

① Месторождения — скопления минералов в земной коре, которые

образуются и накапливаются в течение геологической истории Земли. Месторождения алмазов подразделяются по условиям образования на осадочные, метаморфические и магматические. В Анголе (регион отдаленных районов) известны месторождения алмазов, образующиеся в скорлупе Земли с алмазами, в особенности в районе фанитов (пиритовые фаниты, в переводе «железо» — пирит). Нахождение алмазов в фанитах можно найти вверху не только в Анголе, но и в других странах (например, в Кимберли в Южной Африке). В Анголе алмазы находят в фанитах (метаморфических гнейсах — гранитах) в районе светлых гранитов Конголево, которая по своему происхождению является типичными алмазами. Первые кимберлитовые гнейзы в «Замбии». Ранее, по методу, были открыты кимберлитовые гнейзы в Африке в городе Кимберли (откуда название гнейза). (название этого метода не зашифровано в Анголе обнаружено около 1,5 т. кимберлитовых гнейзов).

Алмазы встречаются в древних свитках, ювелирных украшениях, горючих и в различных кристаллах, и являются важными источниками информации, что подтверждается эмпирически. Все данные относятся к алмазам, в особенности их свойствам, а также к их количеству по шкале Мюллера — 10.

На зашифрованном плане невозможно найти формулы технологии, для добычи редких металлов и минералов, в том числе и алмазов. (Например: алмаз является типичным кимберлитом); рассмотрим карты и фотографии, описанные в них о формировании алмазов, условиях и особенностях их образования.

⑩

④ Нефть — полезное ископаемое, представляющее собой смесь углеводородов, паров воды, кислорода, азота, серы, мышьяка, селена, мышьяка или органических веществ, образующихся в процессе разложения органических веществ.

ω Сущность нефти 2 теории происхождения нефти:
↑ - биогенная (органическая): основанная на М.В. Ломоносове, теории: нефть образуется из органических остатков флоры и фауны
- абиогенная (неорганическая): основанная на Д. Менделееве, теории: нефть образуется из углерода, водорода, азота, фосфора, железа и др. элементов в условиях высоких температур и давления в недрах Земли. Не все это является нефтью (например, метан, водород, кислород, и др.)

пример: бензол

- Процесс образования нефти:
1. Накопление органического вещества
 2. ~~Анаэробный~~ Анаэробный (накопление органического вещества)
 3. (Создание горючих пород и глубины 2-3 км и образование богатого углеводородного вещества - керосина) Протоматанез
 4. Мезоматанез (вентрирование нефти и порохом по периоду горючих пород (концентрация) до водородной (связанной) и ее скопления (жидкость))
 5. Метаногенез

Неорганическая теория:
Углеводороды образуются в недрах Земли

15 + 15 = 30

25 логично.

50

70

5) Острова - отдельные участки суши, окруженные водой со всех сторон

Существуют разные классификации островов:

1. Формирование. По форме выделяют, условно, образы радиальную ^{0.5} и в результате разницы температур воды и континентальной суши), которая выветривается и в конечном итоге сглаживается выше поверхности воды. Далее происходит накопление осадков, выветривание пород и остров становится суше. (Пример: Гавайи, Япония, Маршаллы 0-64)
2. Образование островов в результате расширения океана ^{0.5} (активные воды и суши). Включая участки суши, которые находятся выше поверхности воды (например: Исландия, Курильские острова, Камчатка, Япония)
3. Образование участков суши в результате тектонических движений, таких как разрывы земной коры и поднятие островов (например: Мадагаскар), но и на берегах (Нидерланды, Австралия)
4. Образование островов в результате вулканизма ^{0.5}
5. Образование островов в результате капитуляции ^{0.5} океанических тидов. Образование срединно-океанических хребтов, несомненно хребтов' разломов поверхности воды и континентальных островов

6-5

- Амфотерность
- Гидролиз
- Металлотермия
- Взаимодействие:
 - Взаимодействие
 - Реакция с металлами
 - Карбонаты и сульфиды

- Амфотерность: вода взаимодействует в равновесии с кислотами и щелочами, образуя гидроксиды и гидроксонии. Например, в кислой среде, образуются гидроксонии, в щелочной - гидроксиды. На некоторых металлах, где имеются амфотерные оксиды, происходит взаимодействие с водой.

- Гидролиз: реакция с солями слабых кислот и оснований, например, гидролиз солей. Формы гидролиза: катионный, анионный, смешанный. Например, гидролиз солей аммония и карбонатов.

- Металлотермия: реакция с металлами в водных растворах, например, с металлами, стоящими ниже водорода в ряду активности металлов. Например, реакция с металлами, образующими амфотерные оксиды.

- Взаимодействие с металлами: взаимодействие с металлами, например, с металлами, стоящими выше водорода в ряду активности металлов. Например, реакция с металлами, образующими амфотерные оксиды.

- Карбонаты и сульфиды: взаимодействие с карбонатами и сульфидами, например, с карбонатами и сульфидами, образующими амфотерные оксиды.

- Реакция с металлами: взаимодействие с металлами, например, с металлами, стоящими выше водорода в ряду активности металлов. Например, реакция с металлами, образующими амфотерные оксиды.

- Карбонаты и сульфиды: взаимодействие с карбонатами и сульфидами, например, с карбонатами и сульфидами, образующими амфотерные оксиды.

Вода может взаимодействовать в следующих реакциях:

- гидролиз
- гидролиз
- гидролиз
- гидролиз

Кр. 1) 15.
 2) 2+2+2 5.
 3) 0
 4) 15.
 5) 15
Итого: 95.