

## Среда\_02.02

### Литература

1. Выучить наизусть стихотворение Б.Л.Пастернака (на выбор, смотрите в электронном журнале) отправить видео.
  2. Посмотрите видеурок «Личность М.А.Булгакова» <https://www.youtube.com/watch?v=kHkbev1Snx4>
  3. Читать роман «Мастер и Маргарита»
- Консультация по русскому языку на платформе zoom в 10.30

### Химия

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

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

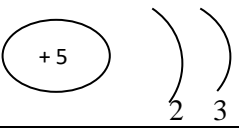
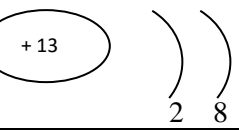
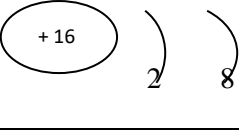
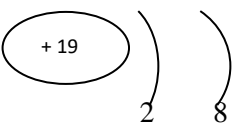
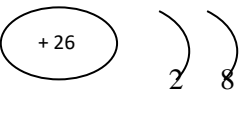
##### ВАРИАНТ 1

**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
- А 5.** 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) 2,8,1 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
- А 8.** 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) 

**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)

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

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

**В 3.** 25 г поваренной соли растворили в 165 г воды. Какова массовая доля растворенного вещества в растворе (в процентах)? (Запишите число с точностью до целых)

**Геометрия**

Повторить <https://resh.edu.ru/subject/lesson/5444/main/221490/>, записать весь материал в тетрадь, выполнить <https://edu.skysmart.ru/student/paxubuxehu> (все решения оформить в тетрадь, фото решений отправить на почту [Lena\\_romashka\\_lena@mail.ru](mailto:lena_romashka_lena@mail.ru) до 17:00)

**Английский**

Упр.6, стр.18, рабочая тетрадь, прочесть на аудио правильный вариант с русским переводом

**Физика**

1. Пройти тест <https://onlinetestpad.com/2lsuon2obh6rq>
2. регистрация обязательная, высылать результаты не нужно

9 класс, завтра консультацию по химии можно провести очно в школе 3 уроком. Или вас вызвать онлайн? Напишите, срочно.

В 9В 1 урок онлайн- алгебра. Приходите в школу к 10.30. Не забываем сборники взять.