

Всероссийская проверочная работа
по профильному учебному предмету «ХИМИЯ»
для обучающихся первых курсов по очной форме обучения по образовательным
программам среднего профессионального образования на базе основного общего
образования

Вариант 71492

Инструкция по выполнению работы

На выполнение работы по химии отводится 2 часа (120 минут). Работа включает в себя 22 задания.

Ответы на задания запишите в поля ответов в тексте работы. В случае записи неверного ответа зачеркните его и запишите рядом новый.

При выполнении работы разрешается использовать следующие дополнительные материалы:

- Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева;
- таблица растворимости кислот, солей и оснований в воде;
- ряд активности металлов / электрохимический ряд напряжений;
- непрограммируемый калькулятор.

При необходимости можно пользоваться черновиком. Записи в черновике проверяться и оцениваться не будут.

Советуем выполнять задания в том порядке, в котором они даны. Для экономии времени пропускайте задание, которое не удаётся выполнить сразу, и переходите к следующему. Если после выполнения всей работы у Вас останется время, то Вы сможете вернуться к пропущенным заданиям.

Баллы, полученные Вами за выполненные задания, суммируются. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

Желаем успеха!

Таблица для внесения баллов участника

Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
Баллы																
Номер задания	17	18	19	20	21	22	Сумма баллов	Отметка за работу								
Баллы																

Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева

		Г р у п п ы																		
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII											
П е р и о д ы	1	H 1,008 Водород																He 4,00 Гелий		
	2	Li 6,94 Литий	4	Be 9,01 Бериллий	5	B 10,81 Бор	6	C 12,01 Углерод	7	N 14,00 Азот	8	O 16,00 Кислород	9	F 19,00 Фтор	10	Ne 20,18 Неон				
	3	Na 22,99 Натрий	12	Mg 24,31 Магний	13	Al 26,98 Алюминий	14	Si 28,09 Кремний	15	P 30,97 Фосфор	16	S 32,06 Сера	17	Cl 35,45 Хлор	18	Ar 39,95 Аргон				
	4	K 39,10 Калий	20	Ca 40,08 Кальций	21	Sc 44,96 Скандий	22	Ti 47,90 Титан	23	V 50,94 Ванадий	24	Cr 52,00 Хром	25	Mn 54,94 Марганец	26	Fe 55,85 Железо	27	Co 58,93 Кобальт	28	Ni 58,69 Никель
	5	Rb 85,47 Рубидий	30	Zn 65,39 Цинк	31	Ga 69,72 Галлий	32	Ge 72,59 Германий	33	As 74,92 Мышьяк	34	Se 78,96 Селен	35	Br 79,90 Бром	36	Kr 83,80 Криптон				
		Ag 107,87 Серебро	37	Sr 87,62 Стронций	38	Y 88,91 Итрий	39	Zr 91,22 Цирконий	40	Nb 92,91 Ниобий	41	Mo 95,94 Молибден	42	Tc 98,91 Технеций	43	Ru 101,07 Рутений	44	Rh 102,91 Родий	45	Pd 106,42 Палладий
		Cd 112,41 Кадмий	47	In 114,82 Индий	49	Sn 118,69 Олово	50	Sb 121,75 Сурьма	51	Te 127,60 Теллур	52	I 126,90 Йод	53	Xe 131,29 Ксенон	54					
	6	Cs 132,91 Цезий	56	Ba 137,33 Барий	57	La * 138,91 Лантан	72	Hf 178,49 Гафний	73	Ta 180,95 Тантал	74	W 183,85 Вольфрам	75	Re 186,21 Рений	76	Os 190,2 Осмий	77	Ir 192,22 Иридий	78	Pt 195,08 Платина
		Au 196,97 Золото	80	Hg 200,59 Ртуть	81	Tl 204,38 Таллий	82	Pb 207,2 Свинец	83	Bi 208,98 Висмут	84	Po [209] Полоний	85	At [210] Астат	86	Rn [222] Радон				
	7	Fr [223] Франций	88	Ra 226 Радий	89	Ac ** [227] Актиний	104	Rf [261] Резерфордий	105	Db [262] Дубний	106	Sg [266] Сиборгий	107	Bh [264] Борий	108	Hs [269] Хассий	109	Mt [268] Мейтнерий	110	Ds [271] Дармштадтий
		Rg [280] Рентгений	112	Cn [285] Коперниций	113	Nh [286] Нихоний	114	Fl [289] Флеровий	115	Mc [290] Московский	116	Lv [293] Ливерморий	117	Ts [294] Теннесси	118	Og [294] Оганесон				

