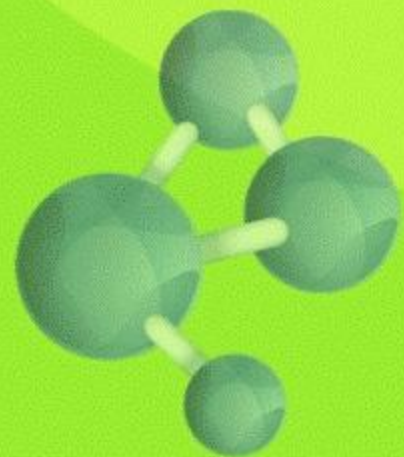


Обобщение  
по теме  
«Металлы»  
9 класс





## Эпиграф

- «Металлов много есть,  
но дело не в количестве  
В команде работающей металлической  
Такие мастера, такие личности!  
Преуменьшать нам вовсе не пристало  
Заслуги безусловные металлов.»



# Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева

Период	Группы элементов										
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII			
1	H						(H)				He
2	Li	Be	B	C	N	O	F				Ne
3	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl				Ar
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	
	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br				Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	
	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I				Xe
6	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	
	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At				Rn
7	Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh				



Группа	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA
Период							
1	H						
2			B	неметаллы			
3	МЕТАЛЛЫ			Si	неметаллы		
4				As			
5						Te	неметаллы
6						At	
7							

# N, Hg, O, H, W, S, Li, Ar, F, Ag

- **1.** Перед вами символы химических элементов, найдите среди них металлы.
- **2.** Среди этих металлов найдите и назовите:
  - самый легкий металл;
  - самый тугоплавкий металл;
  - жидкий металл;
  - самый электропроводный металл;
  - самый твердый металл.



**N, Hg, O, H, W, S, Li, Cr, F, Ag**

**Hg, W, Cr, Li, Ag**

– самый легкий металл;

**Li**

– самый тугоплавкий металл;

**W**

– жидкий металл;

**Hg**

– самый электропроводный металл;

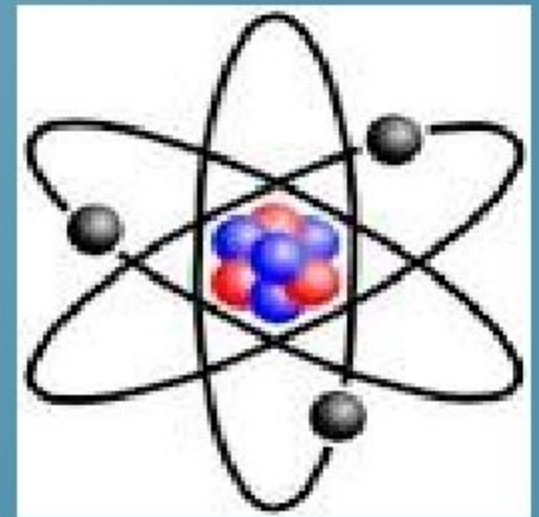
**Ag**

– самый твердый металл.

**Cr**

# Особенности строения атомов металлов

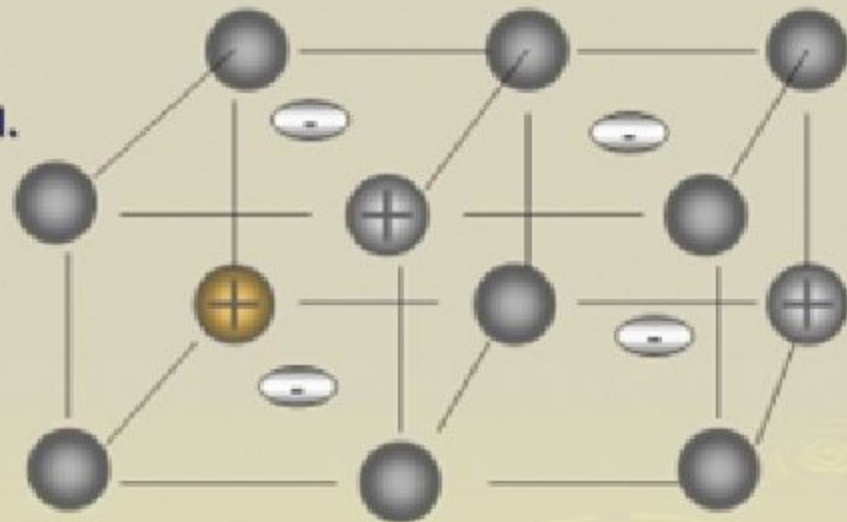
1. Небольшое число электронов на последнем энергетическом уровне( от 1 до 3)
2. Относительно большой атомный радиус.



