

- Назовите ряд простых веществ.
- Перечислите сложные вещества.
- Покажите перечень веществ, имеющих в природе аллотропное изменение.
- Покажите линию, показывающую агрегатное состояние веществ.
- Какова валентность элемента в соединении?
- Факторы, влияющие на изменение агрегатного состояния веществ.
- Явление перехода из твердого состояния непосредственно в газообразное состояние.
- Это химическая формула.
- Укажите количество атомов постоянной валентности.
- Какой из перечисленных эффектов вызывает изменение констант равновесия химических реакций?
- Относительная молекулярная масса  $H_2SO_4$  указана правильно, в какой строке?
- В какой строке правильно указана относительная молекулярная масса  $NaOH$ ?
- Определить относительную молекулярную массу 0,5 моля воды.
- Покажите ряд физических изменений.
- Какие свойства проявляет озон в следующих реакциях?
- Определить процесс, происходящий при нагревании сахара.
- Какую кристаллическую решетку имеет молекула фосфора?
- и смешал решения. Какие вещества выпадают в осадок?
- Назовите свойства, определяющие качество веществ.
- Определите эквивалентное количество сульфата.
- В одной группе свойства элементов основной и дополнительной группы имеют схожие степени окисления?
- Qaysi moddalarning molekulari orasida vodorod bog‘lanish sodir bo‘lishi mumkin?
- Определите ряд процессов, протекающих в химических реакциях.
- Почему с увеличением концентрации исходных веществ равновесие смещается вправо?
- Индекс – что это значит?
- Что такое «коэффициент»?
- Покажите строку, показывающую относительную молекулярную массу этого вещества ( $FeO$ ).
- Сколько электронов может находиться в электронной оболочке атома с главным квантовым числом, равным 4?
- Какова валентность атома углерода в молекуле  $CO$ ?
- В каком ряду правильно указана относительная атомная масса серы  $S$  в молекуле  $H_2SO_4$ ?
- Кто открыл закон сохранения массы вещества?
- Определите линию, показывающую эквивалент кислорода и кальция.
- Какие простые вещества имеют очень схожие физические и химические свойства?
- Покажите линию, обозначающую эквивалент соли  $Na_2CO_3$ .
- Что произойдет, если смешать два нереакционноспособных газа?
- Какие элементы образуют ионы?
- Что такое вещество с ионной связью?
- На какие виды химических реакций делятся?
- К какому типу химической реакции относится  $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$ ?
- Выберите реакцию разложения.
- Определите массу кислорода в приведенном ниже  $SiO_2$ .
- Растворимость твердого вещества при данной температуре характеризуется какой концентрацией раствора?
- Какое вещество образуется в процессе фотосинтеза?

- Из какого вещества в лаборатории получают кислород?
- Растворимость газа, который не вступает в реакцию с водой при повышении температуры...
- Покажите реакцию обмена.
- Какой из следующих оксидов является основным оксидом?
- Какие оксиды непосредственно реагируют с водой?
- Что является основным компонентом воздуха?
- В каком из случаев в доме встречаются формулы только оксидов?
- Найдите ответы, написанные только формулами кислот.
- В какой строке написаны только формулы солей?
- В какой строке записаны только формулы нормальных солей?
- В каком ряду написаны только формулы кислых солей?
- Гидроксиды какого ряда относятся к амфотерным гидроксидам?
- Как меняется электроотрицательность элементов с увеличением числа элементов по периодам?
- В какой строке записана формула только ионных соединений?
- В каком ряду записана формула веществ, имеющих только полярные ковалентные связи?
- В какой строке записана формула веществ только с неполярными ковалентными связями?
- Какой элемент имеет наибольшую электроотрицательность?
- Какой элемент имеет наименьшую электроотрицательность?
- Определите, как изменяется атомная масса элементов основной группы.
- Что происходит, когда атомные массы элементов за период увеличиваются?
- Каков атомный номер химического элемента?
- Какая из следующих трех частиц определяет свойства атома?
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$  Какому галогену соответствует электронная формула?
- В каком элементе ярко выражено металлическое свойство?
- Какой металл является амфотерным?
- Какое соединение имеет степень окисления азота 3?
- В каком из перечисленных соединений степень окисления серы равна -2?
- Какая группа элементов обладает наибольшей электроотрицательностью?
- Какая жидкость хорошо проводит электрический ток?
- Какая соль гидролизует в воде?
- Какого цвета фенолфталеин по индикаторам в кислой среде?
- С какими металлами в нормальных условиях реагирует кислород?
- Как расположены элементы в таблице Менделеева?
- Сколько валентных электронов у элементов основной группы VI группы?
- В каком направлении смещается химическое равновесие в реакции при повышении температуры?
- В какую сторону смещается химическое равновесие в реакции при понижении давления?
- Какой из перечисленных параметров всегда остается неизменным в химических реакциях?
- Найдите формулу дигидрофосфата кальция?
- В каком ответе правильно написана формула питьевой соды?
- Что такое индикатор?
- Что такое процентная концентрация?
- Что такое молярная концентрация?

