# Современные строительные материалы и оборудование

## §1.Общие сведения о строительных материалах.

#### 1.1. Строительные материалы и изделия:

Природные	Искусственные	
кирпич, бетон, цемент, лесоматериалы и др.	гидроизоляционные, теплоизоляционные, акустические и др.	
Возведение различных элементов зданий (стен, перекрытий, покрытий, полов).	Специальное назначение	

## 1.2. Основные виды строительных материалов и изделий



Стройматериалы **подбираются** в зависимости:

1)От назначения

2)Условий строительства

3)Условий эксплуатации

зданий и **сооружений** 

## 1.3. Строение и состав строительных материалов

Свойства материала определяются его структурой.

Структуру изучают на трех уровнях:

Макроструктура

Микроструктура

Внутреннее строение вещества (изучаемое на молекулярно-ионном уровне)

Строение материала, видимое невооруженным <u>глазом</u>

Строение, видимое через микроскоп

рентгеноструктурный анализ и др.

Физико-химические методы исследования: электронная микроскопия, термография,

#### Макроструктура

Макроструктуру твердых строительных материалов (кроме
горных пород) <i>делят</i> на следующие <u>группы</u> :

Конгломератная Искусственные конгломераты – бетоны различного вида, керамические и др.

Ячеистая Наличие макропор (газо- и пенобетонам, газосиликатам и др.).

Например, керамические материалы, получаемых в результате выгорания

Провосина минорали над вата и пр

Древесина, минеральная вата и др

Листовые, плитные и рулонные м-лы

Заполнители для бетонов, растворов, различного вида засыпка для теплозвукоизоляции и др

Слоистая
Рыхлозернистая
(порошкообразная)

Мелкопористая

Волокнистая

#### Микроструктура

Кристаллическая

Аморфная

Эти формы – м.б. *различным* <u>состоянием</u> *одного* и того же <u>вещества</u> (например *кварц* и различные формы <u>кремнезема</u>).

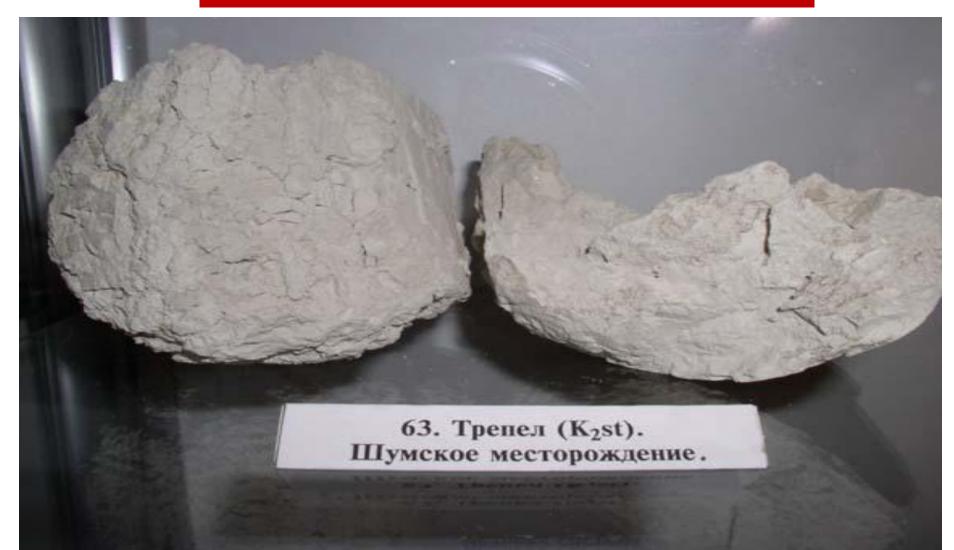
АМФОРНАЯ форма вещества *может* <u>перейти</u> в более устойчивую КРИСТАЛЛИЧЕСКУЮ

ТРЕПЕЛ\* (амфорная форма диоксида кремнезема) + ИЗВЕСТЬ при затворении водой => образует гидросиликат кальция (кристаллическая форма) при нормальной температуре 15...25°C.

Производство СИЛИКАТНОГО КИРПИЧА - химическое взаимодействие КВАРЦЕВЫЙ ПЕСОК <=> ИЗВЕСТЬ (автоклавная обработка сырца насыщенным водяным паром с температурой 175°С и давлением 0,8 Мпа)

### Тре́пел\*

Рыхлая или <u>слабо сцементированная</u>, тонкопористая <u>осадочная</u> ПОРОДА



#### 1.4. Свойства и качества

СВОЙСТВО — характеристика материала, проявляющаяся в процессе его Обработки, Применении, Эксплуатации.

