

## СУЩНОСТЬ ДРАГОЦЕННЫХ МЕТАЛЛОВ И ТЕЗАВРАЦИИ ИНВЕСТИЦИЙ

**Сагоян Мария Акоповна**

студент, Сочинский государственный университет, РФ, г. Сочи

**Аннотация.** В данной статье рассматривается сущность драгоценных металлов и тезаврации инвестиций.

**Ключевые слова:** драгоценные металлы, тезаврация, инвестиции, экономика, валюта, золото.

Характеристика драгоценных металлов и их свойства.

Мировые рынки драгоценных металлов, и в первую очередь золота, являются одним из самых интересных объектов для инвестиций и профессиональных спекуляций: они обладают практически всеми качествами финансового инструмента.

Теоретический и практический интерес к драгоценным металлам не ослабевает благодаря не только их естественным уникальным свойствам, но и той роли, которую они играли и продолжают играть в экономике различных стран мира.

Золото и платина – единственные металлы, которые встречаются в природе в чистом виде и для их получения не требуется дорогостоящий и трудоемкий металлургический процесс. Кроме того, драгметаллы чрезвычайно компактны, и транспортировка даже от весьма удаленного места добычи и производства до потребителя прибавляет к конечной цене реализации считанные проценты.

Традиционно драгоценные металлы, в особенности золото, воспринимаются как символ стабильности и надежности. Поэтому нынешняя политическая обстановка в мире повышает инвестиционный спрос на драгоценные металлы. Другие причины повышения спроса – бурный рост многих развивающихся рынков, в первую очередь Индии и Китая, и девальвация другого инвестиционного инструмента – американского доллара. Рынок объектов тезаврации – сфера экономических отношений между участниками сделок с драгоценными камнями, драгоценными металлами и ценными бумагами, которые котируются в золоте. Рынок объектов тезаврации в РФ начал организовываться в 90-х годах. Деятельность банков на рынке объектов тезаврации получает все большую активность, что свидетельствует об актуальности в сегодняшний момент изучения представленной работы.

С древних времен до средневековья считалось, что существует всего семь металлов, каждый из которых был проводником одной из знаменитых планет того времени. Среди них были и продукты с необыкновенными свойствами. Они продолжают блеснуть в воздухе и не будут подвергаться воздействию едких щелочей, кислот и высоких температур после длительного пребывания в воде. Чтобы идеально сочетать постоянство и эластичность, их называют благородными металлами. Излишне говорить, что ценность этого металла очень высока: чем больше человек владеет этим металлом, тем богаче и крепче он станет. Поэтому из-за их высокой стоимости они получили еще одно название – драгоценные металлы. Среди семи древних металлов только золото и серебро считаются драгоценными металлами. Только в 18

веке платина и ее спутники были обнаружены и объединены. Итак, какие металлы входят в эту элитную группу? Драгоценные металлы обладают самой высокой устойчивостью к химической коррозии и окислению в воздухе, что является их отличительной чертой от других известных металлов. Запасы таких металлов в природе очень малы и могут быть найдены в различных рудах или в виде комков, процесс извлечения и извлечения является очень трудоемким. Кроме того, из-за уникального качества этих металлов, красивого блеска и внешнего вида, они и заслужили своё название.

Драгоценные металлы, встречающиеся в природе, включают золото, серебро и металлы платиновой группы: платина, осмий, иридий, рутений, палладий и родий. Некоторые ученые подчеркнули еще один элемент - технеций который можно отнести к драгоценным металлам. Однако из-за своей радиоактивности он не включен в общую классификацию. Далее в таблице 1 рассмотрим эти металлы.