# Металлическая кристаллическая решетка

**В УЗЛАХ  
РЕШЕТКИ:**

- 1. нейтральные атомы.
- 2. положительно заряженные ионы.



ē – свободно перемещаются  
по кристаллической решетке.



## Физические свойства:



В ряду левее водорода  
Среди металлов нет уroda:  
Все растворимы в кислоте,  
А те, что с краю, и в воде.  
Зато на правом фланге “знать”  
Кислот в упор не хочет знать...

## **ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД НАПРЯЖЕНИЙ МЕТАЛЛОВ**

**Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Co, Sn, Pb, H<sub>2</sub>, Cu, Hg, Ag, Au**

**ослабление восстановительных свойств активности**



# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА МЕТАЛЛОВ

Вытесняют водород из жидкой воды

Вытесняют водород только из водяного пара

Не вытесняют водород из воды

К Ca Na Mg Al Zn Fe Sn Pb H<sub>2</sub> Cu Hg Ag Au

Оксиды не восстанавливаются водородом до металла

Оксиды восстанавливаются водородом до металла

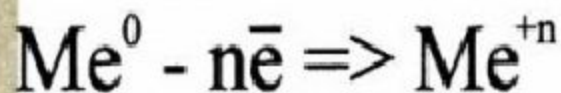
Активность металла возрастает

Вытесняют водород из разбавленных кислот

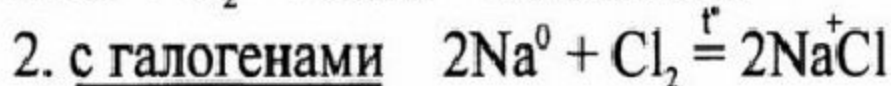
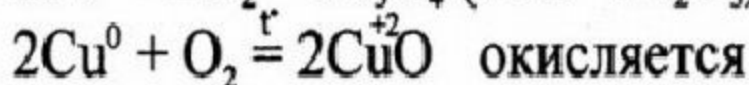
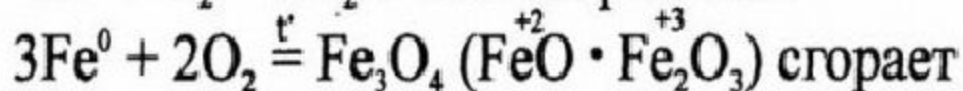
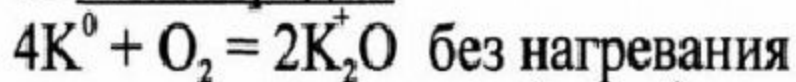
Не вытесняют водород из разбавленных кислот

Металлы, как восстановители взаимодействуют с простыми веществами.

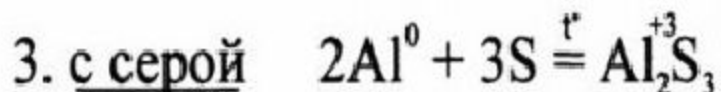
с простыми  
веществами



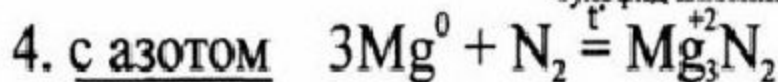
1. с кислородом



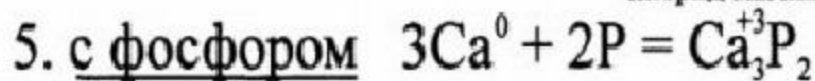
хлорид натрия



сульфид алюминия

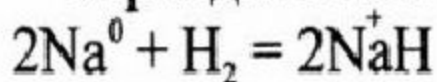


нитрид магния



фосфид кальция

6. с водородом - только металлы I и II групп  
периодической системы.

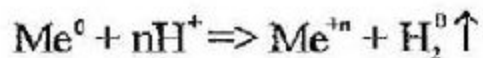


гидрид натрия

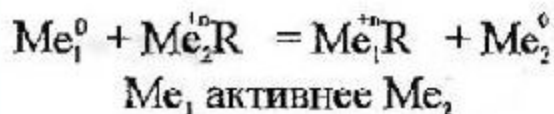
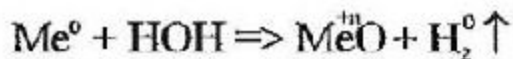
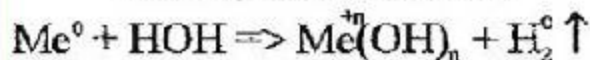


