

НАЦИОНАЛЬНЫЙ ЦЕНТР ТЕСТИРОВАНИЯ
ПРИ ПРЕЗИДЕНТЕ РЕСПУБЛИКИ ТАДЖИКИСТАН

ЦЕНТРАЛИЗОВАННЫЕ ВСТУПИТЕЛЬНЫЕ ЭКЗАМЕНЫ
ПЕРВАЯ СЕССИЯ



ТЕСТОВАЯ | 2025
КНИЖКА

Компонент Б.5-2

Вариант

- ☒ Таджикский язык
- ☒ Биология
- ☒ Химия

3

ИНСТРУКЦИЯ

Тестовая книжка состоит из трёх субтестов: по **таджикскому языку**, **биологии** и **химии**. В субтесты включены задания закрытого типа (с выбором ответа и на соответствие) и открытого типа: в субтестах по **таджикскому языку** – 20 заданий, по **биологии** – 21 заданий, по **химии** – 23 заданий.

В задании с **выбором ответа** даётся четыре варианта ответа и только **один** является **правильным**.



Например, если Вы считаете, что правильный ответ на задание с **выбором ответа** дан в варианте **B**, то в листе ответов он должен быть оформлен следующим образом:

A	B	C	D
<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

В задании на **соответствие** нужно правильно соотнести элементы одного множества с элементами другого, в котором один из элементов является лишним, то есть каждый элемент (слово, предложение, функция, формула и т. п.) в левом столбце должен быть правильно соотнесён с элементом в правом столбце.



Например, если Вы считаете, что в задании на **соответствие** варианту **A** соответствует ответ под номером 2, варианту **B** – ответ под номером 4, варианту **C** – ответ под номером 1, варианту **D** – ответ под номером 5, то в листе ответов каждый ответ должен быть оформлен следующим образом:

	1	2	3	4	5
A	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
B	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
C	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
D	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>

В задании **открытого типа** ответом является цифра(ы), которая(ые) вписывае(ю)тся в специальные клеточки в листе ответов. В указанные клеточки единицы измерения (л, г, % и т. д.) **не вписываются**.



Например, если Вы считаете, что ответом на задание **открытого типа** является **268 л**, то в лист ответов нужно вписать только число:

<input type="text" value="2"/>	<input type="text" value="6"/>	<input type="text" value="8"/>	<input type="text"/>
--------------------------------	--------------------------------	--------------------------------	----------------------

Общее время на выполнение тестовых заданий – **150 минут**.



После ознакомления с инструкцией, которая была зачитана тест-администратором, на обратной стороне листа ответов **впишите** предложение **С порядком проведения экзамена ознакомлен(а)** и **поставьте** свою подпись.

Будьте внимательны во время выполнения заданий.

Сначала ответы **отметьте/впишите** в тестовой книжке.

Не волнуйтесь, если затрудняетесь выполнить какое-либо задание, переходите к выполнению следующего – **вернётесь** к вызвавшему трудность заданию, когда выполните остальные.

ЗАПОЛНЕНИЕ ЛИСТА ОТВЕТОВ

- перед выполнением тестовых заданий **отметьте номер варианта** тестовой книжки в листе ответов;
- в листе ответов **оформляйте** ответы, согласно правилам заполнения листа ответов (см. образец выше);
- **помните**, исправлять ответы в листе ответов **НЕЛЬЗЯ** – неправильно оформленные (любым другим способом) и исправленные ответы **не принимаются**;
- прежде чем сдать лист ответов, ещё раз **убедитесь**, что все ответы перенесены в лист ответов.

Лист ответов в обязательном порядке **должен быть сдан** тест-администратору и **не может быть вынесен** из аудитории.



Повторно лист ответов **не выдаётся**.



