

СЕРЕБРО



Серебрó — элемент побочной подгруппы первой группы, пятого периода периодической системы химических элементов

Д. И. Менделеева, с атомным номером 47. Обозначается символом

Ag (лат. Argentum) История Серебра известно человечеству с древнейших времён. Это связано с тем, что в своё время серебро, равно как и золото, часто встречалось в самородном виде — его не приходилось выплавлять из руд. Это предопределило довольно значительную роль серебра в культурных традициях различных народов. В Ассирии и Вавилоне серебро считалось священным металлом и являлось символом Луны. В Средние века серебро и его соединения были очень популярны среди алхимиков. С середины XIII века серебро становится традиционным материалом для изготовления посуды. Кроме того, серебро и по сей день используется для чеканки монет.



- серебро является одним из тех металлов, которые привлекли внимание человека еще в древние времена. Свое название серебро ведет от санскритского слова "аргента", что значит "светлый". От слова аргента произошло и латинское "аргентум". Латинское название серебра «аргентум» как древнегреческое «аргитос», шумерское «ку-баббар» и древнеегипетское «хад», означает «БЕЛОЕ»;

- на русском «серебро», на немецком «зильбер», английском «сильвер» - эти слова восходят к древнеиндийскому слову «сарпа», которым обозначали Луну и Серп (по аналогии с Луной) – древнейшее орудие земледельца:





Физические свойства

Чистое серебро — довольно тяжёлый

(легче [свинца](#), но тяжелее [меди](#)),

необычайно пластичный серебристо-

белый [металл](#) ([коэффициент отражения](#) света близок к 100 %).

Тонкая серебряная [фольга](#) в проходящем свете имеет фиолетовый

цвет. С течением времени металл тускнеет, реагируя с содержащимися

в воздухе следами [сероводорода](#) и образуя налёт [сульфида](#).

Обладает высокой [теплопроводностью](#).

При комнатной температуре имеет самую

высокую [электропроводность](#)



Применение

Применяется как драгоценный металл в ювелирном деле (обычно в сплаве с медью, иногда с никелем и другими металлами).

Используется при чеканке монет, наград — орденов и медалей. Галогениды серебра и нитрат серебра используются в фотографии, так как обладают высокой светочувствительностью.

Йодистое серебро применяется для управления климатом («разгон облаков»)

Из-за высочайшей электропроводности и стойкости к окислению применяется:

в электротехнике и электронике как покрытие ответственных контактов и проводников в высокочастотных цепях

в СВЧ технике как покрытие внутренней поверхности волноводов

Используется как покрытие для зеркал с высокой отражающей способностью (в обычных зеркалах используется алюминий).