Физиче- Механи- Химиче- Технолоские ческие ские гические

КАЧЕСТВО – совокупность свойств материала, обуславливающих способность его удовлетворять определённым **требованиям** B соответствии с его назначением.

## Основные свойства строительных материалов

• ХИМИЧЕСКИЕ. Способность материалов сопротивляться действию химически агрессивной среды, вызывающие их разрушение (изменение первоначальных свойств):

растворимость, коррозионная стойкость, химическая активность, стойкость против гниения, твердение.

• ФИЗИЧЕСКИЕ:

плотность, пористость, влажность, влагоотдача, теплопроводность....

• МЕХАНИЧЕСКИЕ:

прочность, упругость, пластичность, жёсткость, твёрдость, хрупкость, сопротивление удару.

• ТЕХНОЛОГИЧЕСКИЕ:

удобоукладываемость, теплоустойчивость, плавление, скорость затвердевания и высыхания.

# §2. Химические свойства материалов

Характеризуют его *способность* <u>вступать</u> в <u>реакцию</u> с *различными* <u>веществами</u>.

#### Например:

- •*вяжущих* с <u>водой,</u> или
- •материалы *противостоят* воздействию *агрессивных* веществ из окружающей среды.

#### 2.1. Растворимость

- *Способность* материала <u>растворяться</u> в том или ином растворителе.
- Если материал под действием растворителя *ухудшает* свои <u>свойства</u> пли разрушается  *отрицательный* фактор.
- Если используется как *составная* <u>часть</u> ТЕХНОЛОГИИ при изготовлении мастик положительный фактор.

### 2.2. Коррозионная стойкость

Способность материала сохранять свои свойства в условиях агрессивной среды (вода (пресная и морская), газы, растворы кислот, щелочей и солей, а также органические растворители).

Способность

сопротивляться

действию кислот,

НЕ изменяя своих
свойств.

Кислотостойкость

своиств.

Соли сильных кислот (азотной, соляной), некоторые полимерные м-лы, спец керамические плитки.

Способность
противостоять
действию щелочей,
сохраняя свои
свойства.

Щелочестойкость

Пигменты (охра, умбра и др.) при устройстве мозаичных покрытий или полов типа брекчия.

Газостойкость
Способность
материала *НЕ*вступать в реакцию
с газами
окружающей среды

Материалы для облицовки должны быть стойкими, в основном, к углекислому газу и сероводороду

- □Коррозия РАЗРУШЕНИЕ, которое вызывается химическими и электрохимическими процессами, при взаимодействии с внешней средой.
- □Коррозии ПОДВЕРГАЮТСЯ:
  - •металлы,
  - •каменные материалы, бетон,
  - •пластмассы,
  - древесина.
- **Пинасти изменениями**:
  - •не столько химическими,
  - •сколько физико-механическими характеристик материалов.

#### Из химических свойств для строителя главное:

- коррозионная стойкость;
- •химическая <u>активность</u> (например, для материалов, используемых как связующее (цемент, синтетические смолы).

#### 2.3. Химическая активность

Химическая активность вяжущих веществ (минеральных добавок) зависит от:

Их состава и строения (т. е. от активности составляющих их молекул)

От *тонкости* измельчения

Химические процессы протекают либо при непосредственном контакте веществ друг с другом (т.е. на их поверхности), либо при растворении веществ (с поверхности). Чем БОЛЬШЕ поверхность вещества, тем АКТИВНЕЕ оно в химическом отношении. Поверхность увеличивается при увеличении степени измельчения его частиц.

## §3. Физические свойства материалов

Свойство	Особенность	
1)ПЛОТНОСТЬ	Средняя	
	Насыпная	
	Истинная	
	Относительная	
2)ПОРИСТОСТЬ		
3)ВЛАЖНОСТЬ		
4)ВОДООТДАЧА		
5)ВОДОПОГЛОЩЕНИЕ	Массовое	
	Объемное	
6)ГИГРОСКОПИЧНОСТЬ		

#### 3.1. Плотность

СРЕДНЯЯ ПЛОТНОСТЬ  $\rho_{\theta}$ 

массы m, единицы объёма  $V_1$  абсолютно сухого материала в естественном состоянии (г/см³, кг/л, кг/м³).

НАСЫПНАЯ ПЛОТНОСТЬ СЫПУЧИХ МАТЕРИАЛОВ  $\rho_{_H}$  массы m, единицы объёма  $V_{_H}$  просушенного свободно насыпанного материала (г/см³, кг/л, кг/м³).

ИСТИННАЯ ПЛОТНОСТЬ  $\rho$  массы m, единицы объёма V материала в абсолютно плотном состоянии  $(\Gamma/cm^3, \kappa\Gamma/л, \kappa\Gamma/m^3)$ .