Во время проведения экзамена **ЗАПРЕЩАЕТСЯ**

- разговаривать друг с другом, помогать и мешать друг другу и (или) обращаться за помощью к другим лицам;
- обмениваться тестовыми книжками, листами ответов и информацией любого другого вида и меняться местами друг с другом;
- делать какого-либо вида записи и пометки в листе ответов и на полях листа ответа;
- выносить из аудитории лист ответов и тестовую книжку (можно забрать с собой только после сдачи листа ответов тест-администратору).

В случае нарушения указанных требований или отказа их выполнять лица, ответственные за проведение экзамена, вправе удалить Вас с экзамена.



На заметку:

- электронная версия Вашего листа ответов будет размещена в личном кабинете в день поступления листа ответов в Центр;
- правильные ответы (ключи) на тестовые задания, предложенные на экзамене, будут размещены на сайте Центра (www.ntc.tj) вечером в день проведения экзамена;
- о результатах экзамена Вас оповестят 21 июля.

Желаем Вам успеха!

1 Дар кадом банд бо иваз намудани ҳамсадои аввал бо ҳамсадои чуфт маънои калима тағйир меёбад?

- A) барг, барқ
- B) базм, разм
- C) касб, насб
- D) санг, чанг

2 Навишти кадом калима ба қоидаи имло мувофиқ нест?

На ҳар ки ба сураи нақӯст, сирати зебо дар ӯст; кор андарун дорад, на нӯст.

Саъдии Шерозӣ

- A) ӯст
- B) нӯст
- C) нақӯст
- D) ҳар ки

3 Ҳаммаъноҳии калимаи *басар*.

- A) айнак, назар
- B) чашм, дида
- C) биной, нур
- D) нигоҳ, мушоҳида

4 Дар кадом банд ибораи рехта (фразеологӣ) дода шудааст?

- A) аз кӯча гузаштан
- B) наздик нишастан
- C) гузашта рафтан
- D) гузашт кардан

5 Ба чойи сенукта ибораи рехтаи мувофикро гузоред:

Рости гап, ин таклифи ногаҳониро шунида, ман ... П. Толис

- A) дасту по хӯрда мондам
- B) бо дасту по шудам
- C) дасту по задам
- D) аз даст рафтам

6 Корҳои дипломӣ ва курсӣ бо кадом услуб навишта мешаванд?

- A) расмӣ
- B) бадеӣ
- C) илмӣ
- D) публицистӣ

7 Муайян намоед, ки кадоме аз исмҳои мураккаб аз асоси замони гузашта ва ҳозири феъл сохта шудааст.

- A) гуфтушунид
- B) омадурафт
- C) пухтупаз
- D) давутоз

8 Дар ин байт сифате, ки аз *пейшванд* ва *исм* сохта шудааст, кадом аст?

Боз ову ҷони ширин аз ман ситон ба хидмат,

Дигар чӣ барг бошад дарвеши бенаворо ...

На мулки подшоро дар чашми хубрӯён

Вақъест, эй бародар, на зухди порсоро. Саъдии Шерозӣ

- A) порсо
- B) бенаво
- C) ширин
- D) хубрӯён

9 Дар байти зерин калимаи “*хеш*”-ро бо кадом ҷонишин иваз кардан мумкин аст?

Ба захри хеш агар даст оварӣ беҳ,

Ки аз шаҳди касон ангушт лесӣ. Абдуррахмони Ҷомӣ

- A) худ
- B) инҳо
- C) онҳо
- D) ҳама

10 Ба ҷойи сенукта *пайвандаки мувофиқро* гузоред:

Баъд ӯ аз ман оҳиста ... бо эҳтиёт нурсид. П. Толис

- A) ё
- B) ва
- C) балки
- D) лекин

11 Ибораеро муайян намоед, ки дар қолаби *исм + исм* сохта шудааст.

- A) офтоби шуълаафшон
- B) сарзамини родмардон
- C) пӯпаки зарҳалӣ
- D) тозон омадан

12 Навъи ҷумларо муайян кунед:

Хок бихӯру об нигоҳ дор! Зарбулмасал

- A) ҷумлаи мураккаби пайваст
- B) ҷумлаи мураккаби тобеъ
- C) ҷумлаи содаи дутаркиба
- D) ҷумлаи содаи яктаркиба

13 Ҷумлаи зерин аз рӯи ифодаи мақсад ва оҳанг ба кадом хели он дохил мешавад?