* Лантаноиды

58	Ce 140 Церий	59	Pr 141 Празеодим	60	Nd 144 Неодим	61	Pm [145] Прометий	62	Sm 150 Самарий	63	Eu 152 Европий	64	Gd 157 Гадолиний	65	Tb 159 Тербий	66	Dy 162,5 Диспрозий	67	Ho 165 Гольмий	68	Er 167 Эрбий	69	Tm 169 Тулий	70	Yb 173 Иттербий	71	Lu 175 Лютеций
----	------------------------	----	----------------------------	----	-------------------------	----	-----------------------------	----	--------------------------	----	--------------------------	----	----------------------------	----	-------------------------	----	------------------------------	----	--------------------------	----	------------------------	----	------------------------	----	---------------------------	----	--------------------------

** АКТИНОИДЫ

90	Th 232 Торий	91	Pa 231 Протактиний	92	U 238 Уран	93	Np 237 Нептуний	94	Pu [244] Плутоний	95	Am [243] Америций	96	Cm [247] Кюрий	97	Bk [247] Берклий	98	Cf [251] Калифорний	99	Es [252] Эйнштейний	100	Fm [257] Фермий	101	Md [258] Менделеевий	102	No [259] Нобелий	103	Lr [262] Лоуренсий
----	------------------------	----	------------------------------	----	----------------------	----	---------------------------	----	-----------------------------	----	-----------------------------	----	--------------------------	----	----------------------------	----	-------------------------------	----	-------------------------------	-----	---------------------------	-----	--------------------------------	-----	----------------------------	-----	------------------------------

РЯД АКТИВНОСТИ МЕТАЛЛОВ / ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД НАПРЯЖЕНИЙ

Li Rb K Ba Sr Ca Na Mg Al Mn Zn Cr Fe Cd Co Ni Sn Pb (H) Sb Bi Cu Hg Ag Pt Au



активность металлов уменьшается

РАСТВОРИМОСТЬ КИСЛОТ, СОЛЕЙ И ОСНОВАНИЙ В ВОДЕ

	H ⁺	Li ⁺	K ⁺	Na ⁺	NH ₄ ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Sr ²⁺	Al ³⁺	Cr ³⁺	Fe ²⁺	Fe ³⁺	Ni ²⁺	Co ²⁺	Mn ²⁺	Zn ²⁺	Ag ⁺	Hg ²⁺	Pb ²⁺	Sn ²⁺	Cu ²⁺	
OH ⁻		Р	Р	Р	Р	Р	М	Н	М	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	-	-	Н	Н	Н
F ⁻	Р	М	Р	Р	Р	М	Н	Н	Н	М	Н	Н	Н	Р	Р	Р	Р	Р	Р	-	Н	Р	Р
Cl ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Н	Р	М	Р	Р
Br ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Н	М	М	Р	Р
I ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	?	Р	?	Р	Р	Р	Р	Р	Н	Н	Н	М	?
S ²⁻	Р	Р	Р	Р	Р	-	-	-	Н	-	-	Н	-	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
HS ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?
SO ₃ ²⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Н	Н	М	Н	?	-	Н	?	Н	Н	?	М	Н	Н	Н	Н	?	?
HSO ₃ ⁻	Р	?	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?
SO ₄ ²⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Н	М	Р	Н	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	М	-	-	Н	Р	Р
HSO ₄ ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	?	?	?	-	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?
NO ₃ ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	-	Р
NO ₂ ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	?	?	?	?	?	?	?	?	?	М	?	?	?	?
PO ₄ ³⁻	Р	Н	Р	Р	-	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
HPO ₄ ²⁻	Р	?	Р	Р	Р	Н	Н	М	Н	?	?	Н	?	?	?	?	?	?	?	?	М	Н	?
H ₂ PO ₄ ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	?	?	Р	?	?	?	?	Р	Р	Р	?	-	?	?
CO ₃ ²⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Н	Н	Н	Н	?	?	Н	-	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	?	Н
HCO ₃ ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	?	?	Р	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?	?
CH ₃ COO ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	-	Р	Р	-	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	-	Р
SiO ₃ ²⁻	Н	Н	Р	Р	?	Н	Н	Н	Н	?	?	Н	?	?	?	?	Н	Н	?	?	Н	?	?

