. Менделеева				
	F 9			He 2
N 7 O	Cl 17			Ne 10
P 15 S				Ar 18
23 V 24	25 Mn	Fe 27 Co 28 Ni		Kr 36
As 33 Se				
41 Nb 42	Br 35	Ru 45 Rh 46 Pd		Xe 54
Sb 51 Te				
73 Ta 74	43 Tc	Os 77 Ir 78 Pt		Rn 86
Bi 83 Po				
	I 53			
* Ряд лан				
Eu 64 Gd 65	75 Re	Ho 68 Er 69 Tm 70 Yb 71 Lu		
** Ряд ак				
Am 95 Cm 96	At 85	Es 100 Fm 101 Md 102 (No) 103 Lr		

Положение в П.С.Х.Э.

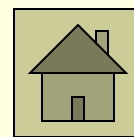
VII	
F	9
Cl	17
25	Mn
Br	35
43	Tc
I	53
75	Re
At	85

Общее:

VII группа главная
подгруппа

Различия:

периоды



Строение атомов.

Степени окисления элементов.

В соединениях галогены (Cl, Br, I) проявляют степень окисления, равную -1, а также положительные степени окисления: +1, +3, +5, +7.

(В некоторых случаях хлор может проявлять степени окисления +4, +6.)

Только фтор всегда проявляет степень окисления -1 (за исключением простого вещества).

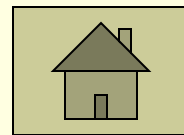


Физические свойства

Галогены - простые вещества-
состоят из двухатомных
молекул: F_2 , Cl_2 , Br_2 , I_2 .
Сильно ядовиты!

С увеличением молекулярной
массы наблюдается законо-
мерное изменение физичес-
ких свойств галогенов:

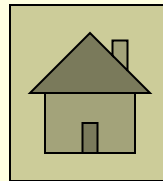
- а) увеличивается радиус ато-
мов и образуемых ими отри-
цательных ионов,
- б) усиливается интенсивность
окраски,
- в) увеличиваются температу-
ры плавления и кипения
простых веществ,
- г) уменьшается прочность
химических связей в моле-
кулах.



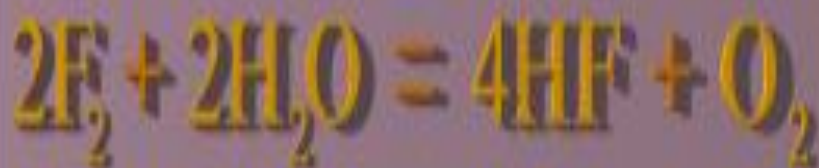
Физические свойства

Газ, не сжижается при
обычной температуре,
светло-жёлтый,
запах резкий,
раздражающий

Газ, сжижающийся при
обычной температуре
под давлением,
жёлто-зелёный,
запах резкий,
удушливый



Отношение в воде.

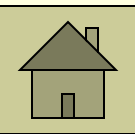
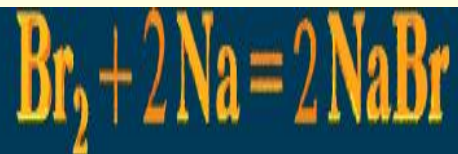
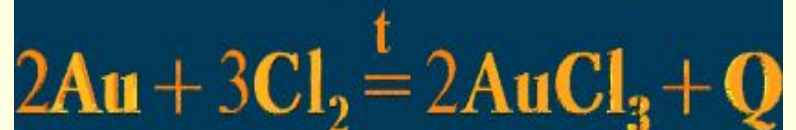
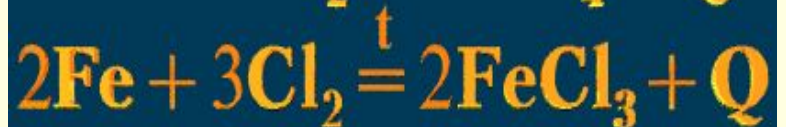
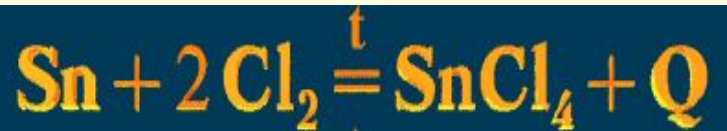
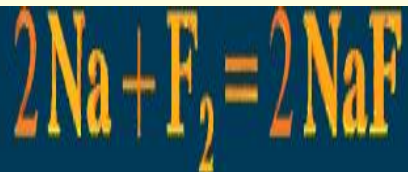
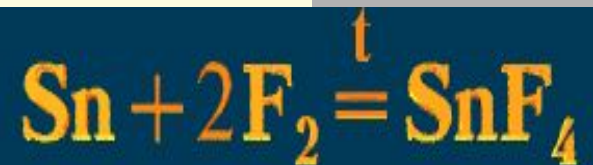
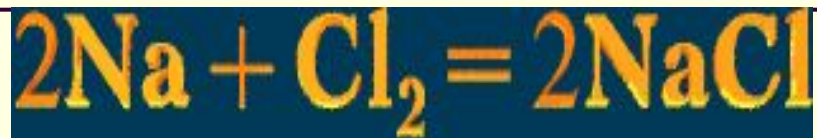