# ОБЩИЕ ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА МЕТАЛЛОВ

## Сильные восстановители

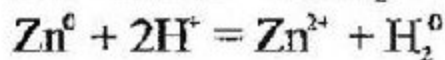
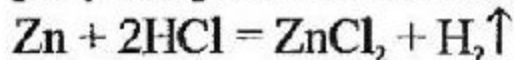


### со сложными веществами



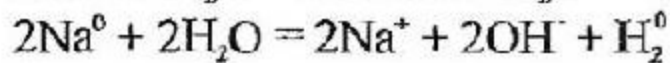
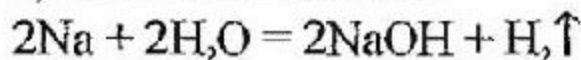
### 1. С кислотами

$\text{Me} + \text{кислота (неокислитель)} = \text{соль} + \text{водород} \uparrow$   
(не брать  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{к})$ , металлы после H в эл.-хим. ряду напряжений металлов)

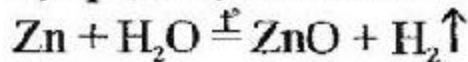


### 2. С водой

а) активные металлы

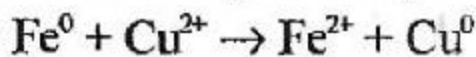
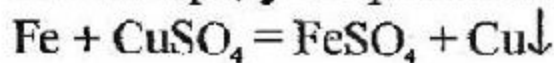


б) средней активности при нагревании



в) неактивные (Cu, Ag, Au...) - не реагируют

3. С солями (свободный Me активнее чем в соли - по эл.-хим. ряду напряжений металлов)



Допишите уравнения возможных реакций:



Допишите уравнения возможных реакций



# Верны ли утверждения?

Утверждения:	Да, нет
1. Щелочные металлы являются сильнейшими окислителями	
2. Оксид и гидроксид алюминия обладают амфотерными свойствами	
3. Составной частью негашеной извести является $\text{Ca}(\text{OH})_2$	
4. На поверхности алюминия имеется тонкая оксидная пленка, предохраняющая его от дальнейшего окисления	
5. При сгорании железа в кислороде в основном образуется железная окалина $\text{Fe}_3\text{O}_4$	
6. Натрий в лаборатории хранят под слоем керосина	
7. Самый лёгкий металл- литий	





# Проверьте ваши знания

**Правильные ответы:**

1 -

2 +

3 -

4 +

5 +

6 +

7 +

**Выставление оценки:**

Без ошибок- «5»

1-2 ошибки- «4»

больше 3- «3»



## Обобщение и систематизация знаний по теме: «Металлы»

### А знаете ли вы...

Металл	Биологическая роль	Токсическое действие избытка металла
<b>ЛИТИЙ</b>	Дефицит лития в организме человека приводит к психическим расстройствам	Вызывает общую заторможенность, нарушение дыхания и сердечного ритма, слабость, сонливость, потерю аппетита, жажду, расстройство зрения, а также дерматит лица и рук.
<b>натрий</b>	Ионы натрия поддерживают у человека и животных нормальную возбудимость мышечных клеток, участвуют в сохранении кислотно-основного баланса в организме, в регуляции сердечной деятельности (успокаивают), удерживают	Приводит к нарушению водного баланса, сгущению крови, вызывает дисфункцию почек, некоторые сердечно-сосудистые заболевания, а также общее нарушение обмена веществ.





## А знаете ли вы...

Металл	Биологическая роль	Токсическое действие избытка металла
<b>калий</b>	Ионы калия регулируют белковый и углеводный обмен, влияют на процесс фотосинтеза и рост растений. Калий необходим для нормального функционирования всех мышц, особенно сердечной, способствует выделению избыточного натрия, избавляя	Вызывает усиление двигательной активности, учащение сердечного ритма, нарушение углеводного, жирового и белкового обмена.





# А знаете ли вы...



Соли магния проявляют антисептическое и сосудорасширяющее действие, понижают артериальное давление и содержание холестерина в крови, оказывают успокаивающее действие на нервную

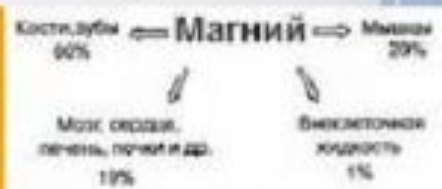
Приводит к нарушению минерального обмена. Нарушение баланса обмена магния вызывает повышенную смертность от сердечно сосудистых заболеваний и болезней желудочно-кишечного тракта.

