

МЕТАЛЛЫ. СТРОЕНИЕ, СВОЙСТВА, ПРИМЕНЕНИЕ



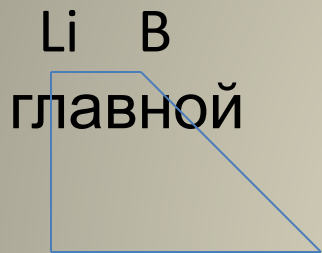
*«Металл суть светлое
тело,
которое ковать можно».*

*Ломоносов М.
В.*

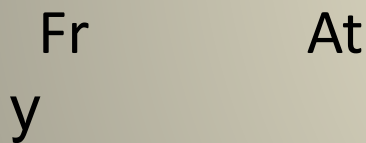
Содержание

1. Характеристика элемента-металла по положению в ПСХЭ
2. Изменение металлических свойств в ПСХЭ
3. Металлы – простые вещества
4. Химическая связь в металлах
- 5-6. Физические свойства
7. Металлы – рекордсмены
8. О применении металлов
9. Металлы древности на службе у человека
- 10-11. Из истории сплавов
- 12-18. Чугун-материал для создания шедевров мирового искусства
19. О роли металлов
20. Используемая литература
21. Авторская страница

Характеристика элемента – металла по положению в ПСХЭ Д.И.Менделеева



подгруппе.



1. Металлы находятся в I-III группе

подгруппе (искл. H -1e, He-2e, B-3e),

а также в I-VIII группах побочной

2. На внешнем энергетическом уровне

↓
металлов от 1 до 3-х электронов.

3. $\underline{\text{Me}}^0 - n e = \text{Me}^{+n}$ (окисление)

восстановитель

4. Степень окисления металла:

0, +1, +2, +3 (низшая)

Изменение металлических свойств в ПСХЭ

В группах:



металлические свойства усиливаются

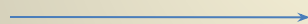
причина: 1.увеличивается заряд ядра,

2.число электронов на внешнем э.у.

не изменяется

3.радиус атома увеличивается

В периодах:



металлические свойства уменьшаются

причина: 1. увеличивается заряд ядра

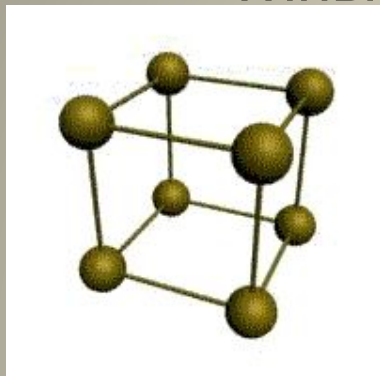
2. число электронов на внешнем э.у.

