

ТЕМА II КЛАССИФИКАЦИЯ И ОТНЕСЕНИЕ ПРЕДМЕТА К КЛАССУ

что делится на что

что подразделяется на что

что делят на что

что подразделяют на что

что относится к чему

что принадлежит к чему

1. Прочитайте предложения. Обратите внимание на употребление конструкций, используемых при классификации предметов.

ЧТО ДЕЛИТСЯ (ПОДРАЗДЕЛЯЕТСЯ) НА ЧТО

- 1) Царство Животные делится (подразделяется) на два подцарства: подцарство Одноклеточные животные и подцарство Многоклеточные животные.
- 2) Живые организмы делятся (подразделяются) на растительные и животные.
- 3) Все химические элементы и образуемые ими простые вещества делятся (подразделяются) на металлы и неметаллы.
- 4) Оксиды неметаллов делятся (подразделяются) на две группы: несолесобразующие и солесобразующие оксиды.
- 5) Кровеносные сосуды делятся (подразделяются) на артерии, вены и капилляры.

ЧТО ДЕЛЯТ (ПОДРАЗДЕЛЯЮТ) НА ЧТО

- 1) Мышцы делят (подразделяют) на длинные, короткие и широкие.
- 2) Все химические соединения делят (подразделяют) на сложные неорганические и сложные органические вещества.
- 3) Эпителий делят (подразделяют) на плоский, кубический и цилиндрический.

- 4) Все неорганические вещества делят (подразделяют) на простые и сложные.
- 5) Простые вещества делят (подразделяют) на металлы, неметаллы и благородные (инертные) газы, которые относят к неметаллам.

ОБРАТИТЕ ВНИМАНИЕ!

Так как для науки имеет значение само действие, а не лицо, которое его совершает, в примерах с глаголами **делят**, **подразделяют** нет обозначения лица (субъекта). В связи с этим в данных конструкциях отсутствует форма именительного падежа.

<i>Что? (В. п.)</i>		<i>На что? (В. п.)</i>
Все неорганические вещества	делят	на классы.
<i>Что? (В. п.)</i>		<i>На что? (В. п.)</i>
Хрящевую ткань	подразделяют	на три типа.

2. Вместо точек употребите глаголы *делиться*, *подразделяться* в нужной форме.

ОБРАЗЕЦ

Животные, растительные организмы и грибы ... одноклеточные и многоклеточные организмы.

Животные, растительные организмы и грибы **делятся (подразделяются)** на одноклеточные и многоклеточные организмы.

- 1) Водоросли ... одноклеточные, колониальные, многоклеточные и пластинчатые.
- 2) Основные формы жизни ... неклеточные (вирусы) и клеточные.
- 3) Многоклеточные животные организмы ... беспозвоночные и позвоночные.
- 4) Кислоты ... кислородсодержащие и бескислородные.
- 5) Орган слуха ... три отдела: наружное, среднее и внутреннее ухо.
- 6) Все углеводы ... две группы: простые углеводы (моносахариды) и сложные углеводы.
- 7) Все прокариоты ... два царства — Вирусы и Дробянки.

3. Вместо точек употребите глаголы *делить, подразделять* в нужной форме.

ОБРАЗЕЦ

Эпителий ... однослойный, многослойный и многорядный.

Эпителий **делят (подразделяют)** на однослойный, многослойный и многорядный.

- 1) Мышцы туловища ... мышцы груди, мышцы спины, мышцы живота.
- 2) Мышцы головы ... две группы: жевательные и мимические.
- 3) Мышцы верхних конечностей ... мышцы плечевого пояса и свободной верхней конечности.
- 4) Мышцы нижних конечностей ... мышцы таза и свободной нижней конечности.
- 5) Металлы ... лёгкие и тяжёлые.
- 6) Сложные неорганические вещества ... оксиды, основания, кислоты, амфотерные гидроксиды, соли.
- 7) Все оксиды ... солеобразующие и несолеобразующие, или индифферентные.

4. Классифицируйте предметы, используя в предложениях синонимичные глаголы *делить (подразделять)*.

ОБРАЗЕЦ

Органоиды **делятся (подразделяются)** на мембранные и немембранные органоиды.

Органоиды **делят (подразделяют)** на мембранные и немембранные органоиды.