Продукты питания богатые магнием (Mg)

<b>Кешу</b> 100г	<b>Грецкие орехи</b> 100г	<b>Горчица</b> 100г	<b>Кедровые орехи</b> 100г	<b>Миндаль</b> 100г
<b>Фисташки</b> 100г	<b>Арахис</b> 100г	<b>Фундук</b> 100г	<b>Коричневая капуста</b> 100г	<b>Ячмень овсяный</b> 100г
<b>Семена</b> 100г	<b>Пшено</b> 100г	<b>Грибный орех</b> 100г	<b>Горчица</b> 100г	<b>Масло</b> 100г



**Mg 12**  
24.305  
**Magnesium**  
Магний





## Обобщение и систематизация знаний по теме: «Металлы»

### Положительное влияние

# Fe

Уровень железа – это показатель, критичный для развития мозга, так как этот микроэлемент необходим для обеспечения энергетического метаболизма в клетках.

Железо необходимо для жизни, для образования гемоглобина (красных кровяных телец), миоглобина (красный пигмент в мышцах) и некоторых ферментов.

Лишь около 8% принимаемого вами железа всасывается и, в конце концов попадает в кровоток. Гемоглобин, содержащий основную часть железа, перерабатывается и используется повторно, при замене кровяных клеток каждые 120 дней.

#### ИСТОЧНИКИ ЖЕЛЕЗА

Продукт	Содержание железа в 100г
Овсяные хлопья	30 мг
Пшеничные отруби	30 мг
Вода	11,7 мг
Минеральная вода	1,9 мг
Уксус	2,8 мг
Яблоки	7 мг
Помидоры	4,4 мг
Печень	2,5 мг
Яйца	1,3 мг
Порridge	0,7 мг



Железо необходимо и растениям. Оно входит в состав цитоплазмы, участвует в процессе фотосинтеза. Растения, выращенные на субстрате, не содержащем железа, имеют светлые листья. Маленькая добавка железа к субстрату – и они приобретают зеленый цвет.



Fe | Железо



Недостаток железа на листьях винограда



Недостаток железа на листьях земляники



Недостаток железа на листьях огурца



Признаки дефицита железа на листьях розы

## Потребность растений в железе

- Железо необходимо растениям для образования хлорофилла;
- Недостаток железа в почве вызывает хлороз – железное голодание растений, проявляющийся в пожелтении листьев.