ОТНОСИТЕЛЬНАЯ плотность  $\rho(\%)$  – степень заполнения объёма материала твёрдым веществом.

#### (ОТНОШЕНИЕ

- •общего объёма твёрдого вещества V в материале КО всему объёму материала  $V_{_{I}}$  или
- •средней плотности материала  $ho_{_{ heta}}$ К её истинной плотности ho)

$$\rho = \left(\frac{V}{V_1}\right) \cdot 100$$

или

$$\rho = \left(\frac{\rho_0}{\rho}\right) \cdot 100$$

#### 3.2. Пористость

Степень заполнения объёма материала

порами, пустотами, газо-воздушными включениями

Для твёрдых материалов:

Для сыпучих:

$$\Pi = \left[ \frac{(\rho - \rho_0)}{\rho} \right] \cdot 100 \qquad \Pi = \left[ \frac{(\rho - \rho_n)}{\rho} \right] \cdot 100$$

$$\Pi = \left[\frac{(\rho - \rho_{_{H}})}{\rho}\right] \cdot 100$$

Средняя плотность  $\rho_0$  Истинная плотность  $\rho$  Насыпная плотность  $\rho_u$ 

### **3.3.** Влажность *W*(%)

абсолютно сухом состоянии т:

$$W = \left\lceil \frac{(m_1 - m)}{m} \right\rceil \cdot 100$$

#### 3.4. Влагоотдача

Способность материала отдавать влагу.

#### 3.5. Водопоглощение (В)

Характеризует способность материала при *соприкосновении* с водой впитывать и удерживать её в своей массе.

МАССОВОЕ водопоглощение (%) – отношение массы поглощённой материалом воды  $m_{_{\it 6}}$  к массе материала в абсолютно сухом состоянии m:

ОБЪЁМНОЕ водопоглощение (%) — отношение объёма поглощённой материалом воды т / р к его объёму в

<u>водонасыщенном</u>

$$B_{\scriptscriptstyle H} = \left(\frac{m_{\scriptscriptstyle B}}{m}\right) \cdot 100 \quad B_{\scriptscriptstyle O} = \left[\frac{{\rm coctoghum}}{(\rho_{\scriptscriptstyle B} \cdot V_{\scriptscriptstyle 2})}\right] \cdot 100$$

#### 3.6. Гигроскопичность

Способность материала поглощать влагу из окружающей среды и сгущать её в массе материала

## §4. Механические свойства материалов

## **4.1. Предел прочности** (сжатия, растяжения, изгиба)

При сжатии R

Отношение разрушающей нагрузки P(H) к площади сечения образца F (см<sup>2</sup>).

Зависит от: размеров образца, скорости приложения нагрузки, формы образца, влажности.

При растяжении R

Отношение <u>разрушающей нагрузки</u> Р к первоначальной площади сечения образца F

При изгибе *R* 

Определяют на специально изготовленных балочках.

- Способность материала после деформирования под воздействием каких-либо нагрузок принимать первоначальную форму и размеры.
- Наибольшее напряжение, при котором материал еще обладает упругостью предел упругости.
- К упругим материалам относят резину, сталь, древесину.

#### 4.3. Пластичность

Свойство материала изменять под нагрузкой форму и размеры без образования разрывов и трещин и сохранять изменившиеся форму и размеры после удаления нагрузки.

Это свойство противоположно упругости.

К пластичным материалам относят битум, глиняное тесто и др.

#### 4.4. Жёсткость

Свойство материала давать небольшие упругие деформации

### 4.5. Хрупкость

Под действием внешних сил мгновенно разрушаться без заметной пластичной деформации (кирпич, бетон, стекло и т. д.)

#### 4.6. Твёрдость

Способность материала сопротивляться прониканию в него под ПОСТОЯННОЙ нагрузкой более твердого тела (стального шарика)

Важно при устройстве полов и дорожных покрытий

### Шкала Мооса (минералогическая шкала твёрдости)

В 1811 году, немецким минералогом Фридрихом Моосом.

## НАБОР *эталонных* <u>минералов</u> для *определения* <u>твёрдости</u> *методом* <u>царапания</u>

- В качестве <u>эталонов</u> приняты 10 МИНЕРАЛОВ, расположенных в порядке возрастающей ТВЁРДОСТИ.
- Твёрдость минерала измеряется путём поиска самого <u>твёрдого</u> эталонного <u>минерала</u>, который он <u>может поцарапать</u>; и/или самого <u>мягкого</u> эталонного минерала, который царапает данный минерал.
- Предназначена для *грубой* <u>сравнительной</u> *оценки* <u>твёрдости</u> материалов по системе мягче-твёрже.
- Испытываемый материал либо царапает эталон и его твёрдость по шкале Мооса выше, либо царапается эталоном и его твёрдость ниже эталона.
- Таким образом, шкала Мооса информирует только об относительной твёрдости минералов.