Гулҳои сурху сафед ва баргҳои сабзи шоҳаҳои дарахтон якҷоя бо лолаҳои шукуфону майсаҳо чаманзореро мемонданд. А. Қаҳҳорӣ

- A) амрӣ
- B) саволӣ
- C) хитобӣ
- D) ҳикоятӣ

14 Муайян намоед, ки кадом ҷумла мухотаб дорад.

- A) Ҳаво соф, вале хунук буд.
- B) Хайрият, борон наборид.
- C) Оре, Ватан барои ҳама азиз аст.
- D) Ман шуморо, модарҷон, ёд кардам.

15 Кадоме аз ин адибон гуфтааст:
*Аз қатъи гили сиёҳ то авҷи Зухал,
Кардам ҳама мушкिलоти гетиро ҳал.?*

- A) Абуалӣ ибни Сино
- B) Абулқосими Фирдавсӣ
- C) Абуабдуллоҳи Рӯдакӣ
- D) Носири Хусрав

16 Ба калимаҳои додашуда шарҳи мувофиқро интихоб намоед:

- | | |
|-------------|---------------------------------------|
| A) даъвогар | 1) кандан, кӯтоҳ кардан, тамом кардан |
| B) давогар | 2) қач, ҳам, шикаста; ҳам кардан |
| C) қатъ | 3) исм: иддаокунанда, талабкунанда |
| D) қат | 4) ҳаргиз, ҳеч, асло, тамоман |
| | 5) исм: табиб, давокунанда |

17 Ба ҷойи сенукта дар ҳар байт ва ё ҷумла зидмаънои калимаи ишорашударо гузоред:

- | | |
|--|-----------|
| A) Айб аст, ту <u>бедонишу</u> мардум ...,
Ҳайф аст, ту дар чодару дунё озод. А. Лоҳутӣ | 1) огоҳ |
| B) Сад ҳазорон гули шукуфта дар ӯ,
Сабза ...у об <u>хуфта</u> дар ӯ. Низомии Ганҷавӣ | 2) зирак |
| C) Ҳой мардум, <u>беҳабар</u> намонеду ... бошед! Р. Ҷалил | 3) доно |
| D) Он шунидӣ, ки <u>лоғари</u> доно,
Гуфт боре ба аблаҳи Саъдии Шерозӣ | 4) бедор |
| | 5) фарбеҳ |

18 Ба калимаҳои пасвандҳои мувофиқ гузоред:

- | | |
|-----------|-----------|
| A) торик | 1) -гар |
| B) сӯзан | 2) -зор |
| C) сабза | 3) -истон |
| D) дармон | 4) -бон |
| | 5) -гоҳ |

19 Бо кадом навъи алоқа таркиб ёфтани ибораҳоро муайян намоед:

- | | |
|---------------------|------------------------|
| A) барф барин сафед | 1) изофӣ |
| B) ба тамошо рафтан | 2) ҳамроҳӣ |
| C) дарахти бодом | 3) фразеологӣ |
| D) барвақт хестан | 4) вобастагии пешояндӣ |
| | 5) вобастагии пасояндӣ |

20 Маънои байтҳои Ҷалолиддини Балхиро муайян кунед:

