

# Почему золото блестит?



**Брюс Меткалф.  
Декоративная  
скульптура**



**Самородок  
"Верблюд"  
Вес 9 288,2 г.  
Россия**



**Самородок Золотое  
сердце**

## Работу выполнили

Александров Анатолий 10А

Чуриков Сергей 10А

МОУ СОШ №4 г. Маркс

Саратовская обл.

Руководитель учитель химии

Рябова Ольга Евгеньевна



# Место золота в таблице Менделеева.

**Au – золото –**

произношение *аурум*

(утренняя звезда – с лат.)

**Au** – VI ПЕРИОД, I ГРУППА,  
ГЛАВНАЯ ПОДГРУППА  
ПОРЯДКОВЫЙ НОМЕР 79  
ЗАРЯД ЯДРА +79  
Ar (Au) = 197



# Строение электронных оболочек.

Электроны, двигаются вокруг ядра атома, образуют в совокупности его электронную оболочку. Число электронов в оболочке атома равно числу протонов в ядре атома и определяется порядковым номером элемента в таблице Д.И. Менделеева.



# Электронные слои.

- Электроны, движущиеся вблизи ядра, как бы загораживают ядро от других электронов, которые притягиваются к ядру слабее и движутся на большем удалении от него и имеют большую подвижность. Так образуются *электронные слои* в электронной оболочке атома.

# СВОЙСТВО МЕТАЛЛОВ.

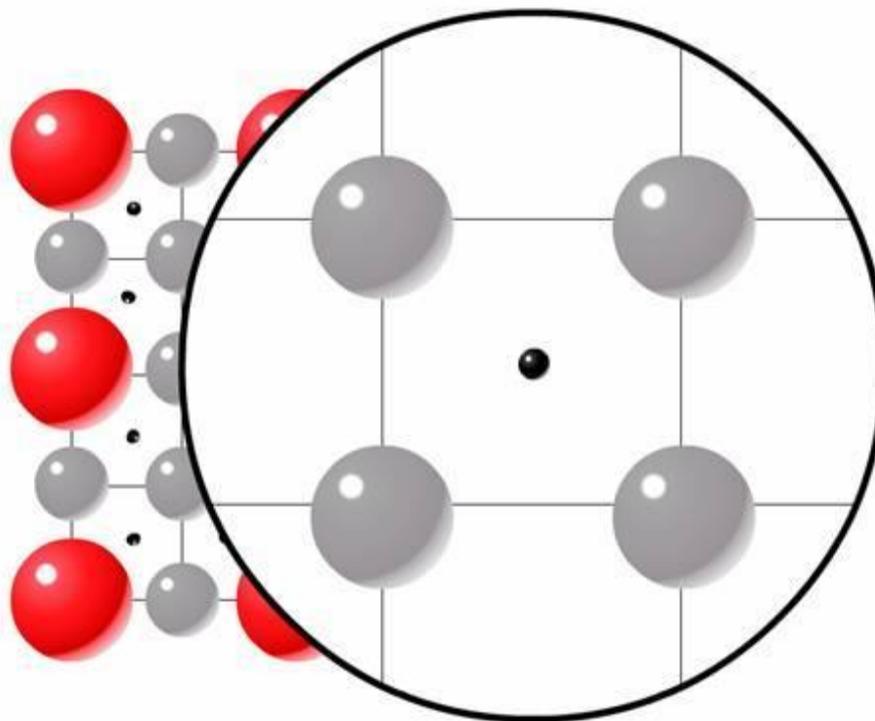
- Пластичность
- Ковкость
- Электропроводность
- Блеск



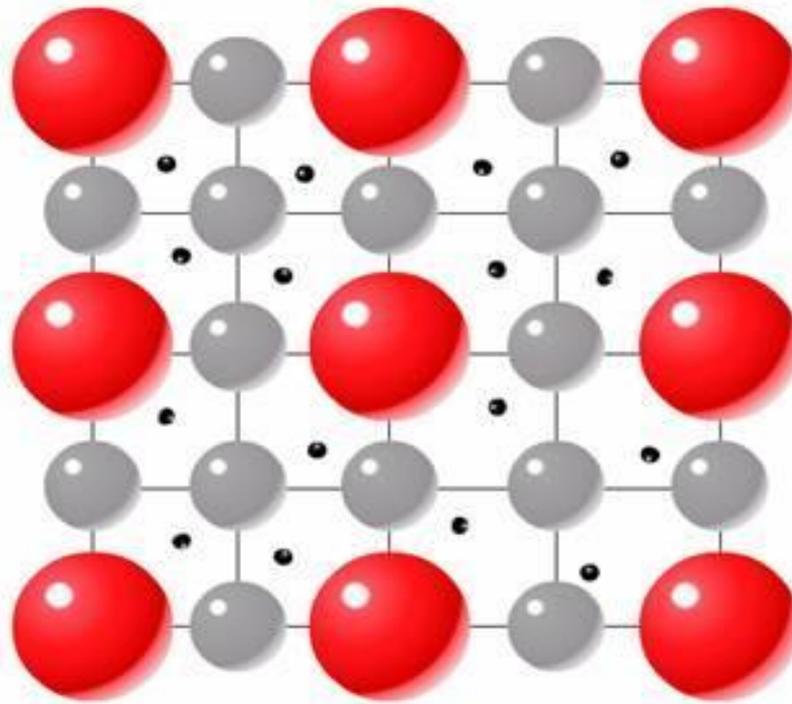
**Металлическая связь – это связь внутри металла между атомами, ионами и свободными электронами.**

**Именно движение свободных электронов определяет физические свойства металлов.**

**Металлический блеск- одно из таких свойств.**



# Металлическая кристаллическая решётка



# Вывод

- **Блеск металлов обуславливают свободные электроны. Свет поглощается поверхностью металла, и его электроны начинают испускать свои, вторичные, волны излучения, которые мы воспринимаем как металлический блеск.**
- **Вот поэтому золото блестит.**