**Таблица 1.**

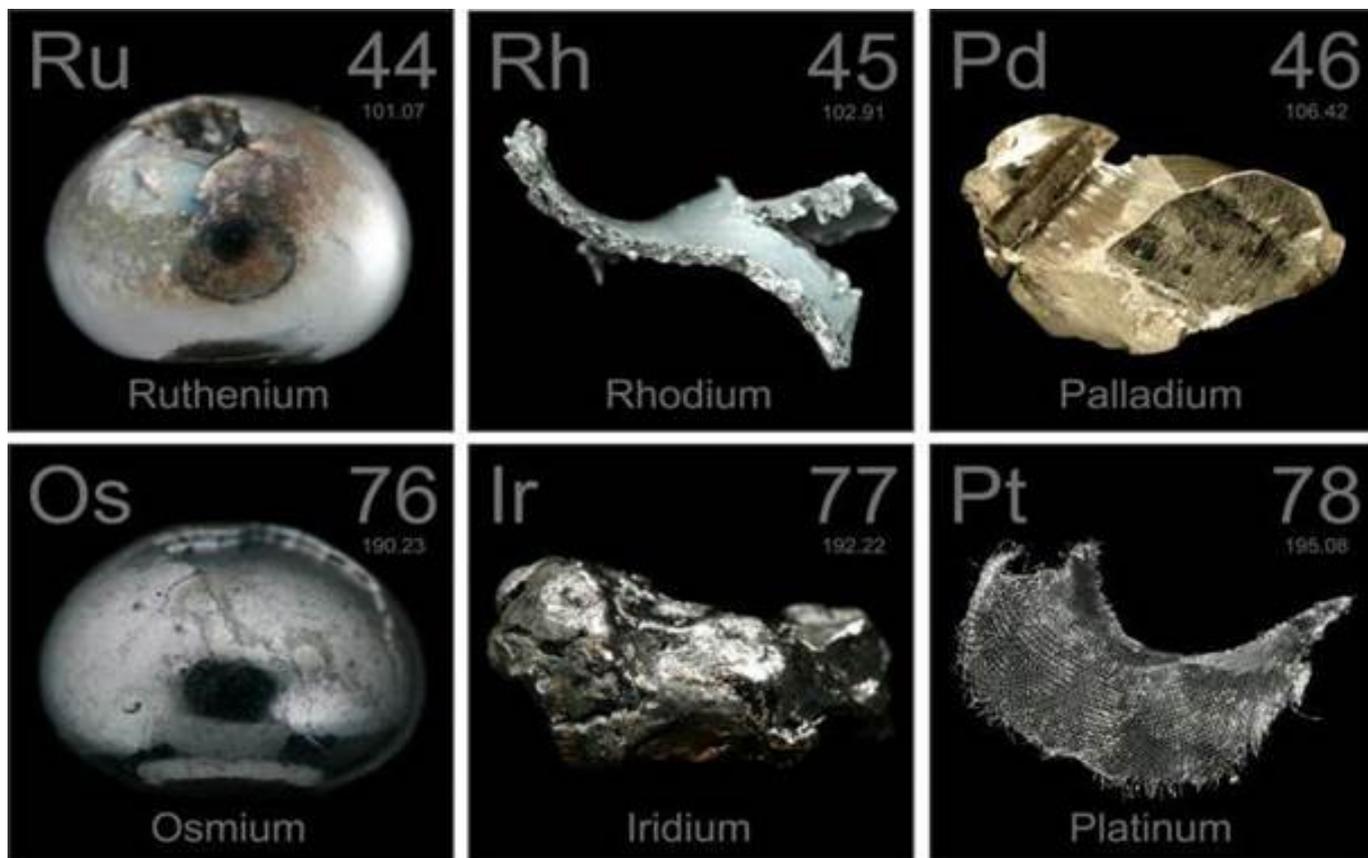
**Природные благородные металлы и их особенности**

<b>Металл</b>	<b>ХАРАКТЕРИСТИКА</b>
Золото	<p>Конечно, главным драгоценным металлом в мире является золото. Начиная с каменного века, оно был классифицировано как один из семи древних металлов. В природе золото существует в своей естественной форме, имеет небольшое количество примесей и образует природный сплав с серебром.</p> <p>Золото характеризуется отличной теплопроводностью и очень низким сопротивлением. Его выдающимися характеристиками являются ковкость и пластичность, кроме того, это очень тяжелый металл. При всем этом золото уступает большинству из благородных металлов по прочности и химической стойкости. Самый большой золотой самородок, найденный в Австралии, весил почти 90 кг. Ему дали название «Плита Холтермана».</p>
Серебро	<p>Серебро является драгоценным металлом, найденным в его естественной форме в древнем мире. Помимо серебряных руд (на которые приходится более 50% металла), существуют комплексные руды с более низким содержанием серебра, но в основном именно из них и происходит основная добыча</p> <p>Серебро - это мягкий и пластичный металл, который по сравнению с другими драгоценными металлами наиболее активно участвует в химических реакциях.</p>
Родий	<p>Большинство людей до сих пор считают, что золото - самый драгоценный и редкий металл. Но это не так. Есть более дорогие и более ценные металлы. Первый - родий. Серебристые драгоценные металлы с голубым оттенком были обнаружены в Великобритании в 1803 году. Цена на родий составляет около 230 долларов США за грамм, поэтому он используется только там, где невозможно найти аналог. Такая высокая стоимость</p>