- Что такое молярная концентрация?
- Каков титр раствора?
- Что используют для описания окислительно-восстановительных реакций?
- Причина жесткости воды?
- В каких элементах возникают неполярные ковалентные связи?
- Какой металлический натрий реагирует с водой, образуя какое соединение натрия?
- В каком из следующих соединений водород находится в отрицательной степени окисления?
- Что такое химическое равновесие?
- Как движутся электроны в атоме?
- Какой фактор ускоряет химические реакции?
- Что такое электролиты в воде?
- Раздел химии, изучающий скорость и равновесие химических реакций:
- Какие виды химической связи существуют?
- Вещества, снижающие скорость реакции:
- Вещества, повышающие скорость реакции
- Влияние температуры на скорость реакции:
- Влияние концентрации на скорость реакции:
- Единица скорости химической реакции:
- Изотонический раствор:
- Что такое жесткость воды?
- Что такое химическая кинетика?
- Гемолиз – это
- Как образуются сложные соединения?
- Что означает степень ионизации воды?
- Что такое реакции окисления и восстановления?
- Что такое электролиты?
- В каком случае электролит диссоциирует легче?
- Какова функция озонового слоя в окружающей среде?
- Как образуются ионы?
- Какие факторы изменяют химическое равновесие?
- Степень диссоциации электролита...
- Что такое химическая связь?
- От чего зависит скорость реакции?
- Как протекают окислительно-восстановительные реакции?
- Каковы виды химических реакций?
- Какие виды химической связи существуют?
- Какова скорость реакции?
- Какое вещество служит электролитом?
- Во сколько раз изменится скорость химической реакции, если повысить температуру на 10°C?
- Определите тип химической связи?
- Как распределяются электроны в ковалентной связи?
- В каком ряду металлы указаны правильно?
- По мере увеличения атомного веса металлов в таблице Менделеева
- Факторы, определяющие необратимость реакции:
- Насколько щелочна угольная кислота  $H_2CO_3$ ?
- Окисление – это:
- Возврат:

- Из каких веществ состоят оксиды?
- В каком ряду правильно показаны основные оксиды?
- В какой строке правильно показаны кислотные оксиды?
- Каким из следующих способов получают оксиды?
- Каково агрегатное состояние оксидов?
- Покажите оксид, образующий щелочь.
- SiO<sub>2</sub> используется для следующих целей:
- Заболевание, вызванное дефицитом Fe, одного из d-элементов:
- D-элемент, вызывающий анемию:
- Для какой из следующих целей используется CO<sub>2</sub>?
- Название группы напрямую связано с комплексным генератором:
- Число, обозначающее количество лигандов?
- Какие вещества называются основаниями?
- Если комплексный ион заряжен положительно, его имя:
- Как называются водорастворимые основания?
- Как получают базы?
- Если комплексный ион отрицательный, то название такого комплекса:
- Назовите основание, растворяющееся в воде?
- Назовите основу, которая не растворяется в воде?
- Покажите мне гашеную известь?
- Покажите мне негашеную известь?
- Перечислите полные области применения NaOH?
- Какое из перечисленных оснований не реагирует с водой:
- Определите соответствующую формулу оксида калия.
- На какие виды делятся кислоты в зависимости от количества в них водорода?
- H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>- что это за кислота, назовите ее?
- Как получают кислоты?
- Какими свойствами обладают кислоты?
- Название концентрации, обозначающее количество молей растворенного вещества в определенном объеме раствора:
- Какой цвет имеет лакмусовая бумажка в кислотах?
- Неверно указано следующее свойство H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>:
- Какое из перечисленных веществ дает качественную реакцию на H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>?
- По составу соли делятся на следующие виды?
- Что за соль KNO<sub>3</sub>?
- Что за соль NaHCO<sub>3</sub>?
- В каком ряду правильно указано название соли Mg(OH)Cl?
- Показать среднюю соль?
- Какими физическими свойствами обладает водород?
- Водород реагирует со следующими едкими веществами:
- Водород окисляет или восстанавливает?
- Пример дисперсной системы типа «жидкость – газ»:
- Примеры дисперсных систем типа «твердое тело-газ»:
- Примеры дисперсных систем типа «жидкость-жидкость»:
- Примеры дисперсных систем типа «твердое тело-жидкость»:
- Пример дисперсной системы типа «твердое-твердое»:
- Какое вещество образуется при распаде воды?
- С какими веществами реагирует вода:

