

**Химия**

Выполнить к/р на отдельном листочке, который потом сдадите. Ответы высылаем на почту. 1вариант: фамилии на А-О, 2 вариант на П-Я

**Контрольная работа по разделу «Теоретические основы химии»****ВАРИАНТ 1**

**ЧАСТЬ А** При выполнении заданий этой части (А1- А12) выберите только один из четырёх предложенных вариантов ответа.

**А 1.** Укажите номер периода и группы, в которых расположен углерод 1) II, IV 2) IV, II 3) V, II 4) II, III

**А 2.** Общее количество электронов в атоме серы 1) 6 2) 4 3) 32 4) 16

**А 3.** Заряд ядра атома калия и его относительная атомная масса:

1) +39; 19 2) + 19; 39 3) 4; + 19 4) 1; + 39 + 19; 39

**А 4.** Для металлов характерна способность

1) отдавать электроны; 2) принимать электроны; 3) притягивать электроны; 4) принимать и отдавать электроны

**А5.** В ряду  $Na \rightarrow Mg \rightarrow Al$  способность металла отдавать электроны

1) возрастает; 2) ослабевает; 3) не изменяется; 4) изменяется периодически

**А 6.** Распределение электронов в атоме натрия 1) 2,8,2,2 2) 2,8,1 3) 1,8,2 4) 2,8,18,1

**А 7.** В каком ряду находятся только металлы: 1) S, O, N, Mg 2) N, O, F, Ca 3) Fe, Cu, Na, H 4) Na, K, Cu, Ca

**А8.** Выберите соединение с ковалентной неполярной связью 1)  $H_2O$  2) NaCl 3)  $Cl_2$  4) NaOH

**А 9.** Укажите вещество, которое в твердом состоянии имеет атомную кристаллическую решетку 1) хлорид натрия 2) сахар 3) алмаз 4) вода

**А 10.** Прочитайте внимательно утверждения: 1. Электролиты – это вещества, которые в растворах и расплавах проводят электрический ток. 2. Катионы – это отрицательно заряженные частицы. Выберите правильный ответ из предложенных ниже: 1) оба утверждения верны; 2) верно только первое утверждение; 3) верно только второе утверждение; 4) оба утверждения не верны

**А 11.** Реакция, уравнение которой  $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$  является реакцией 1) соединения; 2) разложения; 3) замещения; 4) обмена.

**А 12.** Раствор серной кислоты случайно попал на руки и одежду. Выберите из предложенных ниже, правильный способ оказания помощи пострадавшему:

1) промыть руки и ткань струей воды и обработать раствором борной или 1% раствором уксусной кислоты; 2) промыть руки и ткань струей воды и обработать раствором пищевой соды; 3) вытереть руки и пятно на одежде сухой тканью и обработать раствором аммиака; 4) вытереть руки и одежду насухо и обработать раствором уксусной кислоты.

**Часть В**

**В 1.** Установите соответствие между названием химического элемента и схемой строения его атома

НАЗВАНИЕ ХИМИЧЕСКОГО ЭЛЕМЕНТА	СХЕМА СТРОЕНИЯ АТОМА	
А) калий Б) фтор В) железо Г) алюминий	1) 	2) 
	3) 	4) 
	5) 	6) 
	1	2

**В 2. Установите соответствие между названием вещества и типом химической связи в нём (цифры могут повторяться):**

ТИП ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ	НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА
А) ионная	1) аммиак 2) бромид калия
Б) ковалентная полярная	3) азот 4) железо
В) ковалентная неполярная	5) водород 6) сульфид натрия
Г) металлическая	

**В 3.** 20 г сахара растворили в 100 г воды. Массовая доля сахара в полученном растворе равна \_\_\_\_\_%. (Ответ запишите с точностью до целых)

**Контрольная работа по разделу «Теоретические основы химии»**

**ВАРИАНТ 2**

**ЧАСТЬ А** При выполнении заданий этой части (А1- А12) выберите только один из четырёх предложенных вариантов ответа.

**А 1.** Укажите номер периода и группы, в которых расположен калий 1) I, IV 2) IV, I 3) V, II 4) II, III

**А 2.** Общее количество электронов в атоме фосфора 1) 5 2) 31 3) 15 4) 16

**А 3.** Заряд ядра атома серы и его относительная атомная масса: 1) +16; 32 2) +32; 16 3) 6; +32 4) 3; +32

**А 4.** В периодах слева направо металлические свойства химических элементов

1) уменьшаются 2) увеличиваются 3) не изменяются 4) изменяются периодически

**А5.** В ряду  $P \rightarrow S \rightarrow Cl$  способность неметалла принимать электроны

1) возрастает; 2) ослабевает; 3) не изменяется; 4) изменяется периодически

**А 6.** Распределение электронов в атоме хлора 1) 2,8,2 2) 2,8,7 3) 7,8,2 4) 2,8,18,1

**А 7.** В каком ряду находятся только неметаллы: 1) S, O, N, Mg 2) N, O, F, H 3) Fe, Cu, Na, H 4) Na, K, Cu, Ca

**А8.** Выберите соединение с ионной связью 1)  $H_2O$  2) NaCl 3)  $Cl_2$  4) Fe

**А 9.** Укажите вещество, которое в твердом состоянии имеет молекулярную кристаллическую решетку 1) хлорид натрия 2) гидроксид калия 3) алмаз 4) вода

**А 10.** Прочитайте внимательно утверждения:

1. Электролитическая диссоциация – это процесс распада электролита на ионы в растворах и расплавах. 2. Анионы – это отрицательно заряженные частицы.