	<p>объясняется тем, что родий является самым редким и не имеет собственных минералов.</p> <p>Помимо высокой стоимости этот металл обладает чрезвычайно высокой устойчивостью к агрессивным средам и высоким температурам.</p>
Платина	<p>Цена на платину занимает второе место. Она была известна еще в Древней Греции, Египте и Южной Америке. В качестве нового химического элемента он был введен шведским химиком Шеффером в 1952 году.</p> <p>Платина - это редкий драгоценный металл, встречающийся в природе только в естественных сплавах с другими металлами. Процесс его получения очень трудоемок и дорог. Характеристики платины включают в себя ее повышенную химическую стойкость. Кроме того, при самом сильном накаливании она не окисляется на воздухе и не меняет свой естественный серебристо-белый цвет.</p>
Осмий	<p>Это самый тяжелый драгоценный металл, обнаруженный в Великобритании в 1804 году. Этот чистый серебристо-серый металл не существует в природе в чистом виде. Его редкость является главной причиной высокой стоимости, поэтому его использование очень ограничено. Несмотря на то, что это самый тяжелый металл, он очень хрупкий.</p>
Иридий	<p>Иридий, открытый в 1804 году, также является тяжелым металлом. В природе этот серебристо-белый драгоценный металл встречается крайне редко и считается одним из наименее распространенных элементов.</p> <p>Иридий очень прочным, но хрупкий металл. Кроме того, он характеризуется повышенной твердостью, поэтому его трудно обрабатывать.</p>
Рутений	<p>Среди драгоценных металлов есть металл по имени Рутений, названный в честь России. Рутений был открыт в 1844 году и является редчайшим элементом в платиновой группе.</p> <p>Его наиболее ценные свойства включают тугоплавкость и химическую стойкость. Этот драгоценный металл известен своей твердостью и чрезвычайно высокой хрупкостью. Кроме того, рутений может выступать в качестве катализатора в определенных реакциях.</p>
Палладий	<p>Самый легкий драгоценный металл - палладий. В 1803 году англичане из Волланстона забрали его из Америки. В природе палладий существует в медно-никелевой руде, поэтому палладий дешевле, чем другие платиновые металлы.</p> <p>Его характеристики включают гибкость, пластичность и коррозионную стойкость.</p>

Основными уникальными особенностями палладия являются его способность растворять водород и его превосходная легкоплавкость.

Все мы знаем, как выглядят золото и серебро, но вот остальные не так известны. Металлы платиновой группы показаны на рисунке 1.



**Рисунок 1. Металлы платиновой группы**

Все ювелирные изделия из драгоценных металлов, предназначенные для продажи, должны соответствовать одной из действующих в России проб и иметь клеймо. Содержание драгоценных металлов в сплаве называется пробой. В настоящее время в РФ действуют следующие пробы ювелирных изделий, представленные в таблице 2.

**Таблица 2.**

**Пробы ювелирных изделий в РФ**

Металл	Проба
Золото	375, 500, 585, 750, 958 и 999-я
Серебро	800, 830, 875, 925, 960 и 999-я;
Платина	850, 900 и 950-я;
Палладий	500, 850-я.

Проба представляет собой значение, представляющее содержание чистого драгоценного

металла на 1 кг (1000 г) ювелирного сплава (пример: золото (750°) – в 1 кг 750 пробы в ювелирном сплаве содержится 750 г чистого золота, а остальное – легирующие компоненты, например, серебро, медь и т.д.). На рисунке 2 показаны клейма на драгоценных металлах.



Рисунок 2. Клейма на драгоценных металлах с пробой

Все эти металлы имеют ряд характерных физических свойств, которые представлены в таблице 3.

Таблица 3.

**Физические свойства драгоценных металлов**

Металл	Плотность, кг/м <sup>3</sup>	Температура плавления, °С	Твердость по шкале Мооса	Коэффициент отражения, %
Золото	19 320	1 064	2,5	До 88
Серебро	10 500	961,9	2,7	До 95
Платина	21 450	1 772	4,2	До 75
Палладий	12 020	1 552	4,8	50-70
Иридий	22 420	2 450	6,5	60-70
Родий	12 420	1 960	6,5	75-80
Рутений	12 370	2 950	7,0	75-80
Осмий	22 480	3 047	7,5	-

Кроме физических свойств у драгоценных металлов есть еще свойства как всеобщих эквивалентов при обмене товаров:

- Однородность
- Делимость

- Безотходность
- Портативность
- Труднодоступность
- Удобство транспортировки
- Самосохраняемость
- Долгосрочная признаваемость

Металл как инвестиция.

Благородные металлы активно используются и как объект инвестиций. На сегодняшний день каждый может позволить себе иметь свой собственный «золотой запас», вкладывая средства в инвестиционные драгоценные металлы, к которым относятся золото, серебро, платина и палладий в слитках и монетах высокой пробы.

### **Список литературы:**

1. Галлямова А.З. Формирование современной структуры российского рынка драгоценных металлов // Банковское дело. 2017 г.
2. Генкин А.С. Частные деньги: история и современность. – М.: Альпина Пабlishер, 2016 г.
3. Казуров Б.К. Сертификация драгоценных материалов – М.: Международная академия информатизации, 2019 г.
4. Жарковская Е.П. Банковское дело. Учебник – М.: Перспектива, 2018 г.
5. Филиппова Т.С. Инвестиции в драгоценные металлы: специфика осуществления и перспективы развития - Аллея науки. 2018 г.
6. Алексеев, И. С. Основы производства драгоценных металлов, алмазов и ювелирных украшений / И.С. Алексеев. - М.: КноРус, 2015 г.