- 1) Автотрофные организмы **делятся (подразделяются)** на фотосинтезирующие и хемосинтезирующие.
- 2) Химические вещества **делят (подразделяют)** на простые и сложные, органические и неорганические.
- 3) Мембранные органоиды **делятся (подразделяются)** на одномембранные и двумембранные.
- 4) Скелет позвоночных **делят (подразделяют)** на скелет головы, скелет туловища, скелет конечностей.

- 5) Растения делятся (подразделяются) на низшие и высшие.
- 6) Металлы делятся (подразделяются) на лёгкие и тяжёлые.
- 7) Живые организмы делят (подразделяют) на прокариоты и эукариоты.

5. Прочитайте и запишите термины и терминологические сочетания.

сложные неорганические вещества
сложные органические вещества
углеводороды
производные углеводородов

6. Прочитайте *текст 1*. Озаглавьте его. Значение незнакомых слов определите по словарю.

Текст 1

Значительная часть материального мира состоит из химических соединений. Все химические соединения делятся на сложные неорганические и сложные органические вещества. Например, вода H_2O , серная кислота H_2SO_4 , хлорид натрия $NaCl$ — **сложные неорганические вещества**. Мочевина $CO(NH_2)_2$, глюкоза $C_6H_{12}O_6$ — **сложные органические вещества**. В природе существуют миллионы неорганических и органических веществ.

Органическими веществами называются соединения, в состав которых входит углерод. Сейчас известно более 10 миллионов органических веществ, многие из них получают в лаборатории.

Органические вещества подразделяются на углеводороды и производные углеводородов. **Углеводороды** — простейшие органические вещества, молекулы которых состоят из атомов только двух элементов: углерода (С) и водорода (Н). Например, CH_4 , C_2H_6 и т. д. Кроме углерода и водорода, в состав многих органических веществ входят кислород (О), азот (N), сера (S), фосфор (P) и др. **Производные углеводородов** — это продукты замещения атомов водорода в молекулах углеводородов на другие атомы или группы атомов.

7. Ответьте на вопросы по *тексту 1*. Ответы запишите в виде краткого конспекта.

- 1) Из чего состоит значительная часть материального мира?
- 2) На какие вещества делятся все химические соединения материального мира? Приведите примеры.

- 3) Какие вещества называются органическими?
 4) На какие группы подразделяются органические вещества?
 5) Что такое углеводороды?
 6) Какие элементы, кроме углерода и водорода, входят в состав органических веществ?
 7) Что такое производные углеводородов?
8. Используя информацию из текста 1 и конструкцию что называется чем, сформулируйте и запишите определения углеводородов и производных углеводородов.
9. Используя схему, расскажите о химических соединениях.



10. Прочитайте текст 2. Объясните, что значит формулировка: *классифицируют живые организмы и неживые тела*. Скажите, в зависимости от чего, по каким признакам классифицируют предметы.

Текст 2

При изучении природы всё разнообразие живых организмов и неживых тел делят на различные группы, т. е. классифицируют.

При **классификации** предметов и явлений определяют различные признаки: форму, цвет, величину, размер, строение, состав, свойство, функцию, агрегатное состояние и др. В зависимости от этих признаков предметы и явления подразделяют на группы или **объединяют** их в группы: виды, роды, классы и другие единицы классификации.

ЗАПОМНИТЕ!

По	форме величине размеру составу строению свойствам растворимости функции происхождению агрегатному состоянию ...	ЧТО	делится (подразделяется)	на	классы группы типы отряды виды роды
----	--	-----	-----------------------------	----	--

В зависимости от	формы величины размера состава строения свойств растворимости функции агрегатного состояния происхождения ...	ЧТО	делят (подразделяют)	на	классы группы типы отряды виды роды
------------------	--	-----	-------------------------	----	--

11. Прочитайте предложения, в которых есть признаки классификации предметов. Сравните структуру терминологических словосочетаний. Обратите внимание на их взаимозаменяемость.

- 1) *По форме* клетки подразделяют на округлые, овальные, звездчатые, кубические, цилиндрические, шаровидные, палочковидные, спиралевидные, веретеновидные, шарообразные, нитевидные и др.
- 2) *По величине* клетки делятся на микроклетки и макроклетки.
- 3) *В зависимости от* происхождения, строения и функций ткани животных организмов подразделяют на пять типов: эпителиальные, соединительные, мышечные, нервные и кровь.
- 4) *По составу* химические вещества делят на неорганические и органические.
- 5) *В зависимости от* растворимости в воде соли делятся на растворимые в воде, малорастворимые и нерастворимые.