- В составе природной воды:
- На сколько видов воды делятся в природе по составу?
- Почему загрязняется природная вода?
- Что такое решение?
- Что такое электролиты?
- Как возникает ковалентная связь в химических связях?
- Как называется энергия, необходимая для химических реакций?
- Каково максимальное число электронов на s-орбиталях энергетических уровней?
- Каково максимальное число электронов на p-орбиталях энергетических уровней?
- Каково максимальное число электронов на d-орбиталях энергетических уровней?
- Покажите линию, изображающую принцип Паули в распределении электронов по энергетическим уровням.
- Укажите соединения, обладающие окислительным свойством.
- Какой период называется малым периодом?
- Покажите строку, показывающую атомную структуру элемента с атомным номером 11.
- Атом какого элемента легко отдает один электрон?
- В какой строке находится формула только ионных соединений?
- В каком ряду находятся вещества, образующие только неполярные ковалентные связи?
- Определите элемент с наибольшей относительной электроотрицательностью.
- Покажите ряд, показывающий свойства атомов в ковалентной связи.
- Перечислите свойства атомов в ионной связи.
- Перечислите список ионных соединений.
- В каком соединении степень окисления серы равна -2?
- В любом случае степень окисления атома элемента равна величине O:
- В каком соединении степень окисления углерода равна +4?
- Определите ряд галогенов?
- Какой из галогенов является сильно электроотрицательным?
- Температура кипения и сжижения галогенов с увеличением атомного веса:
- В каком агрегатном состоянии хлор?
- Хлороводород имеет следующие физические свойства:
- С каким из перечисленных веществ реагирует хлористый водород?
- Какие элементы обладают наиболее высокими комплексообразующими свойствами?
- Определите формулу оксида азота (V).
- Азотная кислота  $\text{HNO}_3$  – кислая кислота.
- Какова степень окисления P в  $\text{P}_2\text{O}_5$ ?
- Почему раствор поваренной соли проводит электрический ток?
- Вещества, растворы или жидкости которых не проводят электрический ток, называются?
- Какая из перечисленных жидкостей является хорошим проводником электричества?
- В каком из перечисленных веществ образуется катион металла и гидроксильный анион?
- Как предотвратить коррозию металла?
- Какие ионы являются анодами?
- Что из перечисленного не используется в качестве анода:
- Каково атомное строение щелочных металлов?
- Какое свойство щелочных металлов увеличивается по мере продвижения по группе в таблице Менделеева?
- Сколько s-электронов находится в поверхностном слое Na?
- Определить формулу стиральной соды:
- Что такое алюминотермия?