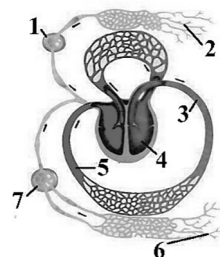
- | | |
|---|--|
| A) Ин масал андар замона ҷонӣ аст,
Ҷони нодонон ба ранҷ арзонӣ аст. | 1) Ҳар касе, ки аз паси чизе бошад, оқибат ба он хоҳад расид ва таҳаммул натиҷа хоҳад дод. |
| B) Ҷоҳил ар бо ту намояд ҳамдилӣ,
Оқибат захмат занад аз ҷоҳилӣ. | 2) Бояд ба ботин ва даруни инсон тавачҷуҳ кунем, зеро сурати инсонҳо мисли ашёи бечон ҳастанд. |
| C) Ҷисмҳо чун кӯзаҳои бастасар,
То ки дар ҳар кӯза ҷӣ б-вад, он нигар. | 3) Дӯсти нодон оқибат аз бефаҳмӣ худ ба ту зиёну зараре мерасонад. |
| D) Оқибат ҷӯянда ёбанда бувад,
Ки фараҷ аз сабр зоянда бувад. | 4) Илму донишро аз китоб ва таҷрибаро аз зиндагӣ метавон ба даст овард. |
| | 5) Гуфтаи машхуре ҳаст, ки зиндагии одами ҷоҳил пур аз машаққату азоб аст. |

1 Система, обеспечивающая согласованную работу органов и связывающая организм с внешней средой.

- А) кровеносная
- В) дыхательная
- С) мочевыделительная
- Д) нервная

2 В схеме связей круга кровообращения и лимфы цифрой 6 обозначена

- А) венозная кровь
- В) сердце
- С) артериальная кровь
- Д) поверхность сосудов и лимфы



3 Какой гормон регулирует развитие костей?

- А) соматотропин
- В) тироксин
- С) адреналин
- Д) мелатонин

4 Гиперфункция гипофиза приводит к

- А) кретинизму
- В) гигантизму
- С) микседеме
- Д) карликовости

5 Плоская кость.

- А) плюсна
- В) бедренная
- С) грудина
- Д) плечевая

6 Самое страшное загрязнение окружающей среды – это ...

- А) пепел
- В) лесные пожары
- С) пыль
- Д) радиоактивное

7 В каком году был разработан и принят Закон Республики Таджикистан «Об охране атмосферных выбросов»?

- А) 1999
- В) 1996
- С) 2002
- Д) 1993

8 Как приспосабливаются одноклеточные к неблагоприятным условиям?

- А) размножаясь делением надвое
- В) путём конъюгации
- С) образуют цисту
- Д) образуют зиготу

9 Какой простейший не имеет постоянную форму тела?

- A) обыкновенная амёба
- B) инфузория туфелька
- C) инфузория бурсария
- D) эвглена зелёная

10 Определите сухопутную черепаху.

- A) кожистая
- B) среднеазиатская
- C) каспийская
- D) болотная

11 У рыбы самые сильные мышцы находятся

- A) на спинной стороне туловища и в головном отделе
- B) в хвостовом отделе и в плавниках
- C) на спинной стороне туловища и в хвостовом отделе
- D) в головном и хвостовом отделах

12 К какому семейству относится данная формула цветка: $C_5 L_5 T_5 P_{(2)}$?

- A) Крестоцветные
- B) Бобовые
- C) Зонтичные
- D) Розоцветные

13 Воду и минеральные вещества из почвы растения всасывают

- A) корневыми волосками
- B) клетками коры
- C) корневым чехликом
- D) клетками камбия

14 В каком производстве особое значение имеют дубильные вещества, которые содержатся в листьях и молодых побегах можжевельника?

- A) фармацевтическом
- B) медицинском
- C) кожевенном
- D) пищевом

15 Рост стебля в толщину обеспечивают делящиеся клетки

- A) древесины
- B) луба
- C) камбия
- D) коры

16 Соотнесите:

Заповедник

- A) «Тигровая балка»
- B) «Даштиджум»
- C) «Ромит»
- D) «Зоркул»

Охраняемый вид

- 1) винторогий козёл
- 2) бухарский олень
- 3) зубр
- 4) форель
- 5) архар (горный баран)

17 Соотнесите:

