

СЕРЕБРО

Серебро -

ковкий, пластичный благородный металл с еребристо-белогоцвета. Кристаллическая решётка – гранецентрированная кубическая. Температура плавления – $960\text{ }^{\circ}\text{C}$, плотность – $10,5\text{ г/см}^3$.



НАХОЖДЕНИЕ В ПРИРОДЕ

Среднее содержание серебра в земной коре-70 мг/т. Максимальные его концентрации устанавливаются в глинистых сланцах, где достигают 900 мг/т. Сравнительно трудное вхождение в решётку других минералов.



НАИБОЛЕЕ ИЗВЕСТНЫЕ МИНЕРАЛЫ СЕРЕБРА

- самородное серебро;
- электрум (золото-серебро);
- кюстелит (серебро-золото);
- аргентит (серебро-сера);
- прустит (серебро-мышьяк-сера);
- бромаргерит (серебро-бром);
- кераргирит (серебро-хлор);
- пираргирит (серебро-сурьма-сера);
- стефанит (серебро-сурьма-сера);
- полибазит (серебро-медь-сурьма-сера);
- фрейбергит (медь-сера-серебро);
- аргентоярозит (серебро-железо-сера);
- дискразит (серебро-сурьма);
- агвиларит (серебро-селен-сера)



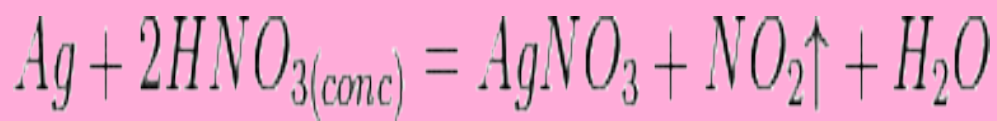
ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

Чистое серебро — довольно тяжёлый необычайно пластичный серебристо-белый металл. 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 среди всех известных металлов.



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

Серебро, будучи благородным металлом, отличается относительно низкой реакционной способностью, оно не растворяется в соляной и разбавленной серной кислотах. Однако в окислительной среде серебро растворяется:



ПРИМЕНЕНИЕ

- в составе припоев
- в составе сплавов
- как драгоценный металл в ювелирном деле
- при чеканке монет, наград -орденов и медалей
- в фотографии
- в медицине



Спасибо за внимание!