

**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)



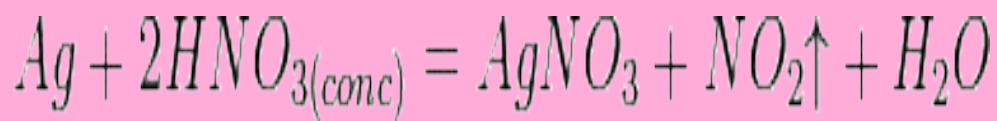
# ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

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!**