“Р” – растворяется (> 1 г на 100 г H₂O)

“М” – мало растворяется (от 0,1 г до 1 г на 100 г H₂O)

“Н” – не растворяется (меньше 0,01 г на 1000 г воды)

“-” – в водной среде разлагается

“?” – нет достоверных сведений о существовании соединений

1

Выберите два высказывания, в которых говорится о кальции как о простом веществе.

- 1) Кальций при нагревании реагирует с кремнием.
- 2) Максимальная безопасная доза кальция для взрослых составляет 2500 мг в сутки.
- 3) В организме человека и других позвоночных бóльшая часть кальция находится в костях скелета и зубах.
- 4) Длительный дефицит кальция в младенчестве вызывает рахит.
- 5) Кальций – щёлочноземельный металл серебристо-серого цвета.

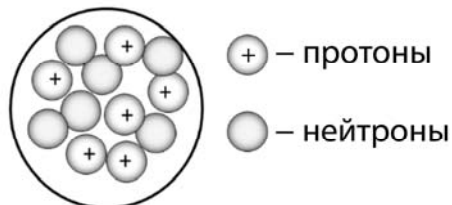
Запишите номера выбранных ответов.

Ответ.

--	--

2

На приведённом рисунке изображена модель ядра атома химического элемента.



Запишите в таблицу номер периода (X), в котором данный химический элемент расположен в Периодической системе Д.И. Менделеева, и число электронов (Y) во внешнем электронном слое его атома. (Для записи ответа используйте арабские цифры.)

Ответ:

X	Y

3

Расположите химические элементы –

- 1) азот 2) мышьяк 3) фосфор

в порядке увеличения восстановительных свойств образуемых ими простых веществ. Запишите указанные номера элементов в соответствующем порядке.

Ответ:

	→		→	
--	---	--	---	--

4

Установите соответствие между формулой соединения и степенью окисления серы в этом соединении: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА СОЕДИНЕНИЯ	СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ СЕРЫ
А) $K_2S_2O_7$	1) +6
Б) P_2S_5	2) -2
В) $(NH_4)_2SO_4$	3) +5
	4) +4

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

5

Из предложенного перечня выберите два вещества с ковалентной неполярной связью.

- 1) P_4
- 2) NO
- 3) H_2S
- 4) Cu
- 5) S_8

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ.

--	--

6

Из предложенного перечня выберите два утверждения, верные для характеристики как углерода, так и кремния.

- 1) Химический элемент образует высший оксид состава $Э_2O$.
- 2) Химический элемент относится к неметаллам.
- 3) На внешнем энергетическом уровне атома содержится два электрона.
- 4) Атом имеет четыре электрона на внешнем слое.
- 5) Соответствующее простое вещество при обычных условиях газообразно.

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ.

--	--

7

Из предложенного перечня веществ выберите два основных оксида.

- 1) ZnO
- 2) MgO
- 3) Al_2O_3
- 4) Li_2O
- 5) N_2O

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ.

--	--

8) Какие два из перечисленных веществ вступают в реакцию с хлором?