#### Шкала твердости Мооса

- 1. Тальк или мел. Легко чертится ногтем.
- 2. Гипс или каменная соль. Чертится ногтем.
- 3. Кальцит или ангидрит. Легко чертится стальным ножом.
- 4. Плавиковый шпат. Чертится стальным ножом под небольшим нажимом.
- 5. Апатит (сталь). Чертится стальным ножом под большим нажимом.
- 6. Полевой шпат. Слегка *царапает* <u>стекло</u>, стальным ножом не чертится.
- 7. Кварц. Легко чертит стекло, стальным ножом не чертится.
- 8. Топаз.
- 9. Корунд.
- 10. Алмаз.



### §5. Технологические свойства

Способность материала к восприятию определенных технологических операций с целью изменения формы, размеров, характера поверхности, плотности,

### 5.1. Наиболее технологичные материалы

Нетрудно отформовать. Во время изготовления изделие можно уплотнить (вибрированием, трамбованием), оштукатурить и загладить.

Бетон (раствор)

Древесина Легко тесать, строгать, сверлить, распиливать, долбить, склеивать, шлифовать, окрашивать, соединять на гвоздях, шурупах, винтах, нагелях.

Обрабатывают в холодном, нагретом и расплавленном состоянии.

Металлы

- **Тлина** можно отформовать изделия любой формы => сушки и обжига => не размокающий в воде керамический каменный материал (прочный и долговечный).
- + Лакокрасочные материалы. Свойства:
- степень перетертости красок (чем больше, тем легче наносить),
- время и степень высыхания материала,
- условная вязкость, розлив,
- адгезия покрытия с поверхностью,
- способность покрытий шлифоваться и полироваться.

### 5.2. Удобоукладываемость

Важнейшее технологическое свойство строительного раствора легко укладываться тонким и плотным слоем на пористое основание и не расслаиваться при транспортировании, перекачивании насосами и хранении.

### 5.3. Теплоустойчивость

• <u>Теплоустойчивость</u> стен и перекрытий отапливаемых зданий (с целью сохранения температуры в помещении без резких колебаний при изменении теплового режима) зависит от <u>теплоемкости</u> материала

\*Теплоемкость — свойство поглощать при нагревании тепло.

#### Количественно характеризуется удельной теплоемкостью

$$c=rac{Q}{m\Delta T},$$
  $c$  — удельная теплоёмкость,  $Q$  — тепло, полученное веществом при нагреве (выделившееся при охлаждении),  $m$  — масса,  $\Delta T$  — разность конечной и начальной температур

#### Удельная теплоемкость:

стали - 460, каменных материалов — 755...925; тяжелого бетона — 800...900; лесных материалов — 2380...2720.

#### 5.4. Плавление

**Огнеупорность** — свойство материала противостоять длительному воздействию высоких температур не деформируясь и не расплавляясь

По огнеупорности разделяют на:			
Огнеупорные	Тугоплавкие	Легкоплавкие	
Выдерживают воздействие	Выдерживают	Огнеупорность	
температуры от 1580°С и	температуру	ниже 1350°C	
выше (продолжительно)	13501580°C		

**НО!** Огнестойкость — способность материала выдерживать действие высокой температуры без потери несущей способности (большого снижения прочности и значительных деформаций). Важно при пожарах!

### §6. Радиационная стойкость

Свойство материала сохранять свою структуру и физикомеханические характеристики после воздействия ионизирующих излучений

Развитие атомной энергетики + широкое использование источников ионизирующих излучений в народном хозяйстве Может произойти глубокое изменение структуры материала (Уровни радиации м.б. велики)

- Необходимо оценить:
- -радиационную стойкость
- -защитные свойства материалов



### Для защиты от нейтронного потока:

<u>Поток</u> радиоактивного излучения при встрече с материалом может *поглощаться* в разной степени <u>в</u> зависимости от :

- *толщины* <u>ограждения,</u>
- вида <u>излучения,</u>
- природы *вещества* <u>защиты</u>.
- •От **ү-**излучений материалы с большой плотностью (свинец, особо тяжелый бетон)
  - Уменьшить интенсивность проникания нейтронного излучения через бетон можно путем введения в него специальных добавок (бора, кадмия, лития).
    - •Применяют материалы, содержащие в большом количестве *связанную воду*;

#### Связанная вода

Часть подземных вод, физически или химически удерживаемая твёрдым веществом горной породы.

