

Амальгамы

Ртуть образует амальгамы с различными недрагоценными металлами (щелочные металлы и щелочно-земельные металлы, цинк, кадмий, сурьма, алюминий, олово, медь, свинец, висмут и т.п.).

Амальгамы можно получать прямым взаимодействием металлов с ртутью, электролизом солей металлов с применением ртутного катода или электролизом солей ртути (в этом случае катод делается из соответствующего металла).

Амальгамы, полученные электролизом и очищенные при низкой температуре, используются при приготовлении пиррофорных металлов, которые отличаются большей реакционной способностью, чем те, что получают при высокой температуре. Они также используются в металлургии драгоценных металлов

Источник: "Пояснения к Товарной номенклатуре внешнеэкономической деятельности Российской Федерации (ТН ВЭД России)" (подготовлены ГТК РФ) (том 1, разделы I - VI, группы 1 - 29)

Источник: <https://alexeyborisov.ru/enc/5966/>