## Содержание железа в растениях



железо в норме



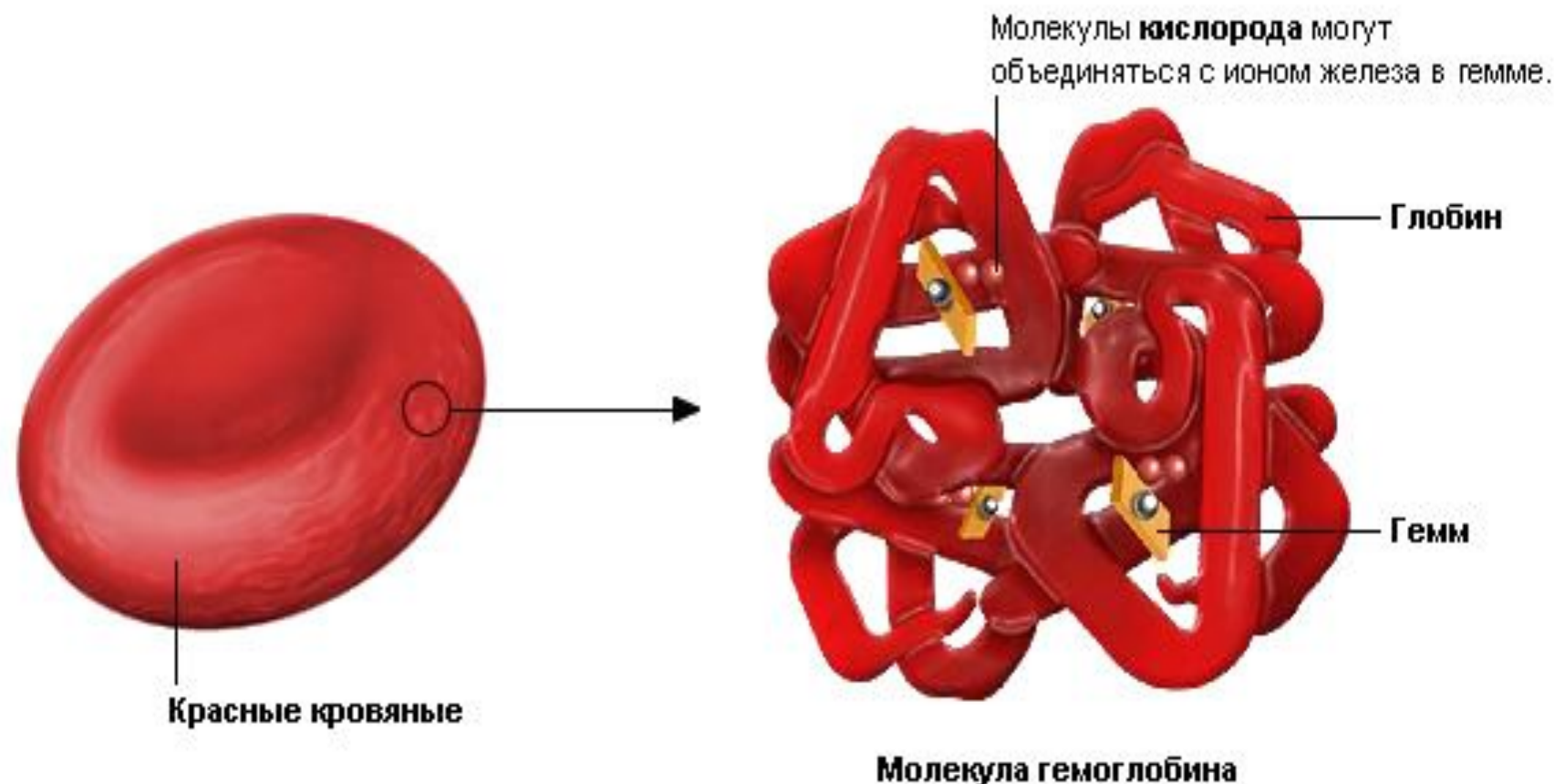
железо в избытке

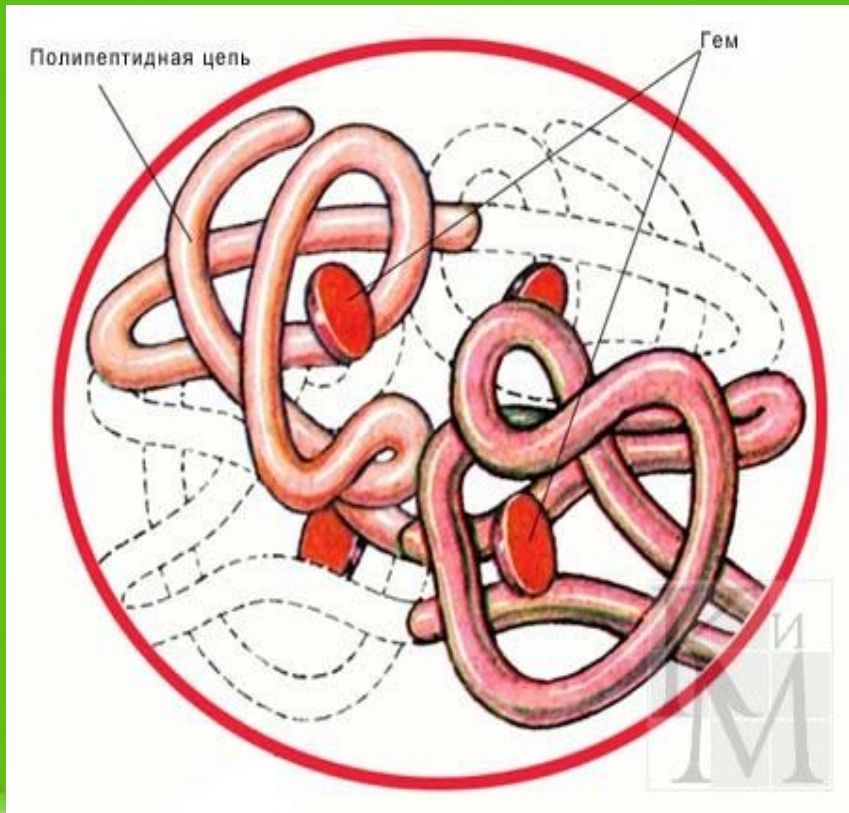


недостаток железа

(хлороз)

В теле человека в среднем содержится 25 миллиардов красных кровяных телец, или эритроцитов. У этих клеток нет ядра, они могут растягиваться и деформироваться, что помогает им проходить по самым узким кровеносным сосудам. Каждая красная кровяная клетка содержит около 250 миллионов молекул гемоглобина (вещество, которое состоит из белка (глобин) и четырех пигментов геммы). Гемоглобин играет важную роль в газообмене: он переносит кислород и углекислый газ. В каждом гемме содержится ион железа, который окисляется и придает крови, насыщенной кислородом, красный цвет.