- •Неподвижна или слабо подвижна.
- •Бывает в твёрдом веществе породы и в порах.
- •Удерживается за счёт электростатических сил.

Содержится в тонкодисперсных, глинистых породах, характеризующихся очень мелкими порами и большой поверхностью частиц.

гидратные бетоны, лимонитовая руда (водный оксид железа) и др.

#### Справочно

- •Гидратными бетоны с большим содержанием связанной воды.
- •Носителями связанной воды в этих бетонах являются:
- -вяжущие (портландцемент, гипсоглиноземистый, глиноземистый и магнезиальный цементы),
- -заполнители (лимонит, гематит, серпентинит),
- -специальные добавки, содержащие легкие элементы (водород,

литий, гелий, кадмий),

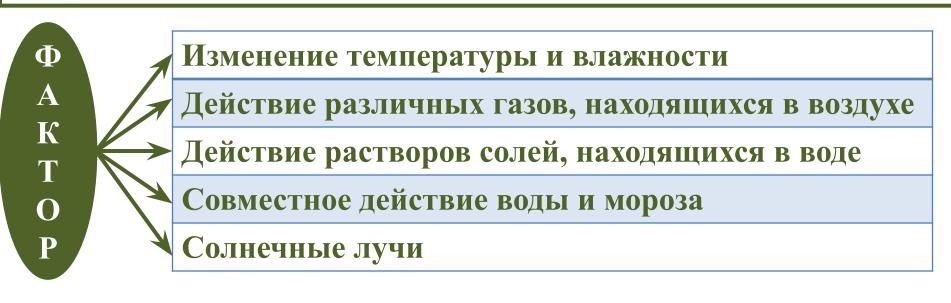
-боросодержащие вещества.



Лимонитовая руда

### §7.Долговечность материала

Способность сопротивляться комплексному действию атмосферных и других факторов в условиях эксплуатации.



Потеря материалом свойств может происходить в результате:
-образования трещин,
-обменных реакций с веществами внешней среды,
-изменения состояний вещества (кристаллической решетки,
перехода из аморфного в кристаллическое состояние...).

## Природные каменные материалы

## §1. Классификация и основные виды горных пород

#### 1.1. Классификация горных пород

#### По геологической классификации:

1)Изверженные (первичные)

2)Осадочные (вторичные)

3)Метаморфические (видоизменённые)

#### 1)Изверженные (первичные)

Образовались при остывании поднявшейся из глубин земли расплавленной магмы.

#### Строения и свойства зависят от условия остывания магмы

#### Глубинные горные породы

Медленное остывание магмы в глубине земной коры при больших давлениях вышележащих слоёв => Плотная зернисто-кристаллическая структура, большая и средняя плотность =>

предел прочности при сжатии.

уводопоглащение морозостойкость.

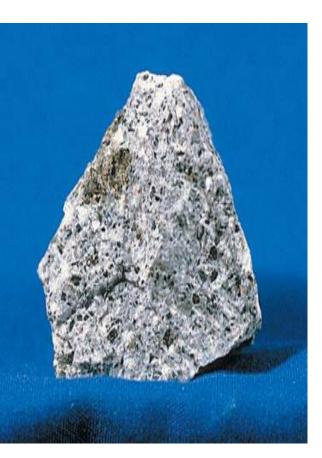
#### Излившиеся породы

Выход магмы на земную поверхность.

Быстрое и неравномерном охлаждении.

Наиболее распространённые излившимися породами являются *порфир, диабаз, базальт*, вулканические *рыхлые породы*.

## *Плубинные горные породы* (Гранит, сиенит, диорит, га́ббро и др.)



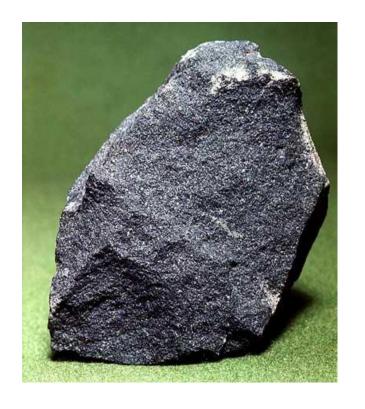
Сиенит

**Сиенит.** Сиена, греческое название древнеегипетского города Сун, ныне Асуан. **Диагностика.** В отличие от гранита «не блестит» - мало кварца.

**Разновидности**. Если кварца > 5 % - кварцевый сиенит.

**Цвет**. Светлоокрашенные, сероватые, розоватые.

**Месторождения**. Украина (Волынская область), Урал, Казахстан, Кавказ, Средняя Азия, США, Канада, Германия, Норвегия и др. Сиенитами сложены знаменитые Красноярские столбы.