12. Ответьте на вопросы, используя материал для ответа.

ОБРАЗЕЦ

В зависимости от чего химические вещества подразделяют на твёрдые, жидкие и газообразные? (агрегатное состояние)

В зависимости от агрегатного состояния химические вещества подразделяют на твёрдые, жидкие и газообразные.

- 1) В зависимости от чего водоросли подразделяются на бурые, красные, зелёные, сине-зелёные и др.?
- 2) В зависимости от чего металлы делятся на лёгкие и тяжёлые?
- 3) В зависимости от чего соли делятся на три типа: нормальные (средние), основные и кислые?
- 4) В зависимости от чего мышцы делят на несколько групп: скелетная мышца, мышцы туловища, мышцы головы, мышцы шеи, верхних конечностей и мышцы нижних конечностей?
- 5) В зависимости от чего эпителиальные ткани (эпителий) подразделяют на плоские, кубические и цилиндрические, однослойные, многослойные и многорядные?
- 6) В зависимости от чего липиды делят на жиры и липоиды?
- 7) В зависимости от чего все клетки делятся на две группы: автотрофные и гетеротрофные?

Материал для ответа: пигменты; строение и функции; форма клеток, количество слоев клеток; плотность; состав и свойства; химическая природа; тип ассимиляции.

13. Ответьте на вопросы, используя материал для ответа.

ОБРАЗЕЦ

По какому признаку грибы делят на три основные группы: сапрофиты, паразиты и симбионты? (способ питания)

По способу питания грибы делят на три основные группы: сапрофиты, паразиты и симбионты.

- 1) По какому признаку оксиды делят на твёрдые, жидкие и газообразные?
- 2) По какому признаку металлы делятся на твёрдые и мягкие?
- 3) По какому признаку все кости подразделяются на трубчатые, плоские и смешанные?
- 4) По какому признаку оксиды подразделяют на растворимые и нерастворимые?
- 5) По какому признаку пластиды делятся на лейкопласты, хлоропласты и хромопласты?
- 6) По какому признаку грибы делят на низшие и высшие грибы?
- 7) По какому признаку вся нервная система делится на соматическую и вегетативную?

Материал для ответа: окраска; строение мицелия; агрегатное состояние; форма; твёрдость; функция; растворимость в воде.

14. Прочитайте предложения, в которых предметы классифицируются по определённым признакам. Произведите синонимичную замену по образцу.

ОБРАЗЕЦ

По способу дыхания бактерии делятся на аэробов и анаэробов.

В зависимости от способа дыхания бактерии делятся на аэробов и анаэробов.

- 1) По форме бактерии делят на шаровидные — кокки, палочковидные — бациллы, изогнутые — вибрионы и спиралевидные — спироиллы.
- 2) В зависимости от содержания в земной коре металлы делятся на распространённые, рассеянные и редкоземельные.
- 3) По растворимости все витамины подразделяют на водорастворимые и жирорастворимые.
- 4) В зависимости от строения, функций и места образования лейкоциты делят на базофилы, эозинофилы, нейтрофилы, лимфоциты и моноциты.

- 5) В зависимости от наличия или отсутствия ядра клеточные организмы подразделяются на две группы: безъядерные (прокариоты) и ядерные (эукариоты).
- 6) По агрегатному состоянию оксиды делятся на твёрдые, жидкие и газообразные.
- 7) В зависимости от количественного содержания в живом организме химические элементы подразделяют на макроэлементы, микроэлементы и ультрамикроэлементы.

15. Прочитайте *текст 3*. Укажите предложения, в которых есть признаки классификации неорганических веществ.

Текст 3

Классы неорганических веществ

Химические вещества по составу делятся на простые и сложные, неорганические и органические. В зависимости от агрегатного состояния простые и сложные вещества подразделяют на твёрдые, жидкие и газообразные.

Все неорганические вещества можно разделить на классы. В зависимости от состава и свойств все неорганические вещества делятся на простые и сложные.

По типу химической связи простые вещества подразделяют на металлы, неметаллы и инертные (благородные) газы. Большинство неорганических соединений — это соединения металлов.