Система органов человека

- A) дыхательная
- B) эндокринная
- C) пищеварительная
- D) кровеносная

Органы

- 1) легкие
- 2) язык и прямая кишка
- 3) спинной мозг
- 4) капилляры
- 5) надпочечник

18 Соотнесите:

Класс

- A) Ракообразные
- B) Рыбы
- C) Млекопитающие
- D) Паукообразные

Представитель

- 1) скорпион
- 2) горностай
- 3) дафния
- 4) гавиал
- 5) севрюга

19 Соотнесите:

Растение

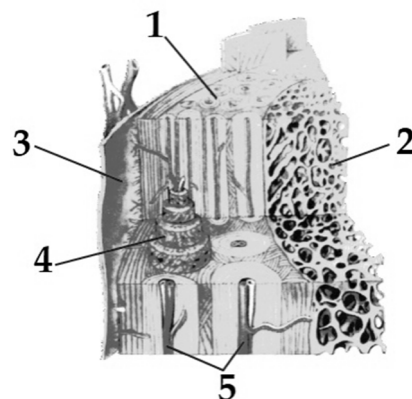
- A) традесканция
- B) сфагнум
- C) картофель
- D) нарцисс

Форма размножения

- 1) спорообразованием
- 2) усами
- 3) клубнями
- 4) луковичками
- 5) черенками

20 Части строения кости, которые обозначены на схеме цифрами, определите по следующему порядку:

- а) плотная костная ткань
- б) надкостница



При правильной последовательности написания ответа (цифр, относящихся к а и б) получится двузначное число.

В ответе запишите именно это число.

Ответ:

21 Установите систематические единицы в правильной последовательности, от наименьшего к наибольшему:

- 1) Хищные
- 2) медведь
- 3) Медвежьи
- 4) белый медведь

В ответе запишите эти цифры в правильной последовательности.

Ответ:



Не забудьте, пожалуйста, внести свои ответы в лист ответов.
Заполнение листа ответов – обязательная составная часть экзамена.

1 Взаимодействие аммиака и соляной кислоты является реакцией

- A) соединения
- B) замещения
- C) обмена
- D) разложения

2 Соединение, в котором степень окисления фосфора равна +3.

- A) H_3PO_4
- B) PH_3
- C) CaHPO_3
- D) KH_2PO_2

3 Химическое равновесие в системе $\text{N}_{2(\text{г})} + \text{O}_{2(\text{г})} \rightleftharpoons 2\text{NO}_{(\text{г})} - Q$ смещается в сторону продуктов реакции при

- A) увеличении температуры
- B) уменьшении давления
- C) увеличении давления
- D) уменьшении температуры

4 Во сколько раз нужно увеличить концентрацию NO_2 в реакции $2\text{NO}_2 \rightarrow \text{N}_2\text{O}_4$, чтобы скорость реакции увеличилась в 9 раз?

- A) 81
- B) 9
- C) 3
- D) 18

Место для черновика

5 В молекуле какого вещества полярность химической связи меньше всего?

- A) H_2Se
- B) H_2Te
- C) H_2S
- D) H_2O

6 У элемента, атом которого имеет электронную конфигурацию $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$, число валентных электронов и номер периода, в котором расположен данный элемент в периодической таблице, равны, соответственно,

- A) 7 и 5
- B) 7 и 3
- C) 5 и 3
- D) 5 и 2

7 Какой катион образуется на первой ступени диссоциации гидроксида алюминия?

- A) Al^{3+}
- B) AlOH^{2+}
- C) $\text{Al}(\text{OH})_2^+$
- D) $\text{Al}(\text{OH})_3^+$

8 В результате гидролиза какой соли образуется сильная кислота?

- A) BaCl_2
- B) NH_4NO_3
- C) KF
- D) K_2CO_3

Место для черновика

9

За счёт какой соли возникает временная жёсткость воды?

- A) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- B) Na_3PO_4
- C) $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
- D) CaSO_4

10

Природное соединение фосфора.