### Диорит

**Цвет**. Обычно тёмно-зеленый или коричнево-зеленый.

### Месторождение

Северная Америка (Кордильеры), Великобритания, Казахстан, Урал

## Габбро

**Цвет**. Чёрная, тёмно-зелёная, иногда — пятнистая.

Месторождения. Северная Америка, Великобритания, ЮАР, Франция, Шотланд ия, Карелия, Урал, Кольский полуостров, Закавказье, Украина и др.



# Излившиеся породы





**Порфир** применяли для изготовления статуй, в качестве украшений

**Диабаз** (устаревш.) полнокристаллические мелкозернистые породы (аналог базальта). В н. в. используется термин «**Долерит**»

# 2)Осадочные (вторичные)

Образовались из первичных (изверженных) под воздействием температурных перепадов, солнечной радиации, воды, атмосферных газов ...

Обломочные (рыхлые) породы: гравий, щебень, песок, глина.

Химические осадочные породы: известняк, доломит, гипс.

Органогенные породы: известняк-ракушечник, диатомит, мел.







Доломит

Известняк-ракушечник

Диатомит

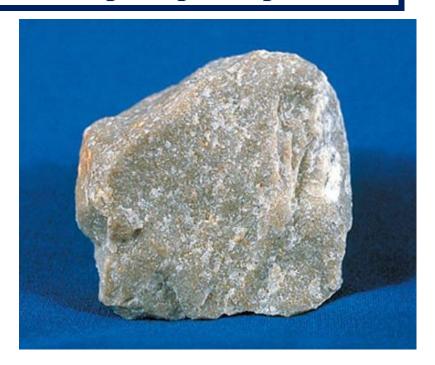
# 3) Метаморфические (видоизменённые)

Образовались *из* <u>изверженных</u> и <u>осадочных</u> горных пород под влиянием *высоких* <u>температур</u> и *высоких* <u>давлений</u> в *процессе* <u>поднятия и опускания</u> земной <u>коры</u>

К ним относят: глинистый сланец, мрамор, кварцит.

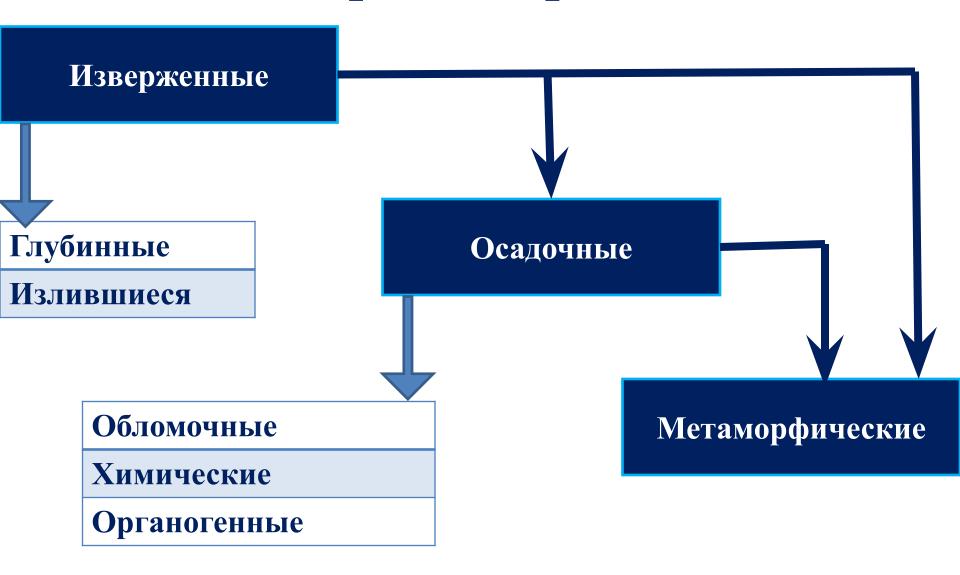


**Глинистый сланец**, Монтана, США



Кварцит

# Горные породы



# 1.2. Породообразующие минералы

Часть природных минералов принимает основное участие в образовании горных пород (породообразующие).

### 1.2.1. Входят в состав Изверженных

### Кварц

Стоек к действию кислот, обладает высокой атмосферо стойкостью

При температуре 18...20°С не реагирует с известью

В среде насыщенного водяного пара, при температуре 150...200 ° С вступает в реакцию с известью => искусственные каменные материалы - силикатные

При температуре 1710 °C кварц плавится, образуя после быстрого остывания кварцевое стекло

Наиболее распространенный минерал земной коры

# Кварц



### Полевые шпаты

Имеют плоскости спайности => легко раскалываются по ним Ортоклазы - прямо раскалывающиеся плагиоклазы — косо Твердость их равна 6

Легко выветриваются (по сравнению с кварцем ), т. е. под действием атмосферы (влаги углекислого газа) разрушаются.