увеличивается

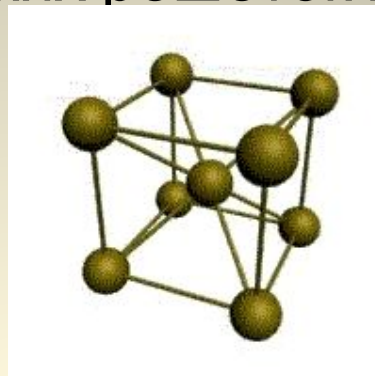
3. радиус атома уменьшается

Металлы –простые вещества

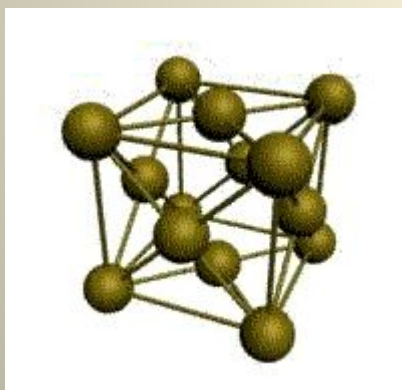
Типы кристаллических решёток металлов



Кубическая



Объёмно-центрированная
кубическая

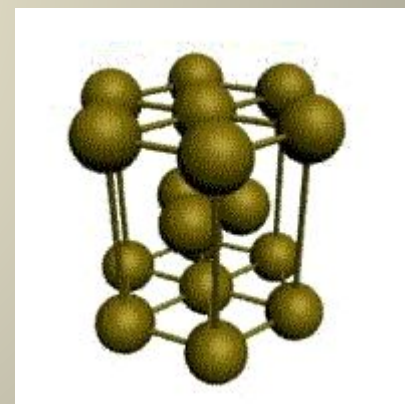


Гранецентрированная

Гексагональная

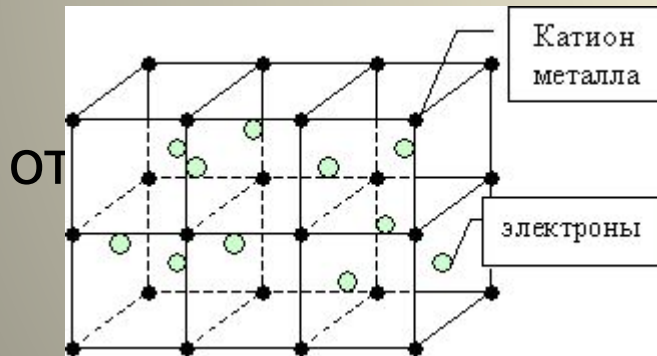
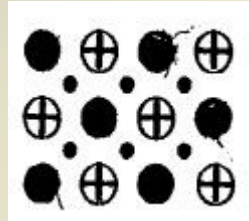
кубическая

плотноупакованная



Химическая связь в металлах

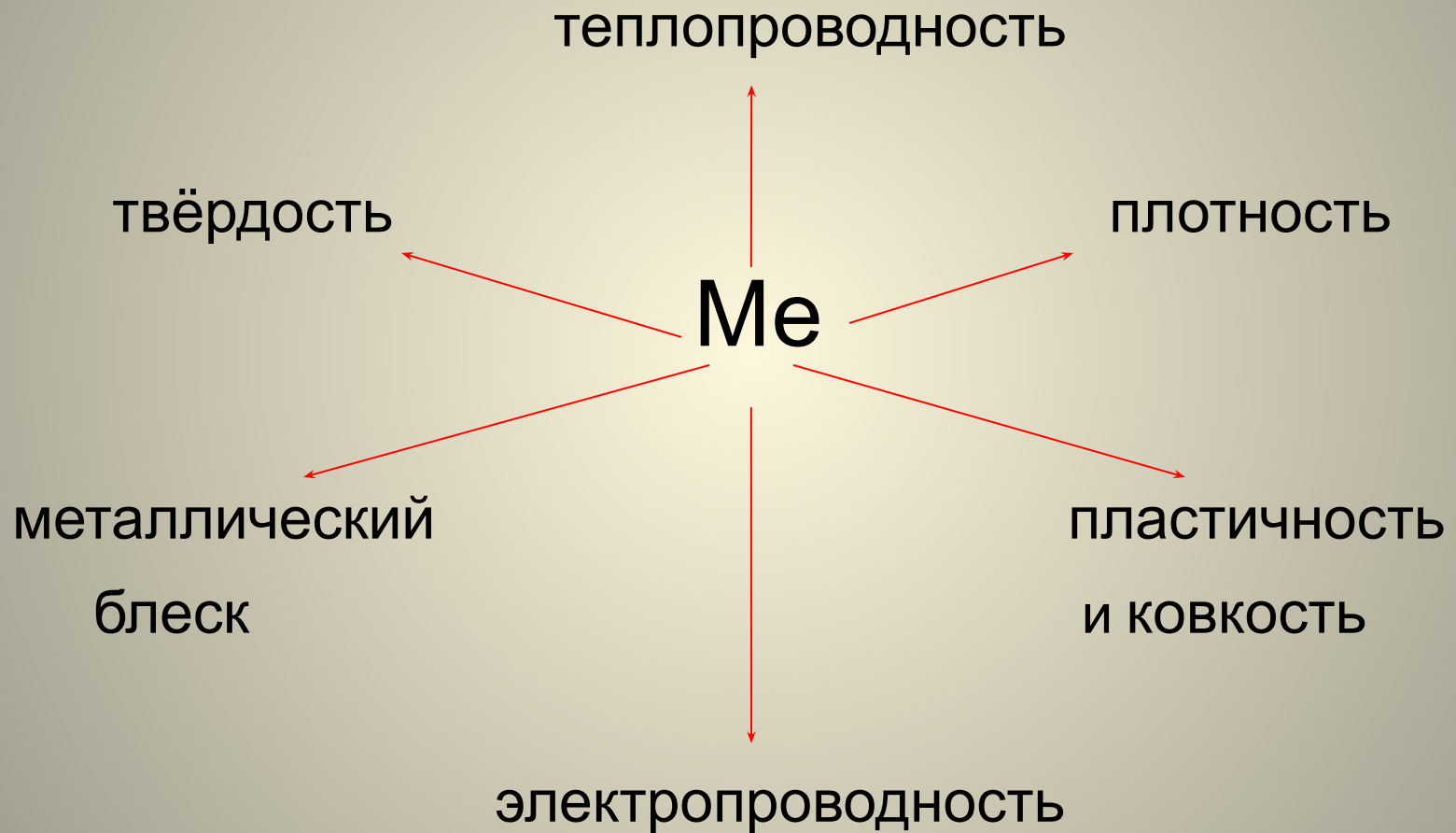
В узлах кристаллической решётки атом-ионы, между которыми свободно перемещаются свободные электроны («электронный газ»)



