

Металлическая химическая СВЯЗЬ

Металлы сокровища природы.



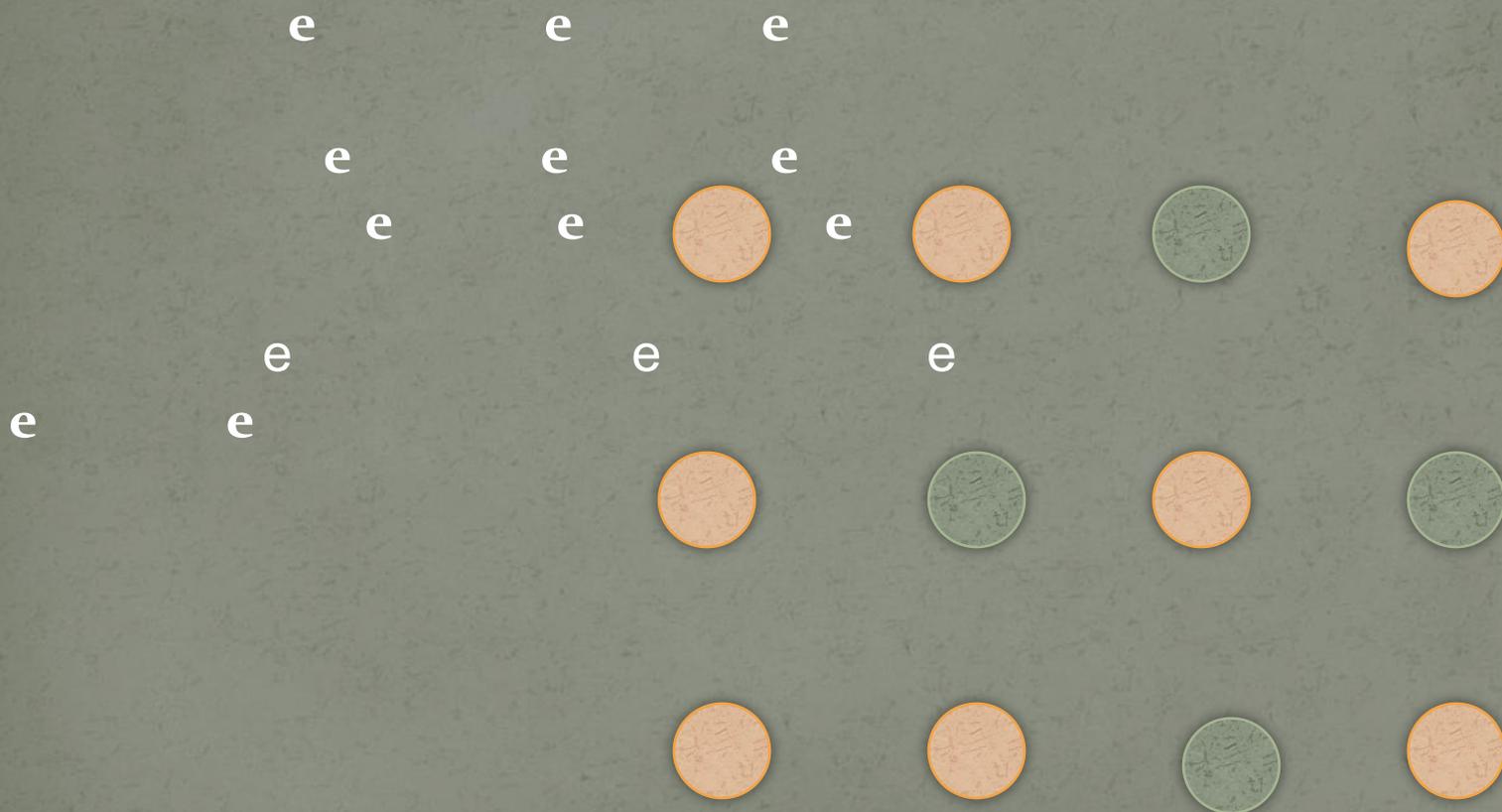
- Металлы золото, серебро, платина встречаются в самородном состоянии. Благодаря блеску, пластичности, твёрдости и редкости высоко ценились и ценятся человечеством.



- Серебро в группе драгоценных металлов всегда занимает почётное место уступая лишь одному золоту.

- Металлическая связь характерна для металлов и их сплавов в твёрдом и жидком состоянии

Строение металла



- Оторвавшиеся электроны перемещаются от одного иона к другому , связывая их в единое целое
- Небольшое количество обобществлённых электронов связывает большое число атомов и ИОНОВ

Механизм металлической связи

$\text{Me}^0 - ne$

Me^{n+}

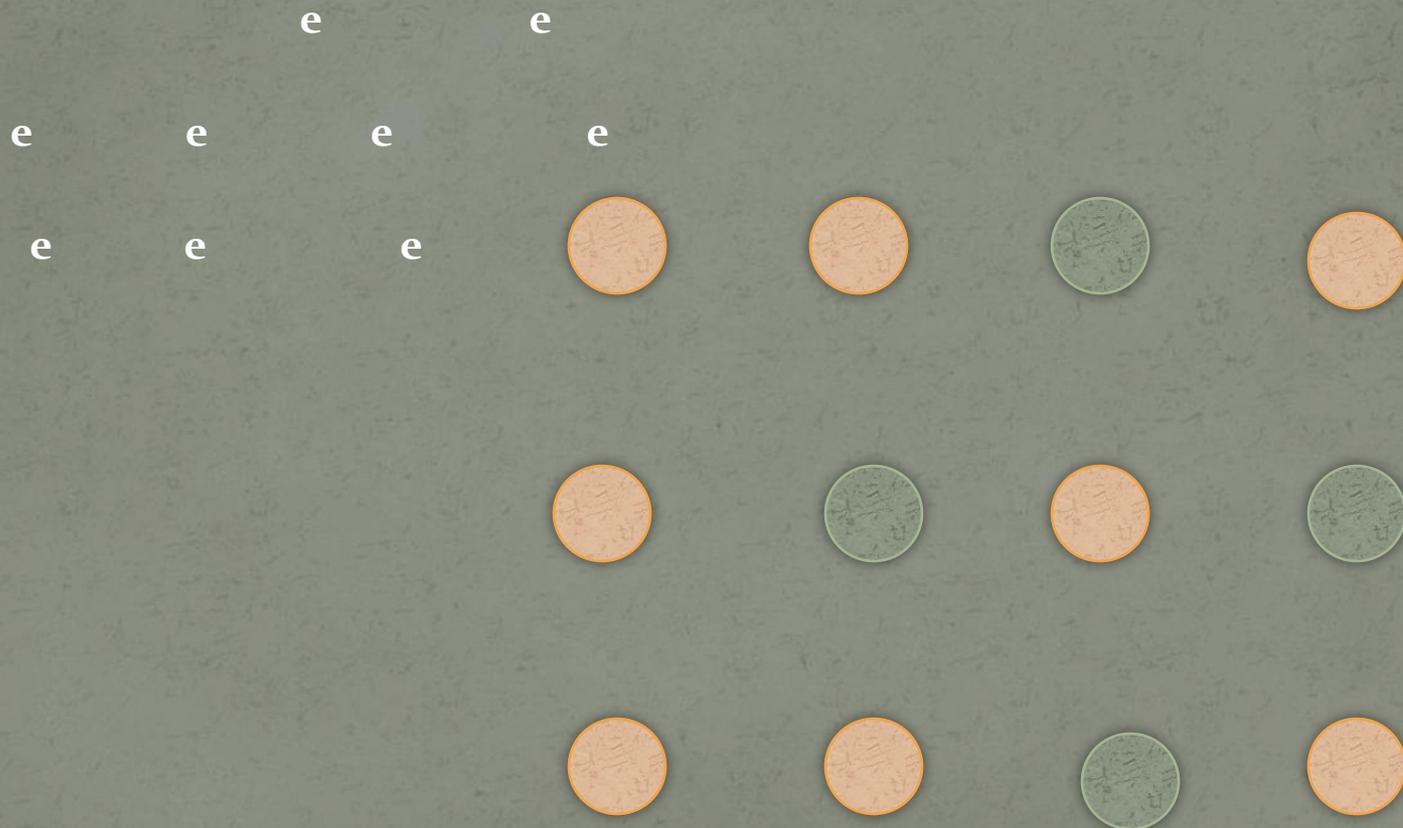


- Металлическая связь – это связь в металлах и сплавах между атом- ионом посредством обобществления внешних электронов

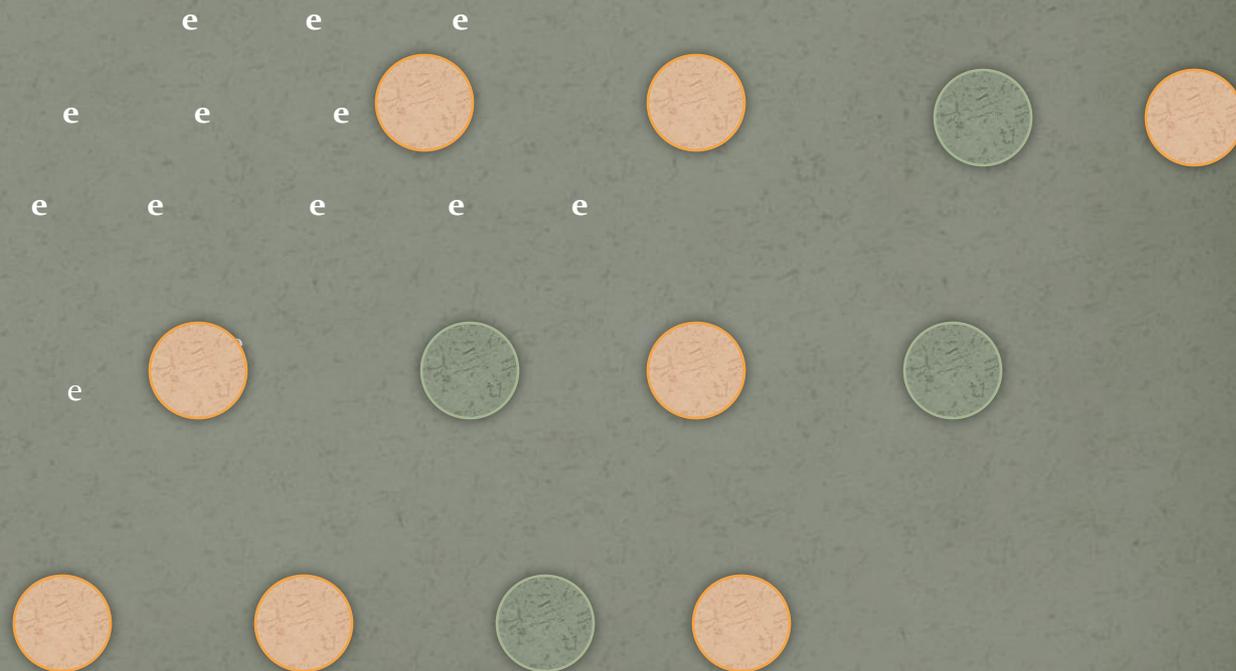
**Наличием свободных электронов
объясняются физические свойства металлов**

- **Металлический блеск**
- **Теплопроводность**
- **Электропроводность**
- **Ковкость (пластичность)**

Объяснение ковкости



Объяснение ковкости



Выводы

- Металлическая химическая связь характерна для металлов и их сплавов
- Металлическая связь как и ковалентная образуется за счёт обобществления электронов
- В металлической связи как и в ионной образуются ионы.
- основа химической связи одна-электростатическое взаимодействие противоположно заряженных частиц: протонов в ядре и электронов.

Домашнее задание

- *Учебник Химия 8 класс*
- *§ 12 упр. 1-3.*