- Следующие твердые поверхности называются гидрофильными:
- Почему цвет поверхности металлического алюминия через определенное время тускнеет?
- Название веществ, обладающих электропроводностью за счет ионов в растворе или жидкости:
- Какой металл наиболее распространен в земной коре?
- Укажите количество металла, способное вытеснить Си из раствора ее солей.
- Определите формулу хлорида железа (III):
- Повышение температуры раствора -
- Показывать только ту строку, где показана линия металлов;
- В каком ряду находится формула веществ, имеющих только полярные ковалентные связи?
- Сколько периодов и сколько групп в таблице элементов Д. И. Менделеева?
- Покажите ряд, показывающий свойства атомов в ковалентной связи.
- Порядковый номер химического элемента отражает какие свойства этого элемента?
- В каком ряду находится формула веществ, имеющих только полярные ковалентные связи?
- Перечислите неполярные вещества с ковалентной связью.
- Почему раствор поваренной соли проводит электрический ток?
- Определите ряд электролитов.
- Вещества, растворы или жидкости которых не проводят электрический ток, называются...
- Какая из перечисленных жидкостей является хорошим проводником электричества?
- Какая из жидкостей, изображенных ниже, является хорошим проводником электрического тока?
- В каком из перечисленных веществ образуется катион металла и гидроксильный анион?
- На какие ионы диссоциируют растворы следующих веществ в воде: KOH; HNO<sub>3</sub>; NaF?
- Какое из перечисленных веществ является сильным электролитом?
- Каковы уравнения реакций ионного обмена?
- Какие ионы участвуют в следующем уравнении NaOH + HCl =?
- Что означают знаки + и - в уравнениях реакций ионного обмена?
- Какие ионы образуются при растворении Na<sub>2</sub>S в воде?
- Что называется гидролизом солей?
- Найти постулат о боре?
- Сформулируйте принцип квантовых чисел Паули?
- Показать, как химия связана с экологией и агрохимией?
- Показать принцип Паули?
- Какая среда образуется при гидролизе соли SnCl<sub>2</sub>?
- Можно ли записать реакцию гидролиза в ионной форме?
- В каком ряду металлы указаны правильно?
- По мере увеличения атомного веса неметаллов в таблице Менделеева:
- В чем основное сходство атомного строения элементов IV группы?
- Какое уравнение не производит CO<sub>2</sub>?
- Какой ответ является правильным для степени окисления каждого вещества в CaCO<sub>3</sub>?
- Сколько электронов находится в самом горячем слое углерода?
- Покажите степень окисления С в NaHCO<sub>3</sub>.
- Существует 5 различных агрегатных состояний углерода, и какими свойствами они отличаются друг от друга?

- Какое уравнение правильно отображает уравнение реакции образования галогенового соединения углерода?
- $\text{CO}_2$ ,  $\text{CO}$ ,  $\text{C}$ : Какова степень окисления?
- Что из перечисленного не является самым важным соединением углерода?
- Как называется  $\text{SiO}_2$  в следующих случаях?
- Самый распространенный металл в мире:
- Какая серия металлов считается серией?
- Найдите диапазон легких металлов по этим металлам:
- Какая соль не выделяет металл на катоде при электролизе?
- $\text{Cu}$ : покажите количество металла, способное вытеснить  $\text{Cu}$  из раствора его солей.
- Сплавы и их применение
- Какие сплавы делятся по составу?
- Различают следующие виды сплавов:
  - Какими свойствами обладают металлы?
  - Металлы не обладают следующими химическими свойствами:
  - Какова связь между химией и экологией?
  - Какова основная функция химических удобрений в агрохимии?
  - Какова роль химии в обеспечении экологической безопасности?
  - Какой метод используется для улучшения состава почвы?
  - В какой области химия способствует повышению плодородия почвы?
  - Каковы основные компоненты атома?
  - Каково общее количество протонов и нейтронов в атоме?
  - Согласно постулату Бора, в каком направлении движутся электроны в атоме?
  - Как понимается изменение энергии на орбитах электронов в модели Бора?
  - Только какие энергетические состояния, согласно постулатам Бора, занимают электроны?
  - Каковы основные компоненты атома?
  - Какое свойство атомных орбиталей отражают квантовые числа?
  - Согласно принципу Паули, сколько электронов с одинаковым квантовым числом может быть в атоме?
  - Сколько электронов может находиться на атомных орбиталях согласно принципу Паули?
  - Как химия описывается как единственный источник квантованной энергии?
  - Как определяется квантовое состояние электрона?
  - Какое свойство атомных орбиталей отражают квантовые числа?
  - Согласно принципу Паули, сколько электронов с одинаковым квантовым числом может быть в атоме?
  - Какие виды химической связи существуют?
  - Что такое ионная связь?
  - Как распределяются электроны в ковалентной связи?
  - Каково строение атомов в химических связях?
  - Между какими атомами возникает ковалентная связь?
  - Как расположены элементы в таблице Менделеева?
  - На какие группы делятся химические элементы в таблице Менделеева?
  - От чего зависят свойства элементов периодической системы?
  - Какие символы описывают периодическую систему элементов?
  - Какие периоды есть в периодической таблице элементов?
  - Что такое химическая кинетика?
  - В чем измеряется скорость реакции?