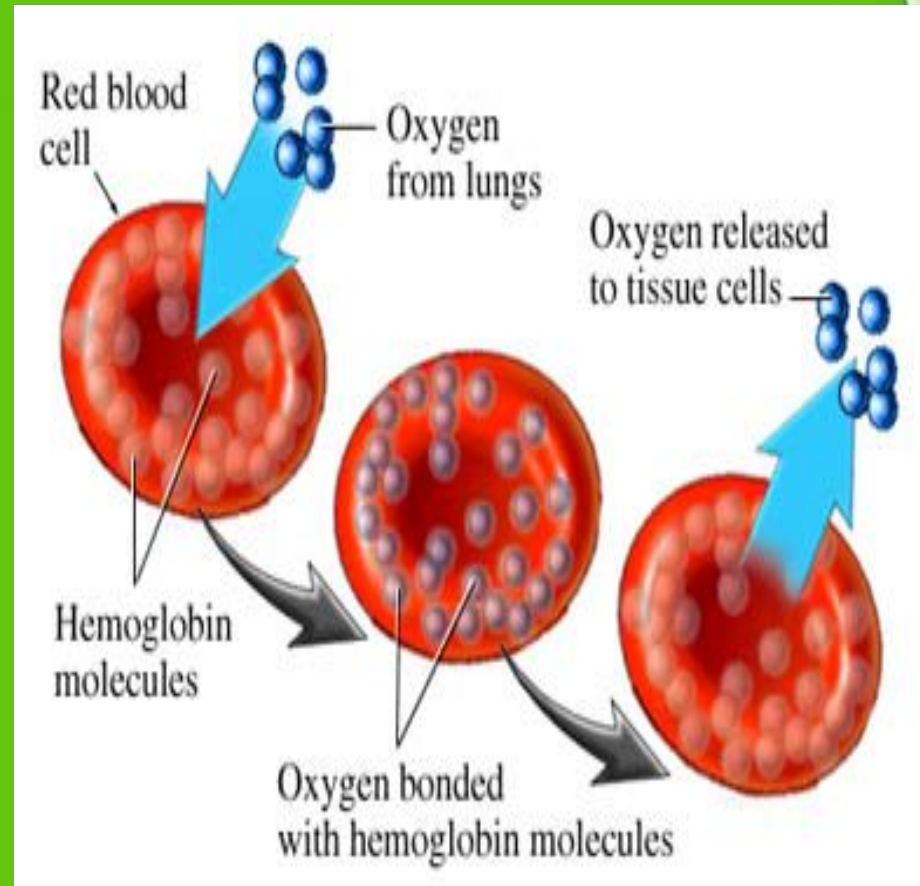






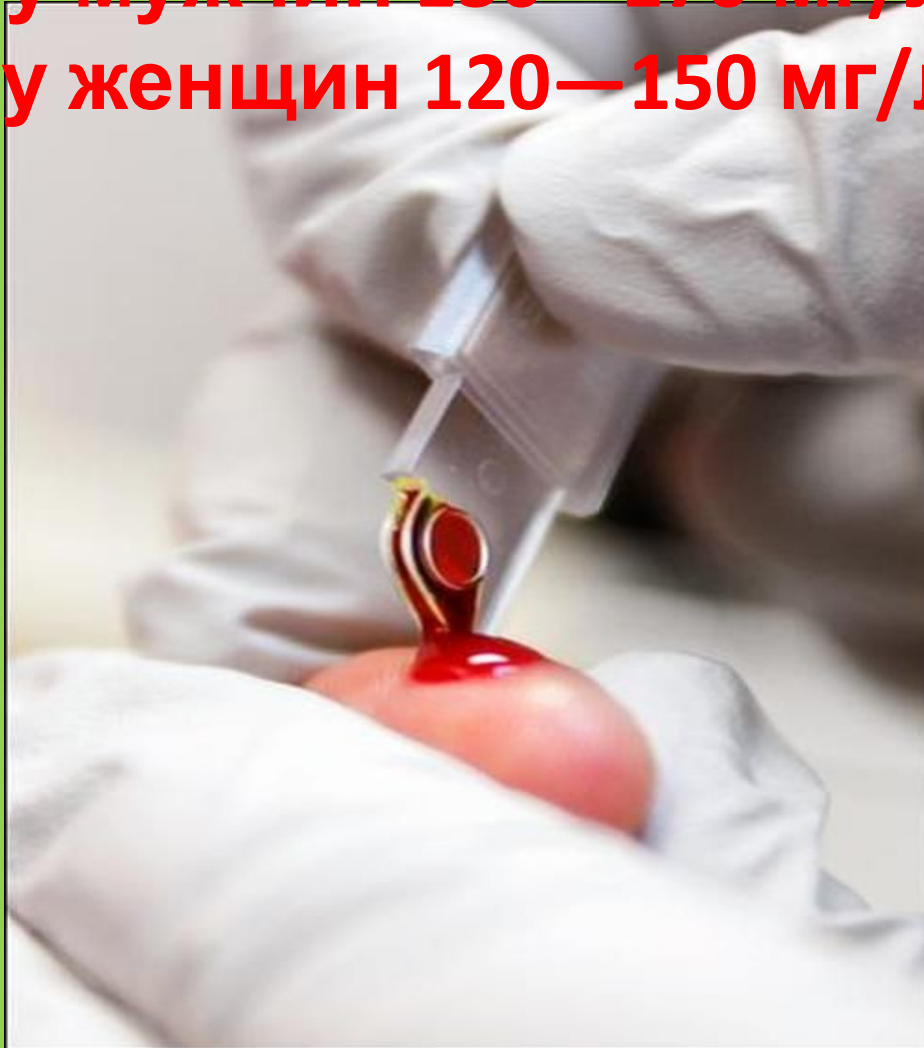


Присоединение  $O_2$  обеспечивается содержанием в геме атома  $Fe^{2+}$ . Эта реакция окисления- обратима. В капиллярах лёгких гемоглобин соединяется с  $O_2$ , превращаясь в — оксигемоглобин. В капиллярах тканей, происходит диссоциация оксигемоглобина на



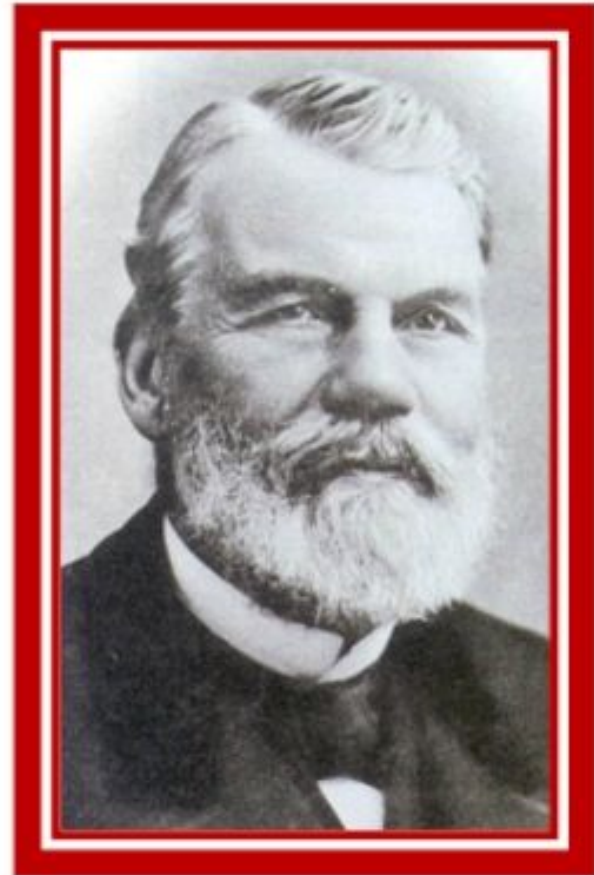
**Уровень гемоглобина считается  
нормой:**

**у мужчин 130—170 мг/л.  
у женщин 120—150 мг/л**



# Введение

В XIX в. Мери сделал сенсационное открытие — обнаружил железо в крови человека. Несведущие в медицине люди были поражены сообщением Мери. Кто-то даже предложил чеканить медали из железа крови знаменитых людей для увековечивания их памяти.



- Francois Marie Raoult (1830-1901)

# ЖЕЛЕЗО В ЖИВОЙ ПРИРОДЕ

Француз Мери в XIX веке сделал сенсационное открытие — обнаружил железо в крови человека. Несведущие в медицине люди были поражены сообщением Мери. Кто-то даже предложил чеканить медали из железа, выделенного из крови знаменитых людей, для увековечивания их памяти. В истории медицины известен такой печальный случай. Один студент-химик решил подарить своей возлюбленной кольцо, сделанное из железа собственной крови. Выпуская время от времени кровь, он получал соединение, из которого химическим путем выделял железо. Юноша погиб от наступившего малокровия. Он так и не собрал нужного количества железа для изготовления кольца. Бедняга не знал, что общее содержание железа в крови взрослого человека невелико и составляет в среднем 3—4 грамма, чего хватит разве что на два сапожных гвоздика.