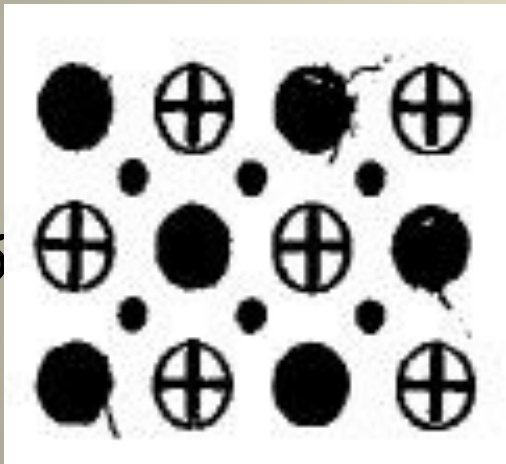
Металлическая связь – связь между атом-ионами и свободными электронами за счёт сил электростатического

притяжения

Физические свойства металлов



Физические свойства металлов (продолжение)



Физические свойства металлов:
пластичность, металлический
теплопроводность и электропро-
водность обусловлены наличием в
кристаллической решётке

металлов

свободных электронов - «электронный газ».

Металлы - «рекордсмены»

W - самый тугоплавкий

Ag - самый электропроводный

Li - самый лёгкий

Al - самый распространённый

Cs - самый легкоплавкий

Au - лучший катализатор

Cr - самый твёрдый

Os - самый тяжёлый

О применении металлов



Медь была первым металлом, которым овладел человек. Она открыла эру металлургии и дала миру первый сплав. Многие тысячелетия медь была основой материальной культуры и искусств. Трудно переоценить уникальную роль меди в истории человеческой цивилизации.



Металлы древности на службе у человека

Семь металлов создал свет
по числу семи планет ...
Алхимики

Золото	(Au)	–	солнце
Серебро	(Ag)	–	луна
Ртуть	(Hg)	–	меркурий
Медь	(Cu)	–	меркурий
Железо	(Fe)	–	марс
Олово	(Sn)	–	юпитер
Свинец	(Pb)	–	сатурн



Из истории сплавов



Бронза была первым сплавом, полученным человеком.

Распространение бронзы началось с конца 4 тыс. до н.э. Древнейшие бронзовые изделия найдены на территории Ирана, Месопотамии, Турции.

В конце 3 тыс. до н.э. бронза появилась в Индии, во 2 тыс. до н.э. – в Китае и Европе.

В Америке бронзовый век охватывает период с VI по X века н.э.



Из истории сплавов (продолжение)



В железный век первыми пришли народы Африки. Они перешагнули из каменного века в железный минуя медный и бронзовый. Это связано с тем, что в Африке

руды выходят на поверхность

земли.

Африканцы изобрели плавку железа в 600-400 годах до новой эры.