Сложные неорганические вещества по строению и свойствам делят на оксиды, основания, кислоты, амфотерные гидроксиды, соли. По агрегатному состоянию оксиды подразделяются на твёрдые, жидкие и газообразные; кислоты делятся на твёрдые и жидкие.

16. Ответьте на вопросы, используя информацию из *текста 3*.

- 1) Как делятся химические вещества по составу?
- 2) Как подразделяют простые и сложные вещества в зависимости от агрегатного состояния?
- 3) В зависимости от чего все неорганические вещества делятся на простые и сложные?
- 4) По какому признаку простые вещества подразделяют на металлы и неметаллы?

- 4) Митохондрии, лизосомы; рибосомы, клеточный центр.
 мембранные органоиды;
 немембранные органоиды
- 5) Золото, серебро, ртуть, алюминий, магний, литий; фтор, фосфор, азот, сера, хлор.
 металлы;
 неметаллы
- 6) Углекислый газ CO_2 , соляная кислота HCl ; сахароза $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$, целлюлоза $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5$.
 неорганические вещества;
 органические вещества
- 7) Калий, натрий, кальций, магний, железо; цинк, медь, фтор, йод.
 макроэлементы;
 микроэлементы

20. Прочитайте *текст 4*. В ходе чтения найдите ответ на вопрос:

К каким веществам относится большинство соединений углерода?

Текст 4

Соединения углерода

Углерод содержится в органических и неорганических соединениях.

К неорганическим соединениям углерода относятся оксид углерода CO , углекислый газ CO_2 , угольная кислота H_2CO_3 , её соли и некоторые другие вещества.

Большинство соединений углерода относится к органическим веществам. Органические вещества подразделяются на углеводороды и производные углеводородов.

Соединения, которые состоят только из атомов углерода и водорода, называются углеводородами. Углеводороды подразделяют на природные и синтетические. К природным углеводородам относятся нефть, природный и попутный нефтяной газ и др. К синтетическим углеводородам принадлежат синтетический каучук, полипропилен, полиэтилен и др.

К группе производных углеводородов принадлежат органические соединения, которые содержат кислород. К ним относятся спирты, жиры, углеводы и др. К группе производных углеводородов также принадлежат органические соединения, которые содержат азот. К ним относятся амины, аминокислоты, белки и нуклеиновые кислоты.

21. Используя информацию из *текста 4*, ответьте на вопросы и выполните задания.

- 1) В каких соединениях содержится углерод?
- 2) Назовите неорганические соединения углерода.
- 3) На какие две группы подразделяются органические вещества?
- 4) Что такое углеводороды?
- 5) Что относится к природным углеводородам?
- 6) Какие органические соединения относятся к группе производных углеводородов, которые содержат кислород?
- 7) Какие органические соединения относятся к группе производных углеводородов, которые содержат азот?

22. Ознакомьтесь со схемой «Соединения углерода». Соотнесите её с *текстом 4*. Используя схему, расскажите о соединениях углерода.



23. Употребите данные в скобках термины и терминологические сочетания в нужном падеже.

А. Образец: изучение ... (простые и сложные, органические и неорганические вещества)

изучение простых и сложных, органических и неорганических веществ
взаимодействие ... (оксиды, соли);

гидроксид ... (алюминий, цинк);

свойства ... (кислоты, основания);

атом ... (металл, водород);

молекула ... (основание, соль);

число ... (гидроксидные группы);

состав ... (щёлочи, амфотерные гидроксиды).

Б. Образец: Растворимые в воде основания называются ... (щёлочи).

Растворимые в воде основания называются щелочами.

Гидроксид натрия принадлежит ... (щёлочи).

Гидроксид натрия принадлежит к щелочам.

- 1) Соединения двух элементов, один из которых кислород, называются ... (оксиды).
- 2) Оксид углерода (CO), оксид кремния (SiO), оксид азота (NO) относятся ... (несолеобразующие оксиды).
- 3) Сложные вещества, молекулы которых состоят из атома металла и одной или нескольких гидроксидных групп, называются ... (основания).
- 4) Кислоты, молекулы которых содержат два и более атомов водорода, называются ... (многоосновные кислоты).
- 5) Угольная кислота H_2CO_3 и сернистая кислота H_2SO_3 относятся ... (оксикислоты).
- 6) Сложные вещества, которые имеют свойства кислот и свойства оснований, называются ... (амфотерные гидроксиды).
- 7) Цинковая кислота, ортоалюминиевая кислота принадлежат ... (амфотерные гидроксиды).
- 8) Гидрохлорид кальция ($CaOHCl$) относится ... (основные соли).
- 9) Гидрофосфат калия (K_2HPO), гидрокарбонат натрия ($NaHCO_3$) относятся ... (кислые соли).

