

# *Галогены*

# Галогены

Главная

**1. История открытия галогенов**

**2. Положение в Периодической системе**

**3. Химические свойства**

**4. Применение**

**5. Проверка знаний**

**6. Домашнее задание. Итоги урока.**

# История открытия галогенов

**Фтор**



**Хлор**



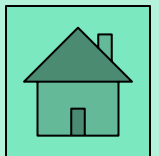
**Бром**



**Йод**



**Астат**



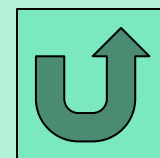
# История открытия фтора

---

В 1886 году французский химик А. Муассан, используя электролиз жидкого фтороводорода, охлажденного до температуры  $-23^{\circ}\text{C}$  (в жидкости должно содержаться немного фторида калия, который обеспечивает ее электропроводимость), смог на аноде получить первую порцию нового, газа. В первых опытах для получения фтора Муассан использовал очень дорогой электролизер, изготовленный из платины и иридия. При этом каждый грамм полученного фтора «съедал» до 6 г платины.



Анри  
Муассан  
(1852 – 1907)



# История открытия хлора

---

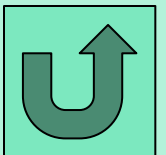


**Карл  
Вильгельм  
Шееле  
(1742 – 1786)**

В 1774 году шведский ученый К. Шееле открыл хлор, который принял за сложное вещество и назвал "дефлогистированной соляной кислотой".

В 1807 году английский химик Гемфри Дэви получил тот же газ. Он пришел к выводу, что получил новый элемент и назвал его "хлорин" (от "хлорос" - желто-зеленый).

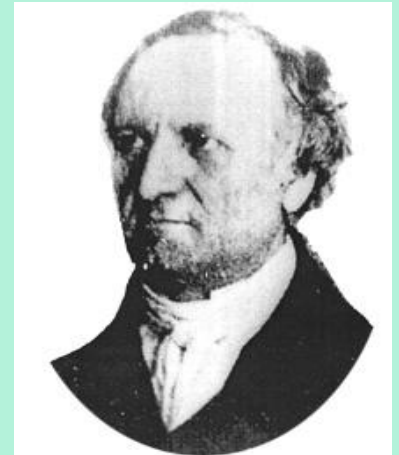
В 1812 году Гей-Люсеок дал газу название хлор.



# История открытия брома

---

В 1825 году французский химик А.Ж.Балар при изучении маточных рассолов выделил темно-бурую жидкость, который он назвал - "мурид" (от латинского слова *muria*, означающего "рассол"). Комиссия Академии, проверив это сообщение, подтвердила открытие Балара и предложила назвать элемент бромом (от "бромос", с греческого "зловонный").



Антуан Жером  
Балар  
(1802 – 1876)



# История открытия йода

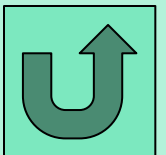
---



Бернар Куртуа  
(1777 – 1838)

В 1811 году французский химик Бернар Куртуа открыл иод путём перегонки маточных растворов от своего азотнокислого кальция с серной кислотой. Чтобы другие химики могли изучать новое вещество, Б. Куртуа подарил его (правда, очень небольшое количество) фармацевтической фирме в Дижоне.

В 1813 году Ж.-Л.Гей-Люссак подробно изучил этот элемент и дал ему современное название. Название "иод" происходит от греческого слова "иодэс" - "фиолетовый" (по цвету паров).



# История открытия астата

---

В 1869 г Д.И.Менделеев предсказал его существование и возможность открытия в будущем (как «эка-иод»).

Впервые астат был получен искусственно в 1940 г открыт Д. Корсоном, К.Маккензи и Э.Сегре (Калифорнийский университет в Беркли) . Для синтеза изотопа  $^{211}\text{At}$  они облучали висмут альфа-частицами.

