

Золото

Золото - металл красивого желтого цвета, тонколистовое (сусальное) золото имеет зеленоватый оттенок. Золото с трудом образует химические соединения, оно химически устойчиво на воздухе, в воде и в кислотах, за исключением царской водки (в последней золото растворяется с образованием золотохлористоводородной кислоты). Оно взаимодействует также со свободными ионами хлора, цианидами калия и натрия, бромом и некоторыми другими химикатами, не имеющими применения в ювелирной промышленности. Плотность золота 19.32; температура плавления 960 град. С; твердость по шкале Мооса 2.5. Золото имеет высокую отражательную способность и хорошо полируется; оно обладает высокой пластичностью и прокатывается в листы толщиной до 0,0001 мм. Тепло- и электропроводность золота ниже, чем у меди. Удельная теплоемкость его сравнительно невелика, из-за невысокой твердости и прочности золото используется в ювелирном деле в виде сплавов с другими металлами и в очень редких случаях в чистом виде

Источник: <ПИСЬМО> ГТК России от 20.01.1999 № 01-15/1361

"О НАПРАВЛЕНИИ ИНСТРУКЦИИ И МЕТОДИЧЕСКИХ РЕКОМЕНДАЦИЙ"

(вместе с "ИНСТРУКЦИЕЙ О ПОРЯДКЕ ПЕРЕДАЧИ, ПРИЕМА, УЧЕТА, ХРАНЕНИЯ И СДАЧИ ИЗДЕЛИЙ, ПОСТУПАЮЩИХ НА ЭКСПЕРТИЗУ В ТАМОЖЕННЫЕ ЛАБОРАТОРИИ И СОДЕРЖАЩИХ ДРАГОЦЕННЫЕ МЕТАЛЛЫ И ДРАГОЦЕННЫЕ КАМНИ", утв. ГТК России 11.01.1999 № 01-23/1359, "МЕТОДИЧЕСКИМИ РЕКОМЕНДАЦИЯМИ ПО ПОРЯДКУ ПРОВЕДЕНИЯ С УЧАСТИЕМ СПЕЦИАЛИСТА ОСМОТРА ЮВЕЛИРНЫХ ИЗДЕЛИЙ, СОДЕРЖАЩИХ ДРАГОЦЕННЫЕ МЕТАЛЛЫ И КАМНИ, И ОТРАЖЕНИЯ ЕГО РЕЗУЛЬТАТОВ В ПРОТОКОЛЕ", утв. ГТК России 11.01.1999 № 01-23/1360)

Источник: <https://alexeyborisov.ru/enc/204/>