24. Произведите синонимичную замену терминологических словосочетаний по образцу.

ОБРАЗЕЦ

По растворимости в воде оксиды делятся на растворимые и нерастворимые.

В зависимости от растворимости в воде оксиды делятся на растворимые и нерастворимые.

- 1) По составу соли делятся на три типа: нормальные (средние), кислые, основные.
- 2) В зависимости от содержания атомов кислорода в молекуле кислоты подразделяют на бескислородные и кислородсодержащие.
- 3) В зависимости от растворимости в воде основания делят на растворимые и нерастворимые.
- 4) По числу гидроксидных групп в молекуле основания делятся на одно-кислотные, двухкислотные и трёхкислотные.
- 5) В зависимости от состава и свойств все неорганические вещества делятся на простые и сложные.
- 6) В зависимости от типа химической связи простые вещества подразделяются на металлы, неметаллы и инертные газы.
- 7) По характеру гидроксидов все солеобразующие оксиды подразделяют на три типа: основные, кислотные, амфотерные.

25. Прочитайте и запишите новые термины, которые встретятся в тексте 5 «Классификация сложных неорганических веществ»:

гидраты оксидов

щёлочи

многоосновные кислоты

оксокислоты

26. Прочитайте и запомните значение терминов и терминологических сочетаний.

Гидратами оксидов называются продукты взаимодействия оксидов с водой.

Щёлочи — это растворимые в воде основания.

Многоосновные кислоты — это кислоты, молекулы которых содержат два и более атома водорода.

Оксокислотами называются кислородсодержащие кислоты.

27. Прочитайте *текст 5*. Обратите внимание на его структуру: он состоит из 13 абзацев, но в нём 6 смысловых частей.

Текст 5

Классификация сложных неорганических веществ

(1) В настоящее время известно более 100 тысяч неорганических веществ. Все сложные неорганические вещества можно разделить на классы.

(2) *Сложные неорганические вещества по строению и свойствам делят на оксиды, основания, кислоты, амфотерные гидроксиды, соли.*

(3) **Оксиды** — это соединения двух элементов, один из которых кислород. Все оксиды делятся на солеобразующие и несолеобразующие, или индифферентные. К несолеобразующим оксидам относятся CO , SiO , N_2O , NO .

(4) Многие солеобразующие оксиды взаимодействуют с водой. По растворимости в воде оксиды делятся на растворимые (SO_2 , CO_2 , K_2O) и нерастворимые (CuO , FeO , SiO_2 , Al_2O_3). Продукты взаимодействия оксидов с водой называются **гидратами оксидов**, или гидроксидами. В зависимости от характера гидроксидов все солеобразующие оксиды подразделяют на три типа: основные, кислотные, амфотерные.

(5) Неметаллы образуют только кислотные оксиды; металлы образуют все основные, все амфотерные и некоторые кислотные оксиды. BeO , ZnO , PbO , SnO принадлежат к амфотерным оксидам.

(6) **Основания** — это сложные вещества, молекулы которых состоят из атома металла и одной или нескольких гидроксидных групп — OH . По числу гидроксидных групп в молекуле основания делятся на однокислотные, двухкислотные и трехкислотные. Двух- и трехкислотные основания называются многокислотными. К ним относят $\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Ni}(\text{OH})_3$ и др. *По растворимости в воде основания делят на растворимые и нерастворимые основания. Растворимые в воде основания называются щелочами. К щелочам принадлежат NaOH , $\text{Ca}(\text{OH})_2$ и др.*

(7) **Кислоты** — это сложные вещества, содержащие атомы водорода, которые могут замещаться атомами металла. *По основности кислоты подразделяются на одноосновные, двухосновные, трёхосновные и четырёхосновные. Кислоты, молекулы которых содержат два и более атома водорода, называются многоосновными.*

(8) По содержанию атомов кислорода в молекуле кислоты подразделяют на бескислородные и кислородсодержащие. Кислородсодержащие кислоты называются оксокислотами. К оксокислотам относятся угольная кислота H_2CO_3 , сернистая кислота H_2SO_3 и др.