Выберите правильный ответ из предложенных ниже: 1) оба утверждения верны; 2) верно только первое утверждение; 3) верно только второе утверждение; 4) оба утверждения не верны

**А 11.** Реакция, уравнение которой  $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$  является реакцией

1) соединения; 2) разложения; 3) замещения; 4) обмена.

**А 12.** Раствор щелочи случайно попал на руки и одежду. Выберите из предложенных ниже, правильный способ оказания помощи пострадавшему:

1) промыть руки и ткань струей воды и обработать раствором борной или 1% раствором уксусной кислоты;

2) промыть руки и ткань струей воды и обработать раствором пищевой соды;

3) вытереть руки и пятно на одежде сухой тканью и обработать раствором аммиака;

4) вытереть руки и одежду насухо и обработать раствором уксусной кислоты.

**Часть В** В 1. Установите соответствие между названием химического элемента и схемой строения его атома

НАЗВАНИЕ ХИМИЧЕСКОГО ЭЛЕМЕНТА	СХЕМА СТРОЕНИЯ АТОМА	
А) фосфор Б) углерод В) марганец Г) натрий	1)	2)
	3)	4)
	5)	6)

		2 8 1	2 8 13	2										
	<p><b>В 2. Установите соответствие между названием вещества и типом химической связи в нём (цифры могут повторяться):</b></p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>ТИП ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ</th> <th>НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>А) ионная</td> <td>1) вода 2) хлорид натрия</td> </tr> <tr> <td>Б) ковалентная полярная</td> <td>3) кислород 4) алюминий</td> </tr> <tr> <td>В) ковалентная неполярная</td> <td>5) калий</td> </tr> <tr> <td>Г) металлическая</td> <td>6) гидроксид натрия</td> </tr> </tbody> </table> <p><b>В 3.</b> 25 г поваренной соли растворили в 165 г воды. Какова массовая доля растворенного вещества в растворе (в процентах)? (Запишите число с точностью до целых)</p>				ТИП ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ	НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА	А) ионная	1) вода 2) хлорид натрия	Б) ковалентная полярная	3) кислород 4) алюминий	В) ковалентная неполярная	5) калий	Г) металлическая	6) гидроксид натрия
ТИП ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ	НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА													
А) ионная	1) вода 2) хлорид натрия													
Б) ковалентная полярная	3) кислород 4) алюминий													
В) ковалентная неполярная	5) калий													
Г) металлическая	6) гидроксид натрия													
<b>Геометрия</b>	Повторить теоретический материал о площади сферы <a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/4034/main/22795/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/4034/main/22795/</a> , выполнить <a href="https://edu.skysmart.ru/student/mamolahixi">https://edu.skysmart.ru/student/mamolahixi</a> (все решения оформить в тетрадь, фото решений отправить на почту <a href="mailto:Lena_romashka_lena@mail.ru">Lena_romashka_lena@mail.ru</a> до 17:00)													
<b>Литература</b>	Литература													
<b>Литература</b>	1. Выучить наизусть стихотворение Б.Л.Пастернака (на выбор, смотрите в электронном журнале) отправить видео. 2. Посмотрите видеоурок «Личность М.А.Булгакова» <a href="https://www.youtube.com/watch?v=kHkbev1Snx4">https://www.youtube.com/watch?v=kHkbev1Snx4</a> 3. Читать роман «Мастер и Маргарита»													
<b>Информатика</b>	Участие в акции на сайте <a href="https://урокцифры.рф">https://урокцифры.рф</a> Сертификат участника отправить на почту учителя.													
<b>География</b>	Учитель Дегтярева Н.А. (эл. почта <a href="mailto:lady.nata0574@mail.ru">lady.nata0574@mail.ru</a> )  Тема 8, параграф 1 - выполнить задания <b>Задание №1.</b> <b>Составьте визитную карточку Африки. Используя текст учебника § 23, карты атласа.</b> Площадь материка- S = _____; Имеет выход в моря и океаны _____ На территории региона _____ государств; Монархии: 1. _____; 2. _____; 3. _____; Остальные государства республики (какие? Парламентские, президентские, смешанные - выбрать) _____. По форме территориального устройства: Унитарные государства-большинство. Федеративные: 1. _____; 2. _____; 3. _____; 4. _____; <b>Задание №2</b> <b>Используя текст параграфа карты атласа, выполните задание.</b> В Африке выделяют 7 основных горнодобывающих районов: 1. 2. 3. 4. 5. 6. 7. А теперь соотнесите политическую и экономическую карту и выделите три группы стран с разными запасами минеральных ресурсов.													

**Проведите классификацию стран Африки по степени их богатства полезными ископаемыми.**

**Составьте таблицу по следующей форме:**

Страны, богатые ресурсами разнообразного минерального сырья.	Страны, богатые ресурсами разнообразного минерального сырья.	Страны, бедные минеральным сырьем.	Страны, не имеющие минеральное сырье.
1.	1.	1.	1.
2.	2.	2.	2.
3.	3.	3.	3.

**Задание №3**

**Вставьте вместо многоточий слова характеризующие особенности населения Африки.**

Для населения Африки характерны:

Самые ..... показатели и темпы воспроизводства,

Самая ..... доля детей,

Самый ..... этнический состав,

Самый ..... уровень урбанизации,

Самые ..... темпы урбанизации,

Самый ..... уровень грамотности и продолжительности жизни в сравнении с другими регионами мира.

**Консультация мат. база**

ZOOM 10:30