- 1) Fe
- 2) CaF₂
- 3) SiO₂
- 4) H₃PO₄
- 5) NaOH

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ:

--	--

9) Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктом(-ами) их взаимодействия: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

- А) CaO и H₂O
- Б) Na₂O и H₂SO₄
- В) Ca и H₂O

ПРОДУКТ(Ы)
ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ

- 1) Ca(OH)₂ и H₂
- 2) Na₂SO₄ и H₂O
- 3) Ca(OH)₂
- 4) Na₂SO₄ и H₂
- 5) Na₂SO₃ и H₂O

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

10) Установите соответствие между веществом и реагентами, с каждым из которых оно может вступать в реакцию: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВО

- А) С
- Б) Al₂O₃
- В) Cu(NO₃)₂

РЕАГЕНТЫ

- 1) Zn, Na₃PO₄ (р-р)
- 2) NaOH, BaO
- 3) Fe₂O₃, HNO₃ (конц.)
- 4) Ag₂O, KCl

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

11

Из предложенного перечня выберите схемы двух реакций, которые относятся к реакциям разложения.

- 1) $\text{Zn} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{Cu}$
- 2) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{NO}_2 + \text{O}_2$
- 3) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 4) $\text{NH}_4\text{NO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2$
- 5) $\text{BaCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{KCl} + \text{BaSO}_4$

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ.

12

Установите соответствие между веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

- А) K_2CO_3 и HCl
- Б) NH_4Br и NaOH
- В) Na_2SiO_3 и H_2SO_4

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- 1) образование осадка
- 2) выделение газа
- 3) растворение осадка
- 4) видимые признаки реакции отсутствуют

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

13

При полной диссоциации 1 моль каких двух из представленных веществ образуется 2 моль катионов?

- 1) силикат калия
- 2) сульфат железа(III)
- 3) сульфат железа(II)
- 4) хлорид железа(II)
- 5) сульфат меди(II)

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ.

14

Выберите два исходных вещества, взаимодействию которых соответствует сокращённое ионное уравнение реакции



- 1) FeCl_2
- 2) Fe_2O_3
- 3) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- 4) KOH
- 5) $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- 6) $\text{Mg}(\text{OH})_2$

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ.

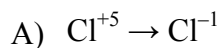
--	--

15

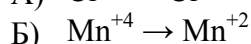
Установите соответствие между схемой процесса, происходящего в окислительно-восстановительной реакции, и названием этого процесса: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СХЕМА ПРОЦЕССА

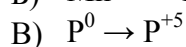
НАЗВАНИЕ ПРОЦЕССА



1) окисление



2) восстановление



Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

16

Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

- 1) Смесь нефти и воды можно разделить методом фильтрования.
- 2) Для измельчения твёрдых веществ используют шпатель.
- 3) Томатный сок является чистым веществом.
- 4) При использовании в быту чистящих растворов, содержащих едкий натр, необходимо надевать защитные перчатки.

Запишите в поле ответа номер(а) верного(-ых) суждения(-й).

Ответ: _____.

17

Установите соответствие между двумя веществами, взятыми в виде водных растворов, и реактивом, с помощью которого можно различить эти два вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВА

- А) AgNO_3 и NaNO_3
 Б) H_2SO_4 (разб.) и K_2SO_4
 В) AlCl_3 и AlI_3

РЕАКТИВ

- 1) лакмус
 2) фенолфталеин
 3) AgNO_3
 4) Cu

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

Задания 18 и 19 выполняются с использованием следующего текста.

Доломитовая мука (двойной карбонат кальция-магния, $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$) широко используется в сельском хозяйстве в качестве раскислителя почв. При использовании этого вещества в почву нужно вносить 8 г кальция на 1 м².

18

Вычислите массовую долю (в процентах) кальция в доломите. Запишите число с точностью до десятых.

Ответ: _____ %.

19

Вычислите массу (в килограммах) доломита, которую надо внести в почву на участке площадью 100 м². Запишите число с точностью до десятых.

Ответ: _____ кг.

22

В 98 г раствора серной кислоты с массовой долей кислоты 4% поместили избыток цинка. Вычислите объём выделившегося газа (н.у.).

В ответе запишите уравнение реакции, о которой идёт речь в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин).

Решение.

Ответ: