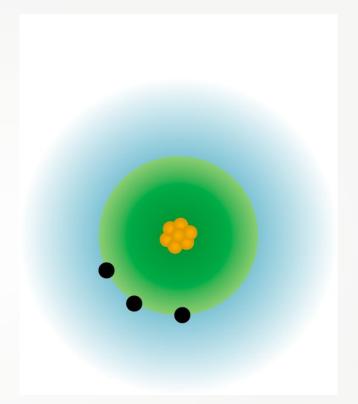
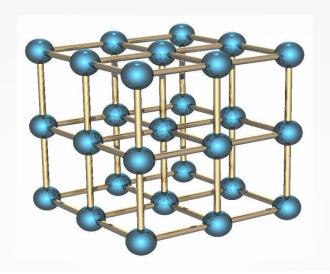


Все электроны на внешних энергетических уровнях атомов металлов обобществлённые, т.е. принадлежат всем атомам вещества.







**Металлическая связь** — это связь в металлах и сплавах между атом-ионами посредством обобществлённых электронов.

#### Физические свойства

металлов

- 1. Металлический блеск.
- 2. Электропроводность и теплопроводность.
- 3. Пластичность.
- 4. Твёрдость.
- 5. Высокая плотность и температура плавления.

### Металлический



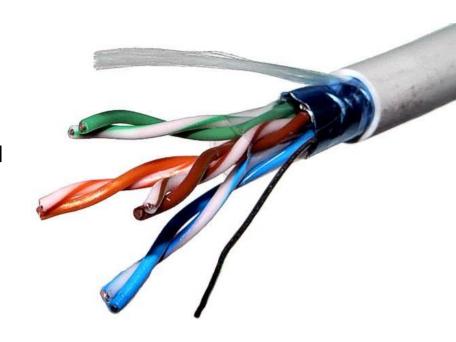


Прекрасно отражают свет Pd, Hg, Ag, Cu. Из алюминия, серебра и палладия, основываясь на их отражательной способности, изготавливают зеркала, в том числе и применяемые в прожекторах.

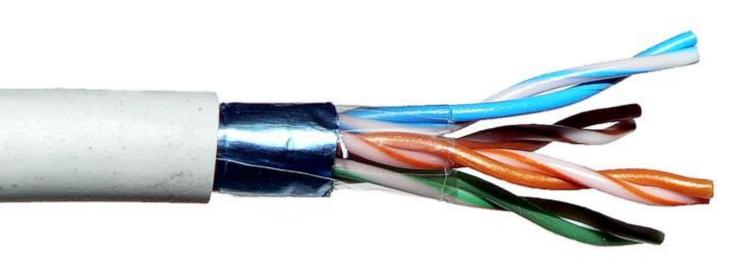


### Электропроводность и

Все металлы хорошо проводят электрический ток и имеют высокую теплопроводность.



Высокая электропроводность металлов обусловлена направленным движением электронов в кристаллической решётке при воздействии электрического тока.



## Пластичност

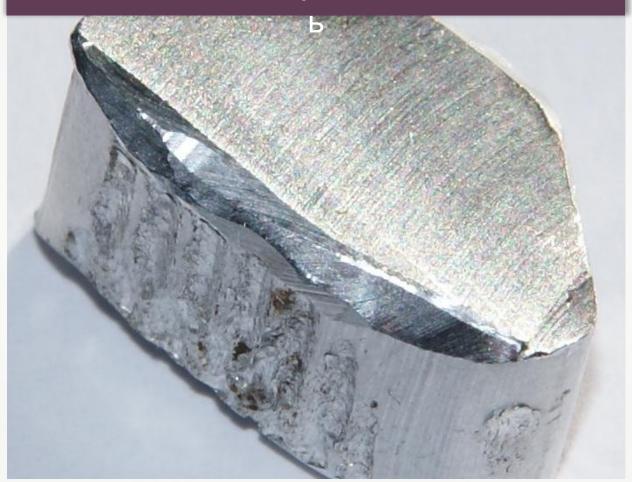


Наиболее пластичные металлы — золото, серебро, медь. Из золота можно изготовить тонкую фольгу толщиной 0,003 мм, которую используют для золочения изделий.





# Твёрдост

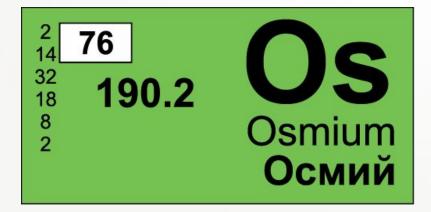


#### Плотност

Металлы

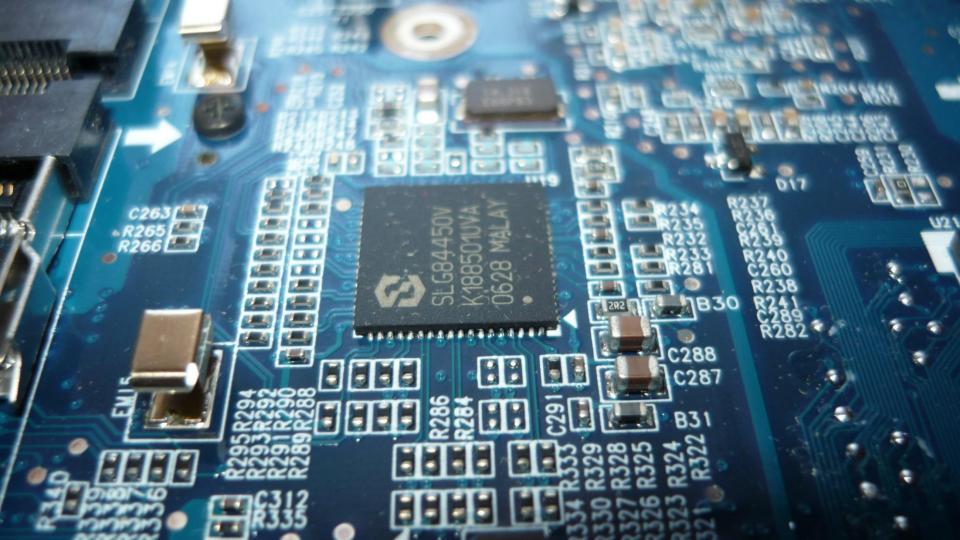
Лёгкие (от 0,53 до 5 г/см³) Тяжёлые (от 5 до 22,6 г/см³)













Чёрные

Цветные