- Каковы свойства системы, находящейся в химическом равновесии?
- Какое состояние наблюдается при химическом равновесии?
- Какие факторы влияют на скорость реакции в химической кинетике?
- Что такое решение?
- Как измеряют концентрацию веществ, растворимых в воде?
- Как описываются растворитель и растворенное вещество в растворе?
- Что такое электролиты?
- Какие изменения происходят в растворах электролитов?
- Как определяют электропроводность растворов электролитов?
- Какое вещество обладает свойством проводить электрический ток?
- Что происходит, когда электролит диссоциирует на ионы в жидкости?
- Что такое окисление в окислительно-восстановительных реакциях?
- В каком состоянии находятся электроны в реакции восстановления?
- Какой атом окисляется в окислительно-восстановительных реакциях?
- Какие свойства изменяются в результате окисления?
- Что происходит при обратимой реакции?
- Из каких веществ состоят сложные соединения?
- Что такое лиганд в сложных соединениях?
- Как можно выразить сложные соединения?
- Какое основное свойство комплексных соединений?
- Какие реакции относятся к сложным соединениям?
- Каковы основные свойства металлов?
- Какова температура плавления металлов?
- Что такое неметаллы?
- Какими свойствами обладают металлы?
- Каковы физические свойства металлов?
- Каково главное свойство азота в атмосфере?
- В каких реакциях участвует кислород атмосферы?
- Какое из этих веществ наиболее распространено в атмосфере?
- Каково влияние углекислого газа на атмосферу?
- Что делает озоновый слой в атмосфере?
- Как определяется жесткость воды?
- Какие ионы присутствуют в жесткой воде?
- Какие процессы используются для снижения жесткости воды?
- В чем проблема жесткой воды?
- Какое вещество используют для смягчения воды?
- Какие вещества чаще всего содержатся в промышленных сточных водах?
- Как можно очистить сточные воды?
- Какие характеристики учитываются при очистке промышленных сточных вод?
- Какие химические вещества используются при очистке сточных вод?
- Каковы последствия сточных вод?
- Какое вещество используется для химической очистки сточных вод?
- В чем заключается процесс химической очистки сточных вод?
- Какие элементы используются при химической очистке сточных вод?
- Какое вещество образуется при химической очистке сточных вод?
- В чем преимущество химической очистки сточных вод?
- Что такое электролитическая диссоциация?
- Какое вещество участвует в электролитической диссоциации?



- В каких случаях происходит электролитическая диссоциация?
- Какие ионы образуются при электролитической диссоциации?
- Какое вещество поддерживает процесс электролитической диссоциации?
- Что делает озоновый слой?
- Как наличие озонового слоя уменьшает изменения в атмосфере?
- Каковы последствия разрушения озона?
- Какие вещества разрушают озоновый слой?
- Какие меры можно предпринять для восстановления озонового слоя?
- Что представляет собой процесс гидролиза?
- Что происходит при обратном гидролизе?
- Что происходит при необратимом гидролизе?
- Как наблюдается гидролиз при изменении окружающей среды?
- Количество ионов каких ионов увеличивается при гидролизе?
- Каково влияние окружающей среды на протекание окислительно-восстановительных реакций?
- Какие окислительно-восстановительные реакции могут изменить pH?
- Какие реакции окисления протекают быстрее в щелочной среде?
- Как меняется скорость окислительно-восстановительных реакций в кислой среде?
- Как высокая температура может изменить ход реакций?
- Как обеспечить стабильность комплексных соединений?
- Как синтезировать сложные соединения?
- Какое одно из основных свойств металлов?
- Какова одна из основных характеристик неметаллов?
- Как отличить металлы от других элементов?
- Какова теплопроводность металлических листов?
- Каково влияние легких и тяжелых металлов?
- Как изменилось количество кислорода в атмосфере?
- Какова основная роль азота в атмосфере?
- Каково влияние углекислого газа на атмосферу?
- Какую роль озон играет в атмосфере?
- Какие газы наиболее распространены в атмосфере?
- Как определить жесткость воды?
- Какие ионы присутствуют в жесткой воде?
- Как снизить жесткость воды?
- На что влияет жесткость воды?
- Какие вещества используются для смягчения воды?
- Каков основной состав промышленных сточных вод?
- Какие методы используются в процессе очистки промышленных сточных вод?
- Как происходит химическое загрязнение промышленных сточных вод?
- Что делается при биологической очистке промышленных сточных вод?
- Какой самый эффективный способ очистки промышленных сточных вод?
- Какие вещества используются при химической очистке сточных вод?
- Какие изменения происходят в сточных водах при химической очистке?
- Как коагулянты взаимодействуют со сточными водами?
- Какова функция флокулянтов, используемых в химической очистке?
- От каких факторов зависит эффективность химической очистки?
- Какие вещества образуются при электролитической диссоциации?
- Какой тип энергии участвует в электролитической диссоциации?