# Продукты в которых содержится железо:

**Fe**



- Голубая кровь Это головоногое существо дышит жабрами, но, несмотря на это, осьминог довольно долго может обходиться без воды. Еще одной особенностью животного можно считать наличие не одного, а сразу трех сердец. Один орган гоняет голубую кровь по телу, а другие два проталкивает ее через жабры. У западных берегов Тихого океана встречаются синекольчатые осьминоги. Они являются самыми опасными существами в мире.

**Почему у головоногих моллюсков кровь- голубая?**



## Голубая кровь

Голубой цвет придает крови пигмент гемоцианин, - на основе меди. Темно-голубая, когда насыщена кислородом, и бледная в венах. Цвет крови этих животных зависит от металлов, которые входят в ее состав.

И этот пигмент весьма широко распространен. Благодаря ему голубой цвет крови имеют некоторые улитки, пауки, ракообразные, каракатицы и головоногие моллюски (осьминоги, например). Голубая кровь не только у головоногих моллюсков, но еще и у скорпионов, пауков и речных раков.



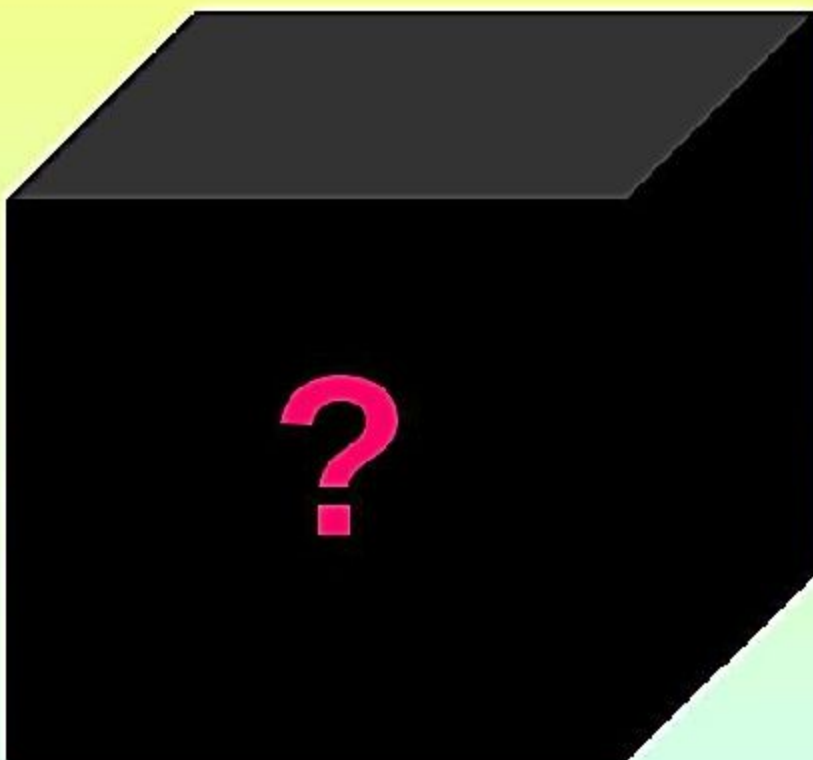
# Голубая кровь



- Голубую кровь некоторых позвоночных в научной литературе впервые описал знаменитый голландский натуралист Ян Сваммердам в 1669 году, однако объяснить природу этого явления долго не удавалось.
- В 1878 году французский ученый Л. Фредерико назвал вещество, которое придавало крови моллюсков голубой цвет, гемоцианином («гема» — кровь, «циана» — синий) — по аналогии с гемоглобином.



# Черный ящик



**Что  
находится  
в черном  
ящике?**

**В черном ящике лежит металлический предмет – его необходимо отгадать по свойствам:**

- 1. Наполеон III – племянник великого дяди, любил пофорсить. На одном из банкетов гости ели разными столовыми принадлежностями и обиделись те, кому достались золотые, а не из этого металла.
- 2. Этот металл более 30 лет украшал пальцы, шеи и уши великосветских модниц. Так как первоначально килограмм этого металла стоил на 80 рублей дороже равного веса золота.
- 3. Металл, из которого сделана эта вещь, входит в состав сапфира и рубина.
- 4. Сырьём для получения этого металла служит боксит.
- 5. Его называют «крылатым металлом»



Спасибо за внимание!