Отличаются различной окраской

Ортоклаз





### Слюды

Два вида: биотит и мусковит

В *биотите* содержатся примеси (оксида магния и железа) - <u>непрозрачен</u> и имеет темный (черный) цвет.

*Мусковит* прозрачен, так как не имеет этих примесей.

Слюды легко расщепляются на тонкие упругие пластинки, что характеризует их совершенную спайность





### Железисто-магнезиальные минералы

Пироксены (Авгит) Амфиболы (Роговая обманка) Оливин

В основном - это силикаты магния и железа

Обладают высокой ударной вязкостью и стойкостью против выветривания

Имеют темную окраску зеленого, бурого, и черного цвета



# 1.2.2. Входят в состав Осадочных

Кальцит (Известковый шпат)

Наиболее распространенный минерал земной коры

Растворим в воде, бурно реагирует с кислотами.

Твердость 3

### Магнезит

Встречается в природе значительно реже

Имеет несколько большую твердость и меньшую растворимость, чем кальцит

# Доломит

По физическим свойствам аналогичен магнезиту

Гипс

Пластинчатого, волокнистого, зернистого строения, твердость 2 легкой растворимостью в воде

# §2. Природные каменные материалы (Классификация и основные виды)

Получают путём обработки горных пород.

Рваный камень
(бут) —
добывают
взрывным
способом

2.1. По способу получения

<u>Грубоколотый</u>
<u>камень</u> —
получают
раскалыванием
без обработки

<u>Дроблёный</u> — получают дроблением (щебень, искусственный песок)

<u>Сортированный</u> <u>камень</u> (булыжник, гравий

# 2.2. По форме

Камни неправильной формы

Правильной формы (штучные изделия)

щебень, гравий

плиты, блоки

## Щебень

•Остроугольные куски горных пород размером от 5 до 70 мм, получаемые при механическом или природном дроблении бута (рваный камень) или естественных камней.

<u>Прочность</u> определяется <u>по дробимости</u> при сжатии (раздавливании) в цилиндре.

По прочности подразделяется на марки:

- •Из изверженных пород 1400, 1200, 1000, 800 и 600;
- •Из осадочных и метаморфических пород 1200, 1000, 800, 600, 400, 300 и 200.
- •Высшая категория: > 600 из осадочных, > 800 из изверженных и метаморфических

Кроме того, щебень, предназначенный для строительства автомобильных дорог, характеризуется износом в полочном барабане. По этому показателю установлено четыре марки щебня: И-1, И-П, И-Ш и И-IV.

В зависимости от назначения качество щебня определяют по следующим показателям: гранулометрическому составу, форме зерен, содержанию зерен слабых пород, наличию пылевидных и глинистых частиц, прочности и морозостойкости; кроме того, по петрографической характеристике плотности: истинной (без пор), средней (включая поры), насыпной (включая поры и межзерновые пустоты); пористости, пустотности и водопоглощению

Используют в качестве крупного заполнителя для приготовления бетонных смесей, устройства оснований.

### Гравий

•Окатанные куски горных пород размером 5 до 70 (120) мм,

Также используется для приготовления искусственных гравийно-щебёночных смесей.

### Песок

- •Рыхлая масса, состоящая из зерен минералов и пород размером 0,16...5 мм.
- В зависимости от минералогического состава различают пески.:
- -кварцевые,
- -полевошпатовые,
- -карбонатные.

### Применяют для:

приготовления растворов и бетонов, устройства оснований дорожных покрытий, дренажных сооружений.

### 2.3. Облицовочные плиты и камни

•Изготовляют путем раскалывания или распиливания блоков-полуфабрикатов

### Фактура лицевой поверхности:

- •<u>Полированная,</u> (гранит, мрамора, брекчия) <= обработка полировочным порошком с *накаткой* <u>глянца;</u>
- •*<u>Лощеная</u>* —шлифовальный порошок без накатки глянца;
- •<u>Шлифовальна</u>я шлифованием абразивными инструментами лицевой поверхности плит, (гранита, сиенита, и др.);
- •<u>Пиленая</u> распиливанием на канатных пилах или распиловочных станках с прямолинейным движением рамы;
- •*Точечная* обработкой крестовой бучардой;
- •<u>Бороздчатая</u> —пластинчатой бучардой или катучей фрезой;
- •<u>Рифленая</u> обработкой фрезой.