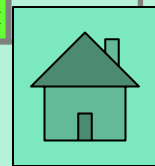
В 1943-1946 годах \_изотопы астата были обнаружены в составе природных радиоактивных рядов. Астат является наиболее редким элементом среди всех, обнаруженных в природе. В поверхностном слое земной коры толщиной 1,6 км содержится всего 70 мг астата.





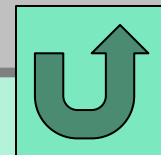
# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов									
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
I	1	<b>H</b> 1.00797 Водород	<b>Галогены</b> ↓						<b>He</b> 4,003 Гелий		
II	2	<b>Li</b> 6,939 Литий	<b>Be</b> 9,012 Бериллий	<b>B</b> 10,811 Бор	<b>C</b> 12,011 Углерод	<b>N</b> 14,0067 Азот	<b>O</b> 15,996 Кислород	<b>F</b> 18,9984 Фтор	<b>Ne</b> 20,18 Неон		
III	3	<b>Na</b> 22,9898 Натрий	<b>Mg</b> 24,312 Магний	<b>Al</b> 26,9815 Алюминий	<b>Si</b> 28,086 Кремний	<b>P</b> 30,9738 Фосфор	<b>S</b> 32,064 Сера	<b>Cl</b> 35,453 Хлор	<b>Ar</b> 39,948 Аргон		
IV	4	<b>K</b> 39,102 Калий	<b>Ca</b> 40,08 Кальций	<b>Sc</b> 44,956 Скандий	<b>Ti</b> 47,90 Титан	<b>V</b> 50,942 Ванадий	<b>Cr</b> 51,996 Хром	<b>Mn</b> 54,938 Марганец	<b>Fe</b> 55,847 Железо	<b>Co</b> 58,933 Кобальт	<b>Ni</b> 58,71 Никель
	5	<b>Zn</b> 65,37 Цинк	<b>Ga</b> 69,72 Галлий	<b>Ge</b> 72,59 Германий	<b>As</b> 74,9216 Мышьяк	<b>Se</b> 78,96 Селен	<b>Br</b> 79,904 Бром	<b>Kr</b> 83,8 Криптон			
V	6	<b>Rb</b> 85,47 Рубидий	<b>Sr</b> 87,62 Стронций	<b>Y</b> 88,9059 Иттрий	<b>Zr</b> 91,224 Цирконий	<b>Nb</b> 92,906 Ниобий	<b>Mo</b> 95,94 Молибден	<b>Tc</b> 99 Технеций	<b>Ru</b> 101,07 Рутений	<b>Rh</b> 102,905 Родий	<b>Pd</b> 106,4 Палладий
	7	<b>Ag</b> 107,868 Серебро	<b>Cd</b> 112,41 Кадмий	<b>In</b> 114,82 Индий	<b>Sn</b> 118,71 Олово	<b>Sb</b> 121,75 Сурьма	<b>Te</b> 127,60 Теллур	<b>I</b> 126,904 Йод	<b>Xe</b> 131,3 Ксенон		
VI	8	<b>Cs</b> 132,905 Цезий	<b>Ba</b> 137,34 Барий	<b>La</b> 138,81 Лантан	<b>Hf</b> 178,49 Гафний	<b>Ta</b> 180,9479 Тантал	<b>W</b> 183,85 Вольфрам	<b>Re</b> 186,2 Рений	<b>Os</b> 190,2 Осмий	<b>Ir</b> 192,2 Иридий	<b>Pt</b> 195,09 Платина
	9	<b>Au</b> 196,966 Золото	<b>Hg</b> 200,59 Ртуть	<b>Tl</b> 204,383 Таллий	<b>Pb</b> 207,2 Свинец	<b>Bi</b> 208,98 Висмут	<b>Po</b> 208,982 Полоний	<b>At</b> 210 Астат	<b>Rn</b> [222] Радон		
VII	10	<b>Ra</b> [226] Радий	<b>Ac</b> 227,028 Актиний	<b>Rf</b> [261] Резерфордий	<b>Db</b> [262] Дубний	<b>Sg</b> [263] Сборгий	<b>Bh</b> [262] Борий	<b>Hs</b> [265] Хассий	<b>Mt</b> [266] Мейтнерий		



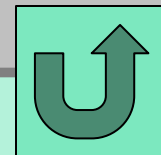
# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов									
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
I	1	<b>19</b>  <b>0</b>  <b>F</b>  <b>9</b>		<b>Фтор/Fluorum (F)</b>				Внешний вид простого вещества		Бледно-жёлтый газ. Очень <b>ядовит.</b>	
II	2							Электронная конфигурация		[He] 2s <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup>	
III	3			ЭО (по Полингу)		3,98					
IV	4			Степень окисления		-1					
	5			Плотность		(при -189 °C) 1,108 г/см <sup>3</sup>					
V	6			Температура плавления		53,53К					
	7			Температура кипения		85,01 К					
VI	8										
VII	9										
	10										



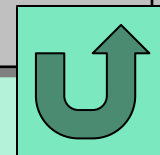
# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов							
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
I	1	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <p><b>35</b></p> <p><b>0</b></p> <p><b>17</b></p> </div> <div style="text-align: center;"> <p><b>Cl</b></p> </div> </div>						<b>Хлор / Chlorum (Cl)</b>	
II	2							Внешний вид простого вещества	Газ жёлто-зеленого цвета с резким запахом. <b>Ядовит.</b>
III	3							Электронная конфигурация	[Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup>
IV	4							ЭО	3.16
	5							(по Полингу)	
V	6							Степень окисления	7, 6, 5, 4, 3, 1, -1
	7							Плотность	(при -33.6 °C) 1,56 г/см <sup>3</sup>
VI	8							Температура плавления	172.2 К
	9							Температура кипения	238.6 К
VII	1							0	



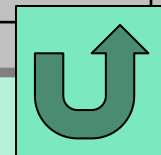
# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов									
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
I	1	<div style="text-align: center;"> <span style="font-size: 2em; font-weight: bold;">80</span> <span style="font-size: 2em; font-weight: bold; margin-left: 100px;">0</span>    <span style="font-size: 4em; font-weight: bold; color: red;">Br</span>    <span style="font-size: 2em; font-weight: bold;">35</span> </div>				Бром / Bromum (Br)					
II	2					Внешний вид простого вещества			красно-бурая жидкость с сильным неприятным запахом		
III	3					Электронная конфигурация			[Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>5</sup>		
IV	4					ЭО (по Полингу)			2,96		
	5					Степень окисления			7, 5, 3, 1, -1		
V	6					Плотность			3,12 г/см <sup>3</sup>		
	7					Температура плавления			265,9 К		
VI	8					Температура кипения			331,9 К		
	9										
VII	1										
	0										



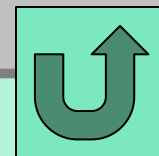
# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов											
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII				
I	1	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <p><b>127</b></p> </div> <div style="text-align: center;"> <p><b>0</b></p> </div> </div>				<b>Иод / Iodum (I)</b>							
II	2					Внешний вид простого вещества				Черно-фиолетовые кристаллы с металлическим блеском			
III	3					Электронная конфигурация				[Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>5</sup>			
IV	4					ЭО				2,66			
	5					(по Полингу)							
V	6					Степень окисления				7, 5, 3, 1, -1			
	7					Плотность				4,93г/см <sup>3</sup>			
VI	8					Температура плавления				386,7 К			
	9					Температура кипения				457,5 К			
VII	1												
	0												



# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов									
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
I	1	<div style="text-align: center;"> <span style="font-size: 2em; font-weight: bold; color: red;">210</span> <span style="font-size: 4em; font-weight: bold; color: red; margin: 0 1em;">At</span> <span style="font-size: 2em; font-weight: bold; color: black;">0</span> </div>						Аста́т / Astatium (At)			
II	2							Внешний вид простого вещества		Нестабильные чёрно-синие кристаллы	
III	3							Электронная конфигурация		[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>5</sup>	
IV	4							ЭО		2,2	
	5							(по Полингу)			
V	6							Степень окисления		7, 5, 3, 1, -1	
	7							Плотность		n/a г/см	
VI	8	Температура плавления		517 К							
	9	Температура кипения		582 К							
VII	1	<div style="text-align: center;"> <span style="font-size: 2em; font-weight: bold; color: black;">85</span> </div>									
	0										



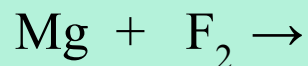
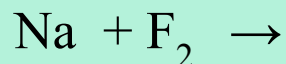
# ***Химические свойства – ДОПИШИ УРАВНЕНИЯ!***

---

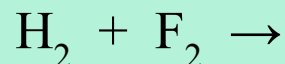
**F<sub>2</sub>** –наиболее реакционноспособен , реакции идут на холоду, при нагревании – даже с участием Au, Pt.

**С простыми веществами:**

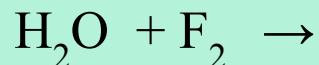
**С металлами**



**С неметаллами**



**Со сложными веществами:**



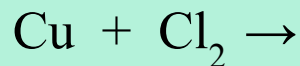
# ***Химические свойства- ДОПИШИ УРАВНЕНИЯ!***

---

**Cl<sub>2</sub>** - сильно реакционноспособен (исключение С, О<sub>2</sub>, N<sub>2</sub> и некот. др.)

**С простыми веществами:**

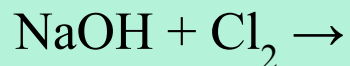
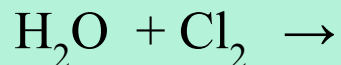
**С металлами**



**С неметаллами**



**Со сложными веществами:**





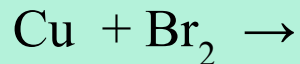
# ***Химические свойства -ДОПИШИ УРАВНЕНИЯ!***

---

**Br<sub>2</sub>** - реакционноспособен

**С простыми веществами:**

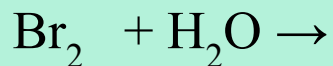
**С металлами**



**С неметаллами**



**Со сложными веществами:**



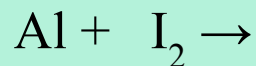
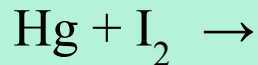
# *Химические свойства- ДОПИШИ УРАВНЕНИЯ!*

---

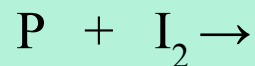
**$I_2$**  - химически наименее активен

**С простыми веществами:**

**С металлами**



**С неметаллами**



**Со сложными веществами:**



**F**

**Кости, зубы**

**Cl**

**Кровь,  
желудочный сок**

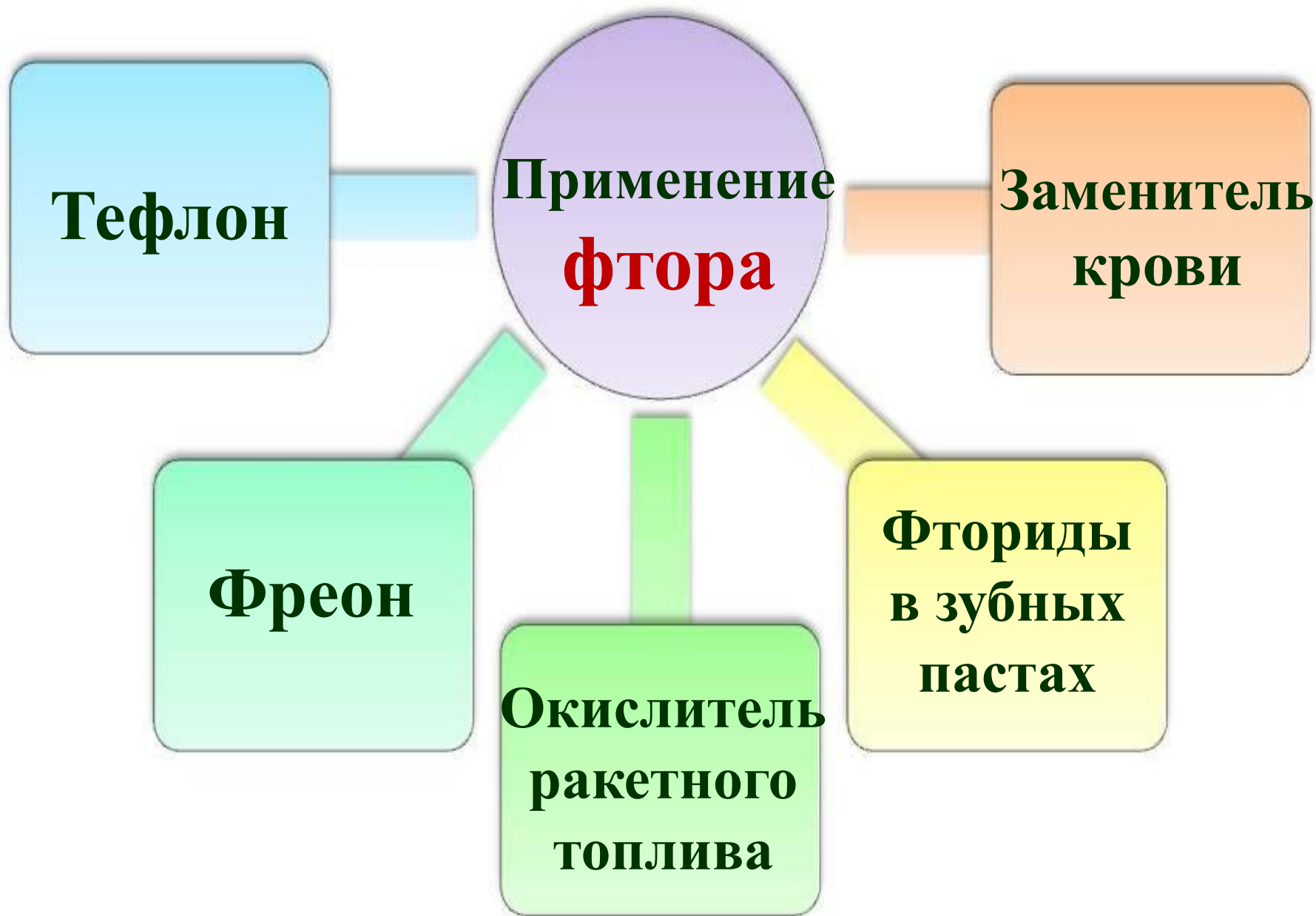
**Биологическое  
значение**

**Br**

**Регуляция нервных  
процессов**

**I**

**Регуляция обмена  
веществ**



**Дезинфекция  
воды**

**Органические  
растворители**

**Отбеливатели**

**Лекарственные  
препараты**

**Применение  
хлора**

**Хлорирование  
органических  
веществ**

**Производство  
НСІ**

**Получение  
неорганических  
хлоридов**

**Получение  
брома, йода**





**Лекарственные  
препараты**

**Дезинфекция  
одежды**

**Применение  
йода**

**Фотография**

**Красители**

**Электролампы**



# Физические свойства галогенов

---

## Заполни пропуски

Фтор - \_\_\_\_\_, в воде \_\_\_\_\_, так как интенсивно с ней взаимодействует. Хлор - \_\_\_\_\_, раствор хлора в воде практически бесцветен - \_\_\_\_\_. Бром - \_\_\_\_\_. Йод - \_\_\_\_\_ с металлическим блеском.

Кристаллический йод легко - переходит из твердого в газообразное состояние. Астат похож на \_\_\_\_\_, но имеет более ярко выраженный металлический характер. Все галогены обладают \_\_\_\_\_ запахом, вдыхание их вызывает сильнейшее раздражение дыхательных путей и тяжелые \_\_\_\_\_.



## Химические свойства галогенов

поставь коэффициенты.

Для последнего уравнения напиши электронный баланс.

