Металлургия благородных металлов

Лекция № 2

Общие принципы извлечения золота и серебра из сырья. Технологии получения благородных металлов с использованием различных методов.

ПРИНЦИПЫ ИЗВЛЕЧЕНИЯ МЕТАЛЛОВ ИЗ РУДНОГО СЫРЬЯ

БЛАГОРОДНЫХ

- гравитационное обогащение;
- амальгамация;
- цианирование.

$$4Au + 8KCN + O_2 + 2H_2O = 4K[Au(CN)_2] + 4KOH$$

 $2KAu(CN)_2 + Zn = K_2Zn(CN)_4 + 2Au$

ОСНОВНЫЕ ВИДЫ ПРОЦЕССОВ И ОПЕРАЦИЙ В МЕТАЛЛУРГИИ БЛАГОРОДНЫХ МЕТАЛЛОВ

Согласно порядку обработки руды операции можно разделить на следующие группы:

- Подготовительные операции механической обработки руды:
- дробление, измельчение, классификация, сгущение. Их задачей является полное или частичное раскрытие зерен минералов, содержащих извлекаемый компонент, для приведения руды в состояние, удобное для выщелачивания.
- **Гравитационное обогащение или амальгамация** для выделения относительно крупных частиц металла перед выщелачиванием или перед флотацией, если она предшествует выщелачиванию.
- Подготовительные операции, изменяющие химический состав руды перед ее дальнейшим выщелачиванием:
- отмывка растворимых солей;
- окислительный или восстановительный обжиг (в случае окислительного обжига возможны разновидности: сульфатизирующий, ферритизирующий и др.), спекание.
- Целью этих операций является разложение химических соединений, трудно поддающихся выщелачиванию, или удаление вредных растворимых примесей.
- Основные операции выщелачивания и промывки
- Подготовка растворов к дальнейшему осаждению из них металлов может состоять из двух операций:
- отделение взвешенных частиц (осветление);
- удаление из раствора примесей, вредных для последующего
- осаждения благородных металлов, рядом химических операций (очистка растворов от примесей).

ОСНОВНЫЕ ВИДЫ ПРОЦЕССОВ И ОПЕРАЦИЙ В МЕТАЛЛУРГИИ БЛАГОРОДНЫХ МЕТАЛЛОВ

- Осаждение металлов из растворов:

- осаждение более электроположительных металлов вытеснением их более электроотрицательными (восстановление цементация);
- адсорбция поглощение вещества из жидкости твердым телом (ионитами, активированным углем);
- осаждение в виде нерастворимого соединения, например сульфида, воздействием на растворы сероводородом или сульфидами металлов:

$$2AuCl_3 + 3H_2S = Au_2S + 6HCl + 2S,$$

 $3CuS + 2AuCl_3 = Au_2S_3 + 3CuCl_2,$
 $3FeS + 2AuCl_3 = Au_2S_3 + 3FeCl_2,$
 $3PbS + 2AuCl_3 = Au_2S_3 + 3PbCl_2;$

- восстановление неметаллами, например, железа, сернистым газом, древесным углем:

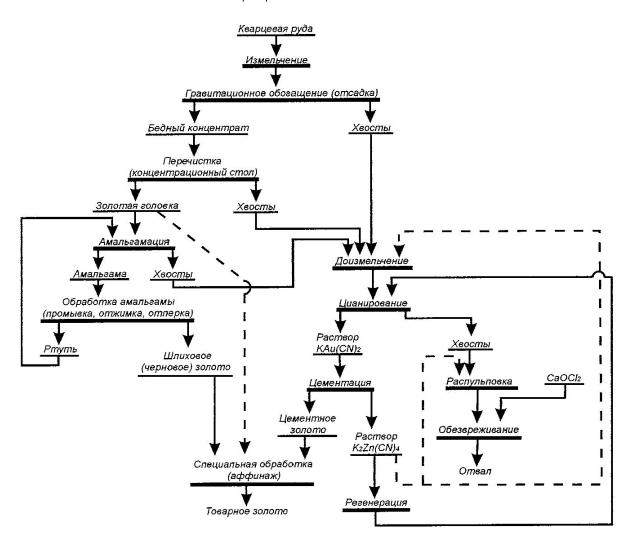
$$2AuCl_3 + 6FeSO_4 = 2Au + 2FeCl_3 + 2Fe_2(SO_4)_3$$
,
 $2AuCl_3 + 3SO_2 + 6H_2O = 2Au + 6HCl + 3H_2SO_4$,
 $4AuCl_3 + 6H_2O + 3C = 4Au + 12HCl + 3CO_2$.