## 2.4. Брусчатка

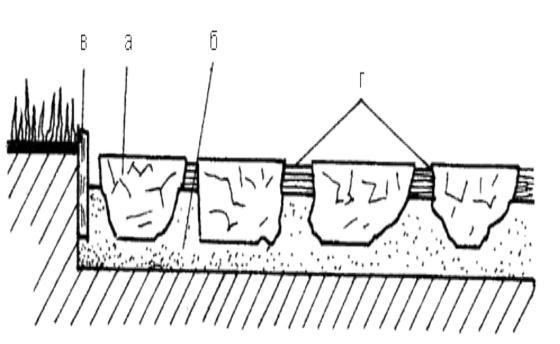
•Колотые или тесаные бруски высотой 10...16 см, шириной 12...15 см, длиной 15...25 см, по форме близки к параллелепипеду, лицевая поверхность - прямоугольник.

При устройстве мостовых (особенно -при крутых подъемах и спусках), трамвайного полотна и пр.



# 2.5. Колотый булыжный камень

- •По форме близок к многогранной призме или усеченной пирамиде с площадью лицевой поверхности 100, 200 и 400 см2 при соответствующей высоте 16, 20 и 30 см.
- •Лицевая поверхность и постель должны быть параллельны.
- •На боковых гранях не должно быть выступов, препятствующих плотному примыканию к другому камню.



Профиль из колотого булыжника с расшивкой раствором:

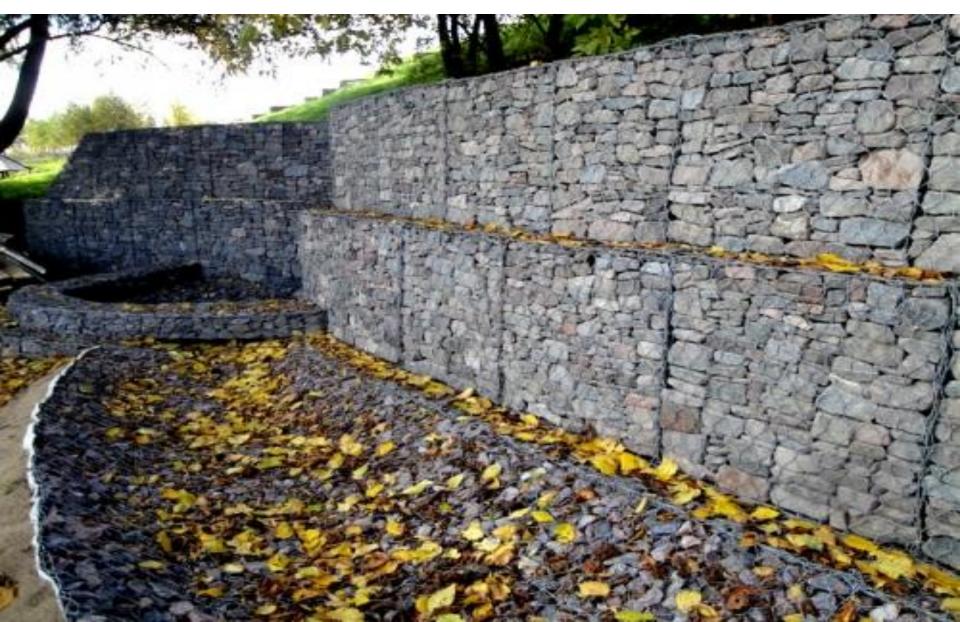
а – колотый булыжник;

 $6-neco\kappa$ ;

в – бордюр;

г – расшивка раствором

# Для укрепления откосов земляных покрытий и оснований



# § 4. Методы защиты природных каменных материалов от разрушения

### Разрушаются при:

- -переменном действии воды и мороза.
- -если горная порода состоит из нескольких минералов, то разрушение ее может происходить от изменения температуры вследствие того, что коэффициент линейного расширения разных минералов не одинаков.
- -действии воды как растворителя, содержащая углекислоту, и другие кислотные соединения.

Предотвратить проникновение воды и ее растворов в материал

Применяют ФЛЮАТЫ => образуются нерастворимые в воде соли => закрывают поры в камне.

- От воздействия углекислоты и образования сульфатов:
- облицовочные камни предохраняют путем *пропитки* их на <u>глубину до 1 см</u> горячим <u>льняным маслом</u>.
- Для предохранения от проникновения воды поверхность:
  - -покрывают слоем раствора воска в скипидаре,
- -парафина в легком нефтяном дистилляте или каменноугольном дегте.

### Конструктивные меры:

- Путем образования хорошего стока воды с поверхности камня,
- Придания камню гладкой поверхности и т. д.