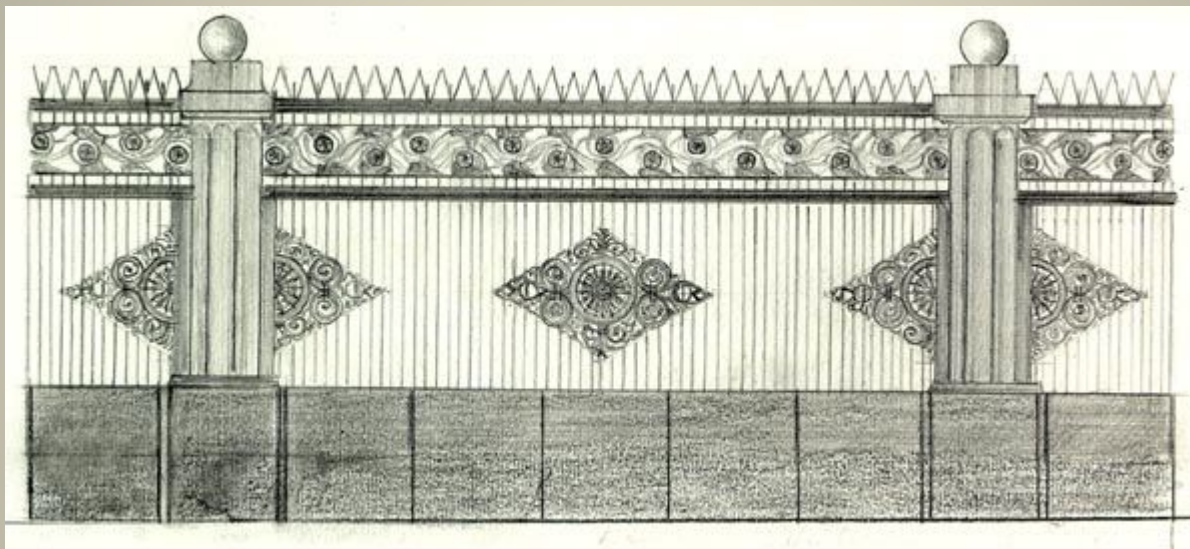
Чугун –материал для создания шедевров мирового искусства

Санкт-Петербург –своеобразный музей, в котором собрано бесчисленное множество произведений изобразительного искусства, выполненных из чугуна.



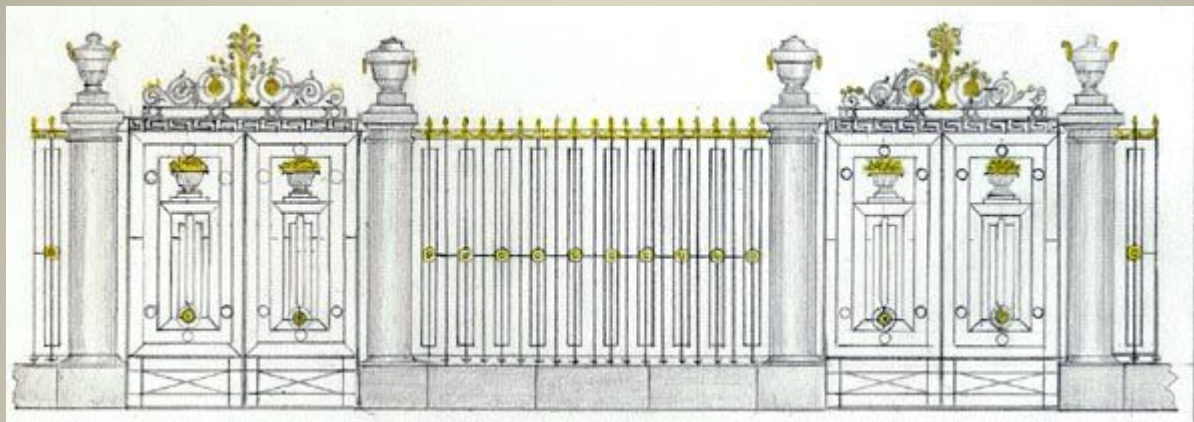
Рассмотрит лишь некоторые из них – чугунные ограды дворцов и набережных рек Санкт – Петербурга.

Чугун – материал для создания шедевров мирового искусства (продолжение)