- Переработка осадка от предыдущих операций для получения конечной продукции.

Основным операциям гидрометаллургической обработки сопутствуют вспомогательные (транспортирование, перекачивание и др.).

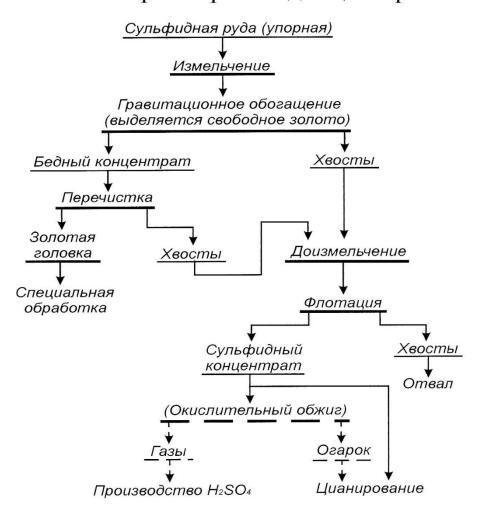
Гидрометаллургические операции часто комбинируются с операциями обогащения (особенно с флотацией).

ТЕХНОЛОГИИ ПЕРЕРАБОТКИ РУД БЛАГОРОДНЫХ МЕТАЛЛОВ



Технологическая схема переработки кварцевых золотосодержащих руд

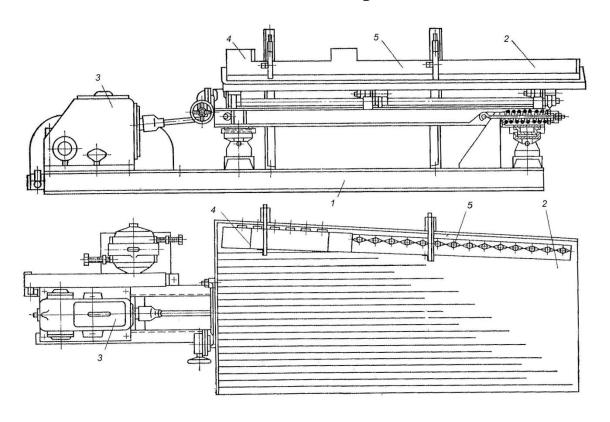
ТЕХНОЛОГИИ ПЕРЕРАБОТКИ РУД БЛАГОРОДНЫХ МЕТАЛЛОВ



Технологическая схема переработки сульфидных золотосодержащих руд

- отсадочные машины;
- концентрационные столы;
- шлюзы с мягким покрытием (шлюзовые драги);
- гидравлические ловушки;
- барабанные концентраторы;
- короткоконусные гидроциклоны.

Извлечение золота на концентрационных столах



Концентрационный стол:

1 — рама; 2 — дека; 3 — качательный (приводной) механизм; 4 — короткий желоб (для питания); 5 — длинный желоб (для смывной воды)

Извлечение золота на концентрационных столах

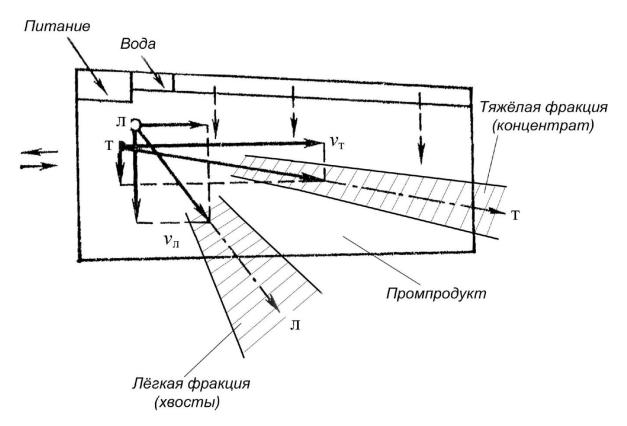
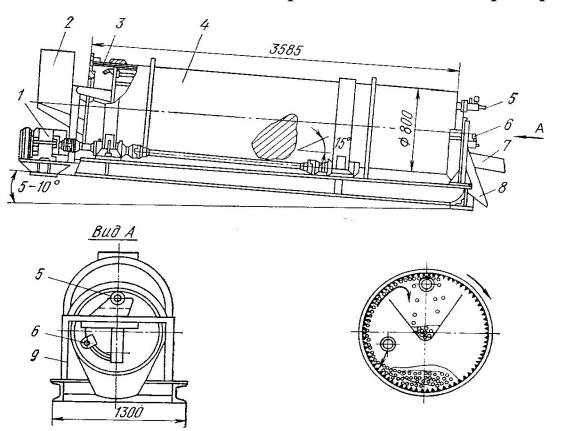