- A) апатит
- B) магнетит
- C) пирит
- D) каолинит

11

Вещество, реагирующее с SiO_2 , но не реагирующее с MgO .

- A) KOH
- B) $\text{Al}(\text{OH})_3$
- C) H_2SO_4
- D) H_2O

12

В реакции $2\text{HNO}_2 + 2\text{KI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{NO} + \text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ восстановителем является

- A) H_2SO_4
- B) HNO_2
- C) KI
- D) NO

Место для черновика

13 Наименьшее количество кислорода потребуется для полного сгорания 1 моль

- A) C
- B) Li
- C) Mg
- D) S

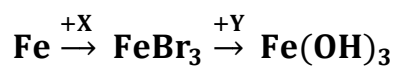
14 В реакции



найти плотность вещества X по водороду.

- A) 23
- B) 15
- C) 30
- D) 14

15 В схеме превращений



веществами X и Y, соответственно, являются

- A) Br₂ и KOH
- B) HBr и Fe(OH)₂
- C) HBr и KOH
- D) Br₂ и Fe(OH)₂

16 При неполном гидрировании ацетилена образуется

- A) арен
- B) алкадиен
- C) алкан
- D) алкен

Место для черновика

17 Сколько граммов бромметана образуется при бромировании 0,6 моль метана?

- A) 36
- B) 95
- C) 63
- D) 57

18 Соотнести вещество и его количество:

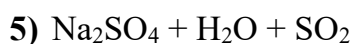
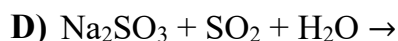
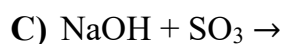
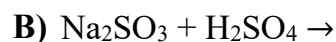
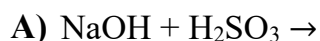
- | | |
|---|------------|
| A) 1 кг Ca | 1) 5 моль |
| B) $6,02 \cdot 10^{24}$ молекул CO ₂ | 2) 10 моль |
| C) 160 г O ₂ | 3) 25 моль |
| D) 448 л CO (н. у.) | 4) 1 моль |
| | 5) 20 моль |

19 Соотнести:

- | | |
|---|-------|
| A) число нейтронов в атоме ⁴⁰ Ar | 1) 18 |
| B) число электронов в ионе Ti ⁺² | 2) 20 |
| C) число электронов в ионе S ²⁻ | 3) 19 |
| D) число протонов в ионе K ⁺ | 4) 21 |
| | 5) 22 |

Место для черновика

20 Соотнести исходные вещества и продукт(ы) реакции:



21 Сожгли 96 л (н. у.) смеси, содержащей 50% CO и 50% O₂ (по объёму). Найти объём (н. у. в литрах) газовой смеси после сжигания.

Ответ:

22 Сколько граммов KNO₃ нужно растворить в 144 г воды, чтобы массовая доля соли в полученном растворе составила 10%?

Ответ:

23 При действии соляной кислоты на 65 г смеси меди и цинка выделилось 8,96 л (н. у.) газа. Найти массовую долю (в %) меди в исходной смеси металлов.

Ответ:



Не забудьте, пожалуйста, внести свои ответы в лист ответов.
Заполнение листа ответов – обязательная составная часть экзамена.