(9) **Амфотерные гидроксиды** — это сложные вещества, которые имеют свойства кислот и свойства оснований. Например, $\text{Zn}(\text{OH})_2 = \text{H}_2\text{ZnO}_2$, $\text{Al}(\text{OH})_3 = \text{H}_3\text{AlO}_3$ (гидроксид цинка, или цинковая кислота, гидроксид алюминия, или ортоалюминиевая кислота).

(10) **Соли** — это сложные вещества, которые являются продуктами замещения атомов водорода в молекулах кислот атомами металла или продуктами замещения гидроксидных групп в молекулах оснований кислотными остатками. В зависимости от состава соли делятся на три типа: нормальные (средние), кислые, основные.

(11) К нормальным (средним) солям относят хлорид натрия NaCl , нитрат железа (II) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, фосфат кальция $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ и др.

(12) К кислым солям принадлежат гидрофосфат калия K_2HPO_4 , гидрокарбонат натрия NaHCO_3 и др.

(13) К основным солям относятся гидроксохлорид кальция CaOHCl , гидроксонитрат железа (III) $\text{FeOH}(\text{NO}_3)_2$.

28. Дополните предложения информацией из текста 5.

- 1) Сложные неорганические вещества подразделяются на ...
- 2) Растворимые в воде основания называются ...
- 3) ... основания делятся на однокислотные, двухкислотные и трёхкислотные.
- 4) Соли — это сложные вещества, которые ...
- 5) CO , SiO_2 , N_2O , NO относятся к ...
- 6) Гидрофосфат калия (K_2HPO_4) и гидрокарбонат натрия (NaHCO_3) принадлежат к ...
- 7) Все оксиды делятся на ...
- 8) Гидратами оксидов называются ...
- 9) ... кислоты подразделяют на бескислородные и кислородсодержащие.

29. Сформулируйте и запишите вопросы к абзацам и предложениям, выделенным в тексте 5 курсивом.

- 1) Ко второму абзацу. 2) К пятому и шестому предложениям абзаца 6.
- 3) Ко второму предложению абзаца 7.

30. Сформулируйте определения кислот и амфотерных гидроксидов, используя конструкцию «что называется чем».

31. Скажите, по каким признакам сложные неорганические вещества подразделяют на оксиды, основания, кислоты, амфотерные гидроксиды и соли.

ОБРАТИТЕ ВНИМАНИЕ!

Каждый текст служит раскрытию темы или ряда тем (название некоторых из них выносятся в заглавие). Тема получает развитие в одном или, чаще, в нескольких абзацах, которые могут объединяться в одну смысловую часть. Каждая тема текста получает развитие в ряде подтем. Подтемы могут раскрываться более или менее подробно и занимать часть абзаца, целый абзац или группу абзацев, входящих в смысловую часть.

32. Проанализируйте структуру текста 5, выполнив следующие задания.

- А. Скажите, почему абзацы 3–5, 7–8, 10–13 можно объединить в одну смысловую часть. Аргументируйте своё мнение.
- Б. Разделите текст на смысловые части и озаглавьте их, т. е. составьте назывной план текста и запишите его.
- В. Сравните ваш назывной план с предлагаемым вариантом. Если в вашем плане имеются несоответствия данному варианту, внесите в свой план необходимые уточнения.

План

1. Классы сложных неорганических веществ.
2. Оксиды и их классификация.
3. Основания и их классификация.
4. Кислоты и их классификация.
5. Амфотерные гидроксиды.
6. Соли и их классификация.