Простые вещества - галогены - "физически" слабо растворимы в воде (ковалентные молекулы в полярном растворителе растворяются плохо), однако одновременно протекают химические реакции взаимодействия с водой.

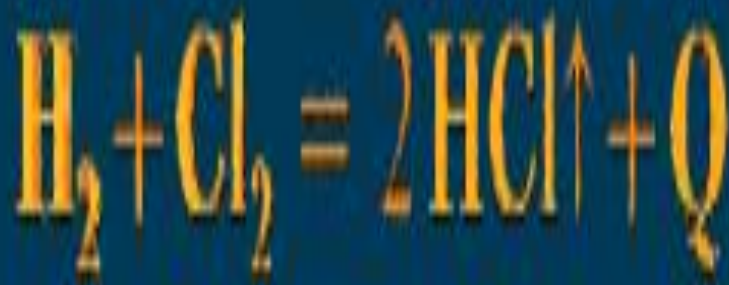
Фтор разлагает ее. Остальные галогены реагируют с водой менее бурно.



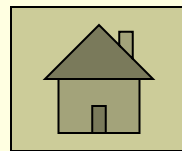
Взаимодействие с металлами



Взаимодействие с неметаллами



Будьте
осторожны

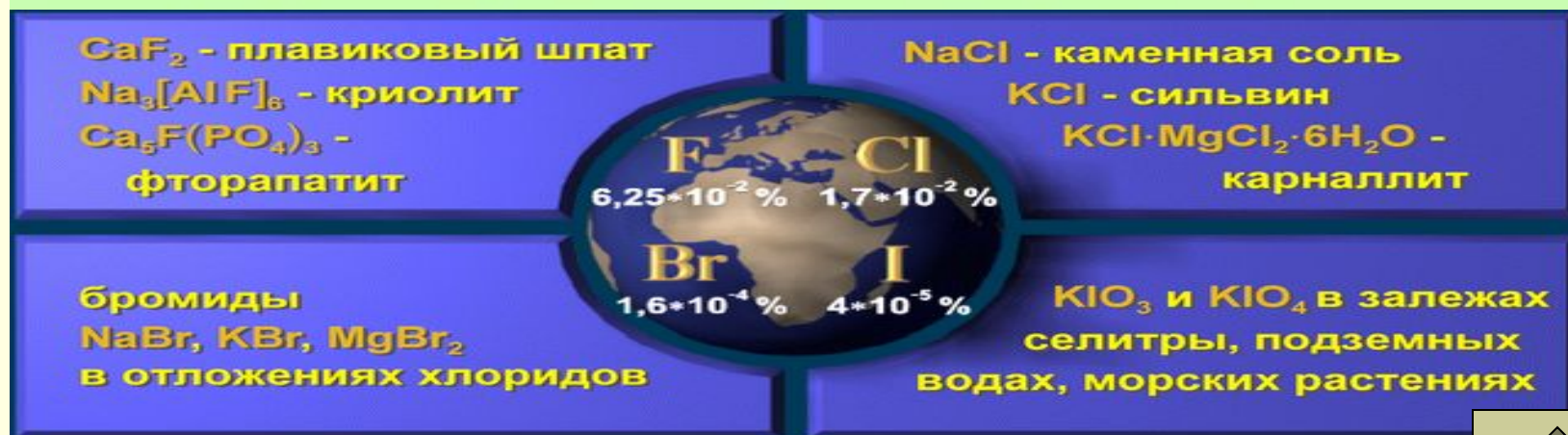


Распространение в природе

В природе галогены находятся обычно в связанном состоянии из-за своей высокой химической активности (фториды, хлориды, бромиды, иодиды металлов).