Место для черновика

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА

ПЕРИОДЫ	Г Р У П П Ы Э Л Е М Е Н Т О В																																		
	A	I	B	A	II	B	A	III	B	A	IV	B	A	V	B	A	VI	B	A	VII	B	A	VIII				B								
1	(H)															H ^[1] 1.00794 Водород			He ^[2] 4.002602 Гелий			<div><div>Символ элемента</div><div>Порядковый номер</div><div>Ar^[18] 39.948 Аргон</div><div>Название элемента</div><div>Относительная атомная масса</div></div>													
2	Li ^[3] 6.941 Литий			Be ^[4] 9.0122 Бериллий			B ^[5] 10.811 Бор			C ^[6] 12.011 Углерод			N ^[7] 14.007 Азот			O ^[8] 15.999 Кислород			F ^[9] 18.998 Фтор									Ne ^[10] 20.179 Неон							
3	Na ^[11] 22.99 Натрий			Mg ^[12] 24.305 Магний			Al ^[13] 26.9815 Алюминий			Si ^[14] 28.086 Кремний			P ^[15] 30.974 Фосфор			S ^[16] 32.066 Сера			Cl ^[17] 35.453 Хлор									Ar ^[18] 39.948 Аргон							
4	K ^[19] 39.098 Калий			Ca ^[20] 40.08 Кальций			Sc ^[21] 44.956 Скандий			Ti ^[22] 47.90 Титан			V ^[23] 50.941 Ванадий			Cr ^[24] 51.996 Хром			Mn ^[25] 54.938 Марганец			Fe ^[26] 55.847 Железо			Co ^[27] 58.933 Кобальт		Ni ^[28] 58.70 Никель								
	Cu ^[29] 63.546 Медь			Zn ^[30] 65.39 Цинк			Ga ^[31] 69.72 Галлий			Ge ^[32] 72.59 Германий			As ^[33] 74.992 Мышьяк			Se ^[34] 78.96 Селен			Br ^[35] 79.904 Бром			Kr ^[36] 83.80 Криптон													
5	Rb ^[37] 85.468 Рубидий			Sr ^[38] 87.62 Стронций			Y ^[39] 88.906 Иттрий			Zr ^[40] 91.22 Цирконий			Nb ^[41] 92.906 Ниобий			Mo ^[42] 95.94 Молибден			Tc ^[43] 97.91 Технеций			Ru ^[44] 101.07 Рутений			Rh ^[45] 102.906 Родий		Pd ^[46] 106.4 Палладий								
	Ag ^[47] 107.868 Серебро			Cd ^[48] 112.41 Кадмий			In ^[49] 114.82 Индий			Sn ^[50] 118.71 Олово			Sb ^[51] 121.75 Сурьма			Te ^[52] 127.60 Теллур			I ^[53] 126.9045 Йод			Xe ^[54] 131.29 Ксенон													
6	Cs ^[55] 132.905 Цезий			Ba ^[56] 137.33 Барий			La* ^[57] 138.9055 Лантан			Hf ^[72] 178.49 Гафний			Ta ^[73] 180.9479 Тантал			W ^[74] 183.85 Вольфрам			Re ^[75] 186.207 Рений			Os ^[76] 190.2 Осмий			Ir ^[77] 192.22 Иридий		Pt ^[78] 195.08 Платина								
	Au ^[79] 196.967 Золото			Hg ^[80] 200.59 Ртуть			Tl ^[81] 204.38 Таллий			Pb ^[82] 207.19 Свинец			Bi ^[83] 208.980 Висмут			Po ^[84] 209.98 Полоний			At ^[85] 209.99 Астат			Rn ^[86] [222] Радон													
7	Fr ^[87] [223] Франций			Ra ^[88] [226] Радий			Ac** ^[89] [227] Актиний			Rf ^[104] [261] Резерфордий			Db ^[105] [262] Дубний			Sg ^[106] [263] Сиборгий			Bh ^[107] [262] Борий			Hs ^[108] [265] Хассий			Mt ^[109] [266] Мейтнерий		Ds ^[110] [272] Дармштадтий								
ФОРМУЛЫ ВЫСШИХ ОКСИДОВ				R ₂ O				RO				R ₂ O ₃				RO ₂				R ₂ O ₅				RO ₃				R ₂ O ₇				RO ₄			
ФОРМУЛЫ ЛЕГЧИХ ОКСИДОВ СОЕДИНЕНИЙ												RH ₄				RH ₃				RH ₂				RH											
ЛАНТАНОИДЫ*				[58] 140.12 Ce Церий	[59] 140.908 Pr Празеодим	[60] 144.24 Nd Неодим	[61] 144.91 Pm Прометий	[62] 150.36 Sm Самарий	[63] 151.96 Eu Европий	[64] 162.57 Gd Гадолиний	[65] 168.93 Tb Тербий	[66] 172.5 Dy Диспрозий	[67] 164.930 Ho Гольмий	[68] 167.26 Er Эрбий	[69] 168.934 Tm Тулий	[70] 173.04 Yb Иттербий	[71] 174.967 Lu Лютеций																		
АКТИНОИДЫ**				[80] 232.038 Th Торий	[91] 231.04 Pa Протактиний	[92] 238.03 U Уран	[93] 237.05 Np Нептуний	[94] 244.06 Pu Плутоний	[95] 243.06 Am Америций	[96] 247.07 Cm Кюрий	[97] 247.07 Bk Берклий	[98] 251.08 Cf Калифорний	[99] 258.10 Es Эйнштейний	[100] 257.10 Fm Фермий	[101] 289.10 Md Менделевий	[102] 289.10 No Нобелий	[103] 260.10 Lr Лауренсий																		