Схема движения частиц легкого (л) и тяжелого (т) минералов на концентрационном столе

Извлечение золота в барабанных концентраторах



Барабанный концентратор:

1 – привод; 2 – приемник пульпы; 3 – покрытие из рифленой резины; 4 – барабан; 5, 6 – верхний и нижний водораспределители; 7, 8 – желоба для концентрата и хвостов; 9 – рама

Дражный метод извлечения золота из россыпных месторождений

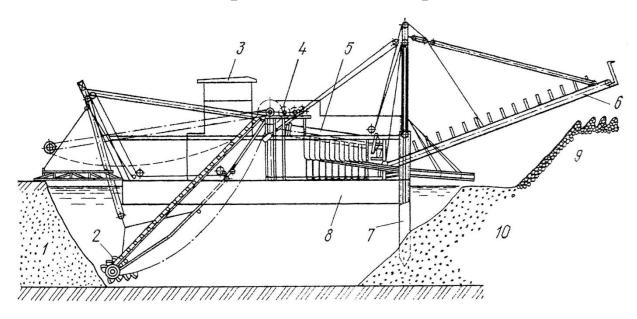


Схема устройства и работы драги:

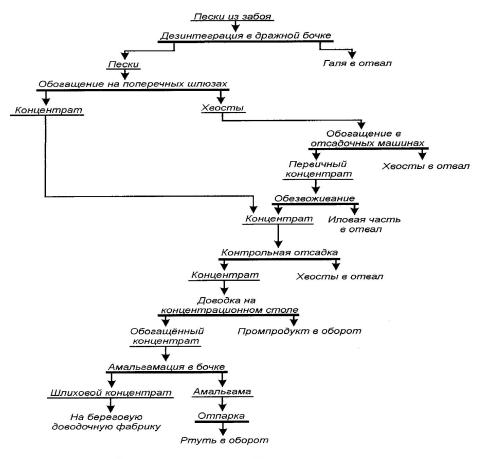
1 – россыпь; 2 – черпаковое устройство; 3 – кабина драгера;

4 – электродвигатель черпачной цепи; 5 – промывочная бочка;

6 – конвейер; 7 – свая; 8 – понтон; 9 – отвал крупных отбросов;

10 – отвал мелких отбросов

Дражный метод извлечения золота из россыпных месторождений

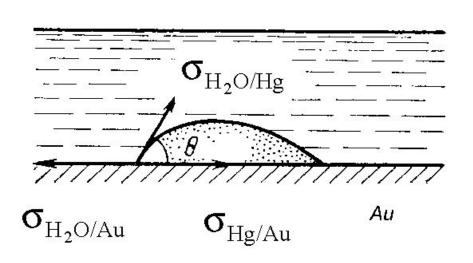


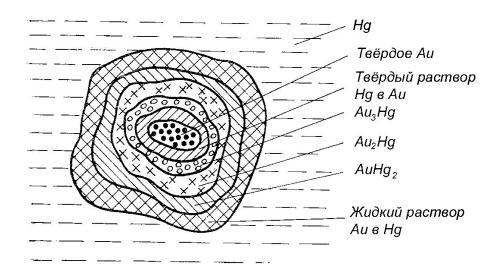
Технологическая схема обогащения россыпей на драге

АМАЛЬГАМАЦИЯ ЗОЛОТЫХ РУД И КОНЦЕНТРАТОВ

Процесс амальгамации состоит из двух последовательных стадий:

- 1) смачивание золота ртутью;
- 2) диффузия (взаимодействие) ртути в золото





Смачивание золота ртутью

Диффузия ртути в золото

Процесс амальгамации осуществляется двумя способами:

- внутренней амальгамацией, которую проводят одновременно с измельчением руды или, чаще, гравитационного концентрата внутри самого измельчающего аппарата;
- внешней амальгамацией, проводимой вне измельчающего прибора (обычно в шлюзах, реже в специальных аппаратах амальгаматорах).

Металлургия благородных металлов

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!!!