Задача:

В книге Г.Г.Бродерсена «Золотая рецептура» (первое издание книги — 1920-е годы) приведены следующие способы, позволяющие отличить настоящую позолоту от поддельной: «Предварительно удаляют посредством винного спирта с испытуемой поверхности слой лака, покрывающий ее, и место это смачивают раствором хлорной меди. Полученное темно-коричневое пятно показывает подделку золота. Также можно отличить настоящую позолоту от поддельной, если на испытуемом предмете, на месте, с которого снят лак, растереть каплю ртути и затем нагреть. При настоящей позолоте образуются белые пятна, чего нет при поддельной. Водный раствор азотнортутной соли не изменяет настоящей позолоты и дает белые пятна при поддельной».

На чем основаны три приведенных способа, в каких случаях они дают результат? Объясните их. При необходимости напишите уравнения реакций.

Решение:

1) Обработка раствором хлорной меди. Метод предполагает, что поддельная позолота содержит металл, более активный, чем медь, например цинк, который восстанавливает медь из раствора.

$$Zn + CuCl_2 = ZnCl_2 + Cu$$

Металлическая медь выделяется в виде коричневого пятна. Золото не восстанавливает медь, поэтому в случае золота ничего не происходит.

Очевидно, что метод применим только для составов, которые содержат активный металл (например, поталь, имитация сусального золота) и не работает для составов, где такого металла нет.

- 2) При растирании ртути образуется амальгама золота, другие металлы (медь и цинк) не образуют амальгамы в таких условиях (нужно измельчение). Амальгама золота получается легко и быстро, и ее можно наблюдать немедленно. Метод не сработает, если в составе фальшивой позолоты есть еще какой-то металл, легко образующий амальгаму (белого цвета).
- 3) При действии азотнокислой ртути на настоящее золото ничего не происходит. При наличии более активных металлов выделяется металлическая ртуть, которая выглядит как белые пятна.

$$Zn + Hg(NO_3)_2 = Zn(NO_3)_2 + Hg$$

Так как правее ртути в ряду электродных потенциалов стоят только благородные металлы, которыми вряд ли будут имитировать золото (а если и будут, то потребуется добавление меди для цвета), метод практически универсален.