Таблица растворимости кислот, оснований и солей в воде

Ион	H ⁺	Li ⁺	K ⁺	Na ⁺	NH ₄ ⁺	Mg ²⁺	Ca ²⁺	Ba ²⁺	Sr ²⁺	Al ³⁺	Cr ³⁺	Fe ²⁺	Fe ³⁺	Zn ²⁺	Ag ⁺	Pb ²⁺	Cu ²⁺	Hg ⁺	Hg ²⁺	Mn ²⁺	Sn ²⁺	Ni ²⁺	Co ²⁺
OH ⁻		Р	Р	Р	Р	Н	М	Р	М	Н	Н	Н	Н	Н	—	М	Н	—	—	Н	Н	М	Н
F ⁻	Р	М	Р	Р	Р	М	Н	М	М	М	Р	М	М	Р	Р	М	Р	Г	Г	Р	Р	Р	Р
Cl ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	М	Р	Р	Р	Н	М	Р	Н	Р	Р	Г	Р	Р
Br ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Н	М	Р	Н	М	Р	Г	Р	Р
I ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	—	Р	Н	М	—	Н	М	Р	М	Р	Р
S ²⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Г	Г	Р	Н	Г	Г	Н	Г	Н	Н	Н	Н	—	Н	М	Н	Н	М
SO ₃ ²⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Н	Н	Н	Н	—	—	Г	—	Н	Н	Н	—	—	Н	Н	—	Н	Н
SO ₄ ²⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	М	Н	М	Р	Р	Р	Р	Р	М	М	Р	М	Г	Р	Г	Р	Р
PO ₄ ³⁻	Р	М	Р	Р	Г	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	М	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
CO ₃ ²⁻	Р	Р	Р	Р	Р	М	Н	Н	М	—	—	Н	—	Н	М	Н	Г	Н	—	Н	—	Н	Н
SiO ₃ ²⁻	Н	Н	Р	Р	—	Г	Н	Н	Н	Г	Г	Г	Г	Г	—	Г	Г	—	—	Г	Г	Г	Г
NO ₃ ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Г	Р	Р	Р	Р	Р
AcO ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Г	Р	Р	Г	Р	Р	Р	Р	М	Р	Р	Р	Р	Р
CrO ₄ ²⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	М	Н	М	Г	Г	Г	Г	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Г	Н	Н
ClO ₄ ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р

Условные обозначения:

AcO⁻ — ацетат-ион CH₃COO⁻; «Р» — вещество растворимо (> 1 г в 100 г воды); «М» — вещество малорастворимо (0,001–1 г в 100 г воды); «Н» — вещество нерастворимо (< 0,001 г в 100 г воды); «Г» — вещество подвергается сильному гидролизу, «—» — вещество не получено.

РЯД ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИХ НАПРЯЖЕНИЙ МЕТАЛЛОВ:

Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Zn, Cr, Fe, Co, Sn, Pb (H), Cu, Hg, Ag, Au