- Какие ионы разделяются при электролитической диссоциации?
- Каково основное условие процесса электролитической диссоциации?
- Какое вещество следует растворить при электролитической диссоциации?
- Какова основная функция озонового слоя?
- С каким фактором связано разрушение озонового слоя?
- Как разрушение озона влияет на окружающую среду?
- Какие меры принимаются для защиты озонового слоя?
- Из чего состоит озоновый слой?
- В чем заключается процесс гидролиза солей?
- Что происходит при обратном гидролизе?
- Как определить гидролиз соли?
- Какие вещества образуются при необратимом гидролизе?
- Какие существуют виды гидролиза?
- В чем заключается процесс гидролиза солей?
- Что происходит при обратном гидролизе?
- Как определить гидролиз соли?
- Какие вещества образуются при необратимом гидролизе?
- Какие существуют виды гидролиза?
- Какое одно из основных свойств металлов?
- Каковы характеристики неметаллов?
- В чем разница между металлами и неметаллами?
- Какие свойства металлов делают их полезными в промышленности?
- Какое вещество или газ разрушает озоновый слой?
- Какова основная функция озонового слоя?
- Какие вещества вызывают вредное воздействие озонового слоя?
- Каковы последствия повреждения озонового слоя?
- Какие вещества не выделяются для защиты озонового слоя?
- В какой форме существует озоновый слой?
- Какова основная функция озонового слоя?
- Какие вещества вызывают вредное воздействие озонового слоя?
- Каковы последствия повреждения озонового слоя?
- Какие вещества не выделяются для защиты озонового слоя?
- В какой форме существует озоновый слой?
- В каком направлении движутся электроны в реакции окисления?
- В каком направлении движутся электроны в реакции восстановления?
- Какие элементы участвуют в окислительно-восстановительных реакциях?
- Какое вещество образуется в процессе восстановления?
- В каких реакциях происходят окислительно-восстановительные процессы?
- Как протекают окислительно-восстановительные реакции?
- Что такое комплексные соединения?
- Каковы свойства комплексных соединений?
- С какими веществами реагируют сложные соединения?
- Какие методы можно использовать для определения комплексных соединений?
- Почему комплексные соединения используются в химических реакциях?
- Какое одно из основных физических свойств металлов?
- Каковы свойства неметаллов?
- В чем основное отличие металлов от неметаллов?
- Каковы общие свойства металлов и неметаллов?
- Каково применение неметаллов?

- Какова основная функция озонового слоя?
- Каковы последствия разрушения озона?
- Какие вещества не используются для защиты озонового слоя?
- Какие меры принимаются для решения проблем озонового слоя?
- Какое соединение образует озон?
- Какие реакции происходят при гидролизе?
- Какие вещества образуются при гидролизе?
- Какие ионы участвуют в гидролизе?
- Как изменяется рН при гидролизе?
- Что происходит при обратном гидролизе?
- Что происходит при гидролизе?
- В чем заключается процесс обратного гидролиза?
- В чем заключается процесс необратимого гидролиза?
- Что такое среда гидролиза?
- Каковы возможные продукты гидролиза?
- Какие вещества используются при химической очистке сточных вод?
- Какие химические процессы происходят в сточных водах?
- Что представляет собой процесс коагуляции сточных вод?
- В чем заключается процесс флокуляции сточных вод?