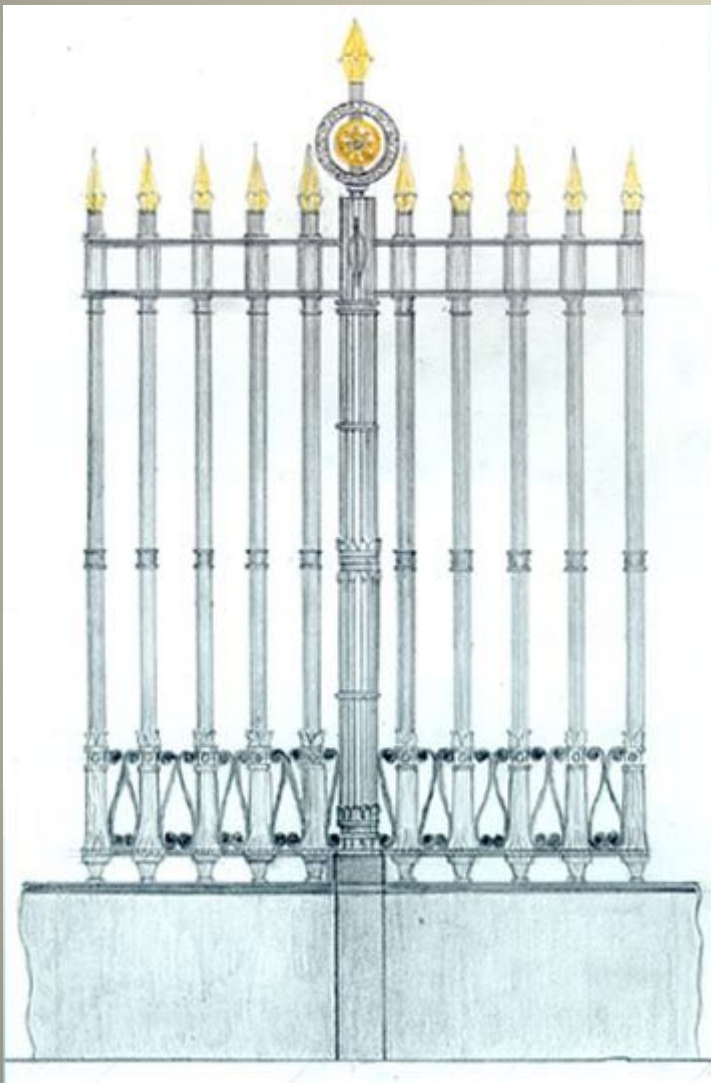
Воронихинская решётка у Казанского собора. Отлита в 1811 году.
(Архитектор Воронихин А.Н.)

Чугун – материал для создания шедевров мирового искусства (продолжение)



Решётка Летнего сада. 36 гранитных колонн, увенчанных вазами и урнами, и тончайшие ажурные звенья, украшенные позолоченными розетками, стали сокровищем мирового искусства. (Архитекторы Фельтен Ю.М. и Егоров П.Е.)

Чугун – материал для создания шедевров мирового искусства (продолжение)



Ограда Русского музея
(Михайловского дворца),
1819-1825 г
(Архитектор Росси К.И.)
До 1917 года назывался
музеем Александра III.

Чугун – материал для создания шедевров мирового искусства (продолжение)

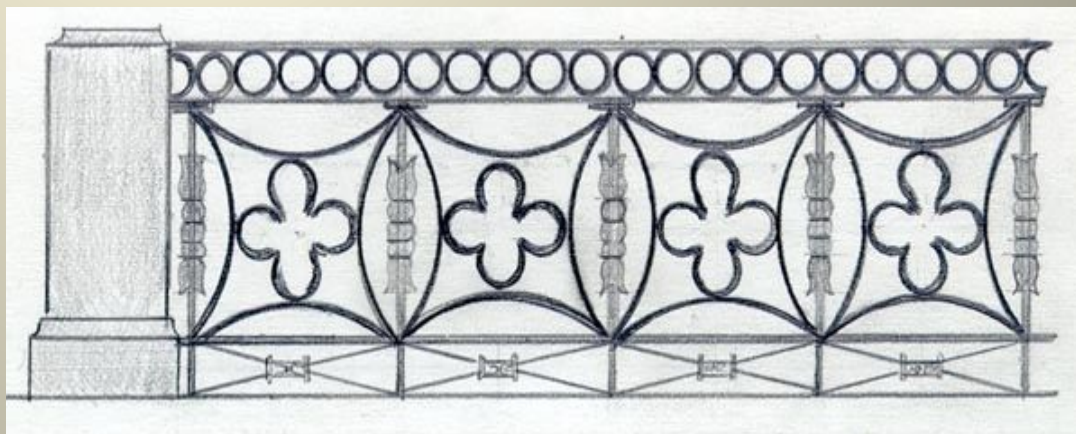


Ограда набережной реки Фонтанки. Сооружена в 1780-1789 г по проекту архитектора Квасова А.В.

Чугун – материал для создания шедевров мирового искусства (продолжение)



Ограда набережной
реки Мойки
(1798-1810 годы)



О роли металлов

Металлы сыграли важную роль в истории человечества и несмотря на то, что в последнее время у них появился конкурент – полимерные материалы, металлы и сейчас продолжают занимать ведущее место в развитии цивилизации.