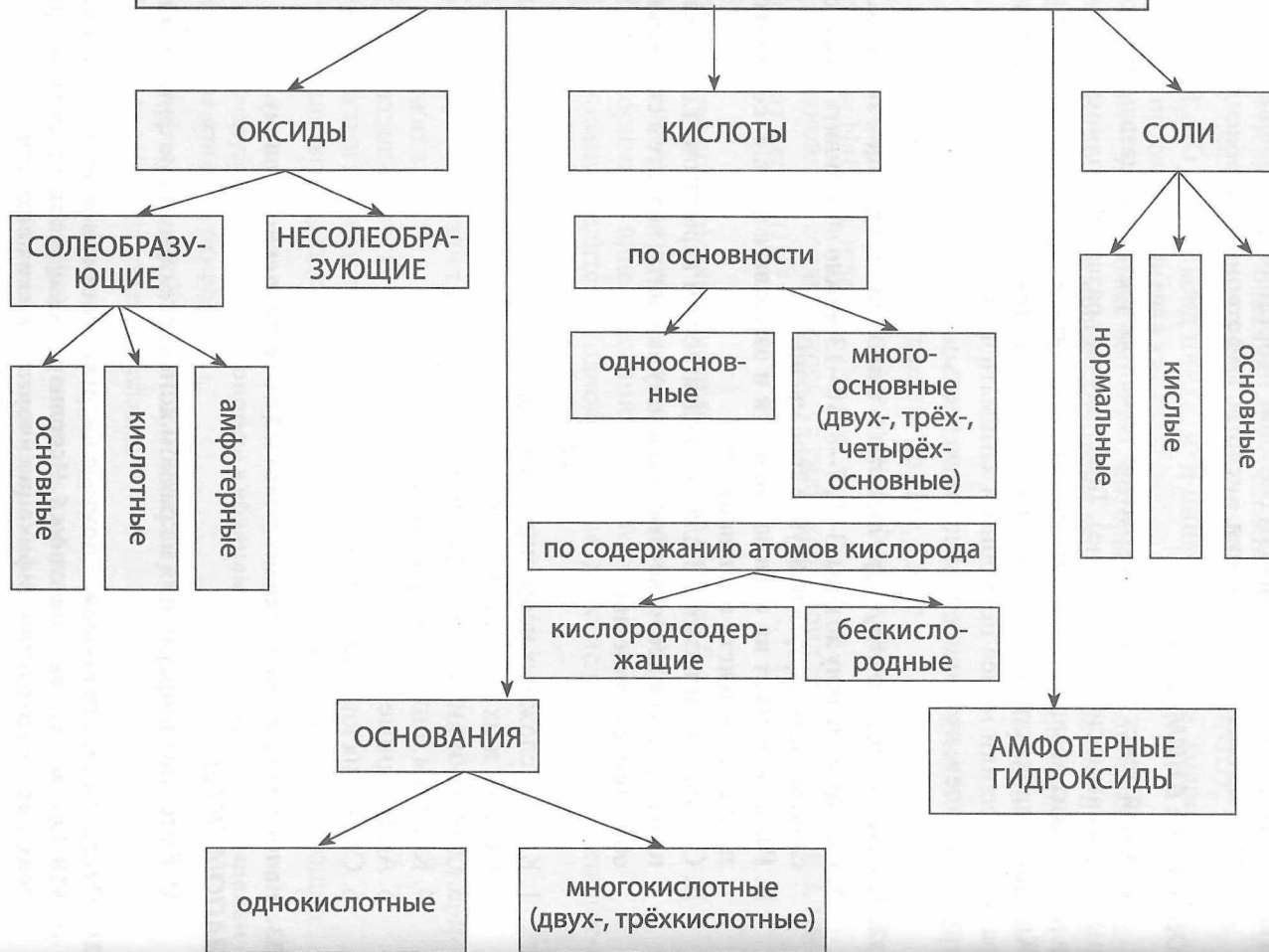
33. Напишите краткий конспект текста 5 по составленному плану.

ЗАПОМНИТЕ!

Избыточная информация в кратком конспекте обычно не фиксируется.

34. Ознакомьтесь со схемой «Сложные неорганические вещества» на странице 118. Соотнесите её с текстом 5. Используя схему и подготовленный конспект, расскажите о классификации неорганических веществ.

СЛОЖНЫЕ НЕОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА



ЭТО ИНТЕРЕСНО!

- ✓ Общая длина кровеносных сосудов в организме человека—примерно 100 000 км.
- ✓ В мире всего 7% левшей.
- ✓ Правша большую часть пищи пережевывает на правой стороне челюсти, левша—на левой.
- ✓ Общий вес бактерий, живущих в организме человека, составляет 2 кг.
- ✓ Существует более 100 различных вирусов, вызывающих насморк.
- ✓ За время жизни кожа человека сменяется примерно 1000 раз.