

Почему золото блестит?



**Брюс Меткалф.
Декоративная
скульптура**



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



**Самородок Золотое
сердце**

Работу выполнили

Александров Анатолий 10А

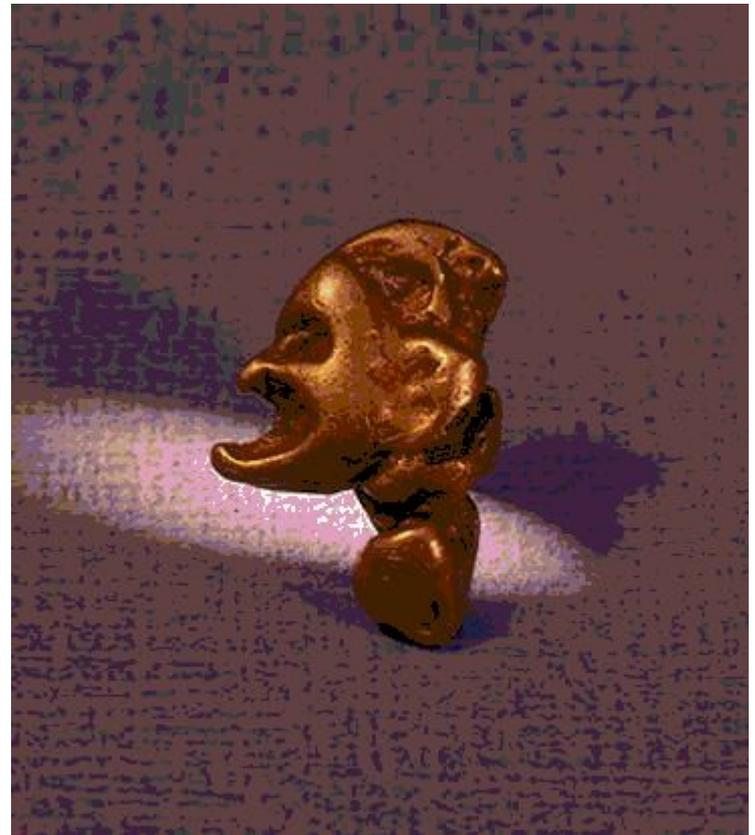
Чуриков Сергей 10А

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.

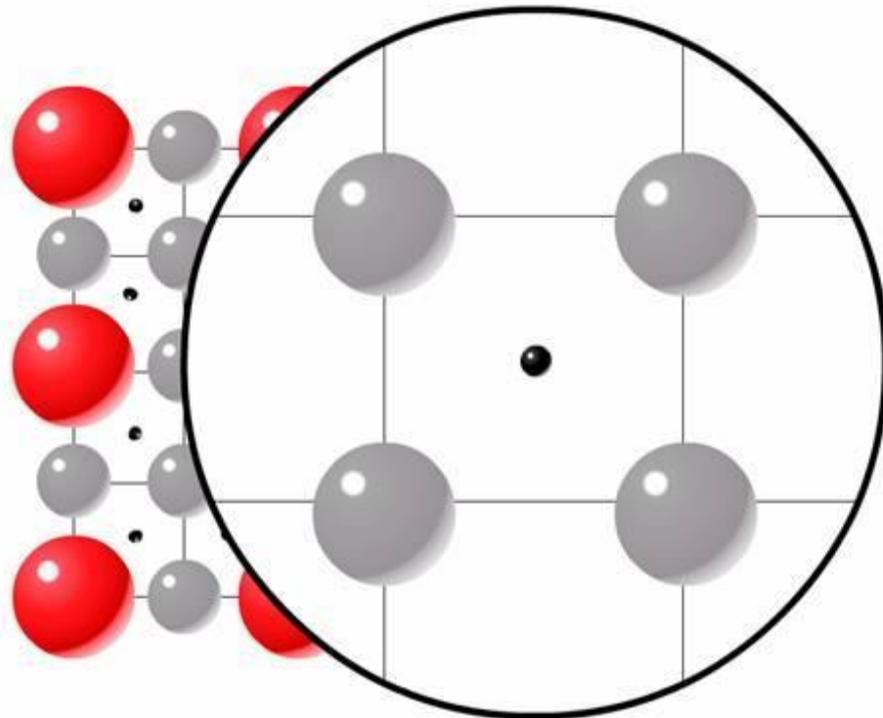
- Пластичность
- Ковкость
- Электропроводность
- Блеск



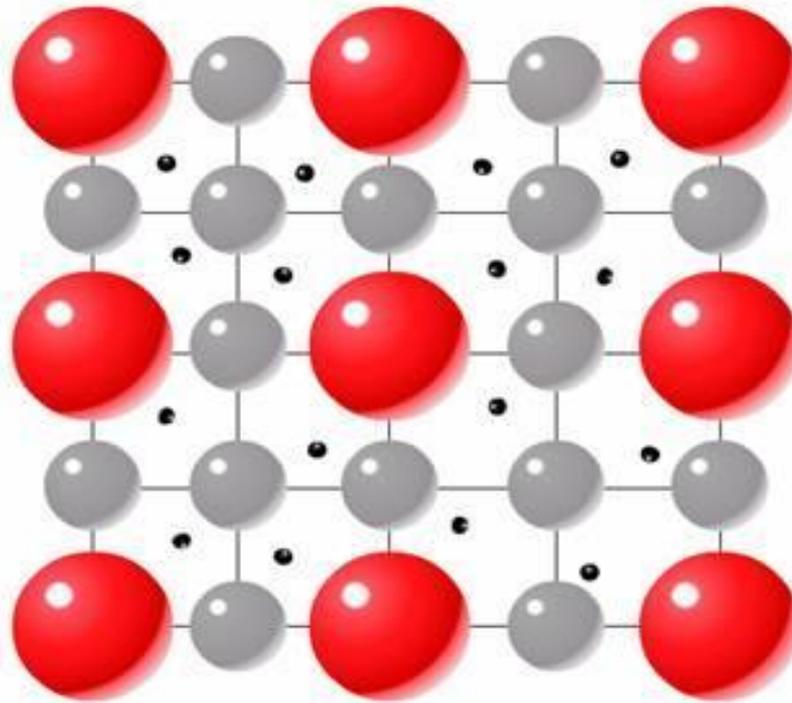
Металлическая связь – это связь внутри металла между атомами, ионами и свободными электронами.

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.**