Наиболее распространены в земной коре: фтор (13-е место), за ним следует хлор (18-е место). Брома и иода значительно меньше.

Астата же в земной коре исчезающе мало - всего около 70 мг.



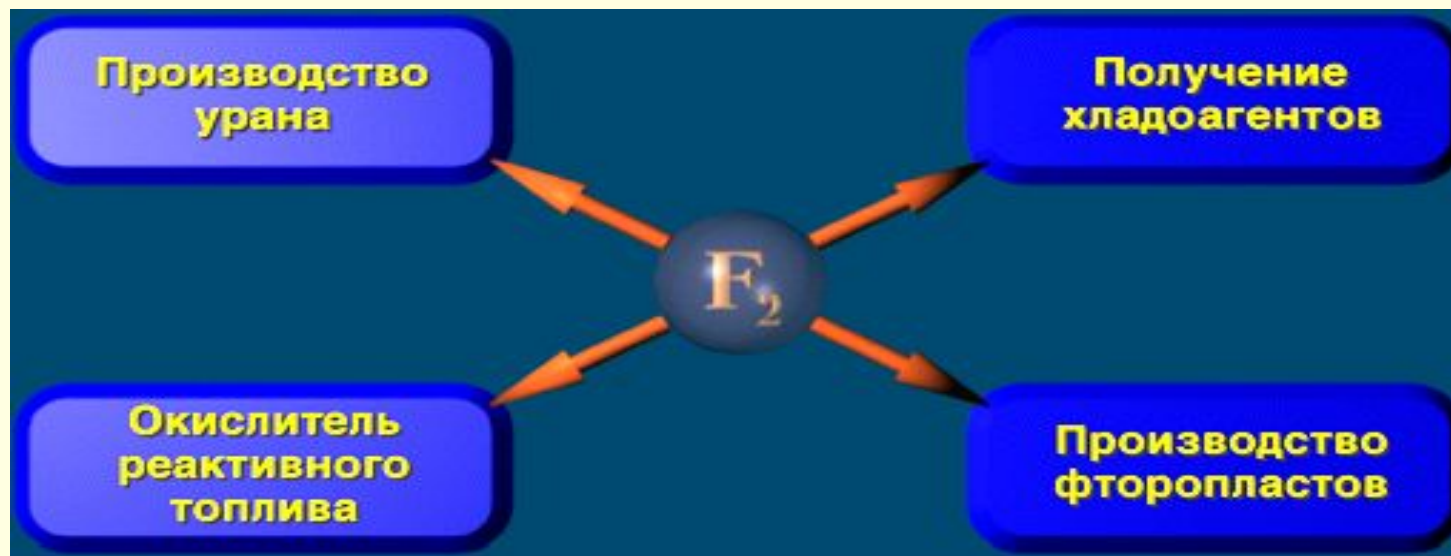
Получение хлора

Для лабораторного получения хлора обычно используют реакцию соляной кислоты с MnO_2 или KMnO_4 .

Во втором случае реакция протекает энергичнее и не требует нагревания.



Применение фтора



Широкое применение фтора началось в связи с работами по разделению изотопов урана.

В настоящее время фтор широко применяется для синтеза различных хладагентов и полимерных материалов - фторопластов, отличающихся высокой химической стойкостью.

Жидкий фтор и ряд его соединений применяются в качестве окислителя ракетного топлива.

Применение хлора



Будучи практически наиболее важным из всех галогенов, хлор в больших количествах используется для отбеливания тканей и бумажной массы, обеззараживания питьевой воды (примерно $1,5\text{г}$ на 1м^3), получения соляной кислоты и в других отраслях техники. Ежегодное мировое потребление хлора исчисляется миллионами тонн.