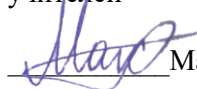


Приложение №1 к Рабочей программе

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Министерство образования и науки Республики Башкортостан
Администрация муниципального района Чекмагушевский район Республики
Башкортостан

МБОУ СОШ №1 с. Чекмагуш

РАССМОТРЕНО
Методическим объединением
учителей

 Макулова Л. А.

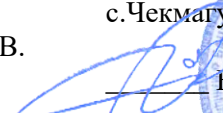
Протокол №1
от "25" 08. 2023г.

СОГЛАСОВАНО
Заместитель директора по УВР

 Давлетова В.В.

Протокол № 1
от "25" 08. 2023г.

УТВЕРЖДЕНО
Директор МБОУ СОШ №1
с.Чекмагуш

 Бикмухаметов А.Р.

Приказ № 162
от "25" 08. 2023г.



КОНТРОЛЬНО-ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ МАТЕРИАЛЫ

по предмету
химия в 11 Б классе.

с. Чекмагуш, 2023

КИМы по Химии для 11б класса

Контрольная работа по теме «Строение атома».

1. Сколько электронов находится на внешнем энергетическом уровне в атоме серы:
А)3 Б) 4 В)6 Г)16.
2. В одном периоде находятся элементы: А) с одинаковыми химическими свойствами; Б) с одинаковым радиусом атомов; В) с одинаковым числом валентных электронов; В) с зарядом ядра, последовательно возрастающим на 1.
3. В ряду химических элементов $Li - Na - K - Rb$ металлические свойства: А) усиливаются Б) не изменяются В) ослабевают Г) изменяются периодически.
4. К S-элементам относится: А) магний Б) сера В) хлор Г) медь.
5. Электронная конфигурация ... $4s^2$ соответствует элементу: А) кальций Б) криптон В) кадмий Г)цинк.
6. Сравните атомы, поставив знаки $<$, $>$ или $=$ вместо * :
 - а) заряд ядра: $Al * Si$; $O * S$.
 - б) число электронных слоев: $Al * Si$; $O * S$.
 - в) число электронов на внешнем слое: $C * N$; $Mg * Ca$.
 - г) радиус атома: $Al * Si$; $O * S$.
 - д) металлические свойства: $Al * Si$; $O * S$.
 - е) неметаллические свойства: $Al * Si$; $O * S$.
7. Общее число электронов у атома радия: А)25 Б)34 В)45 Г)81
8. Расставить степени окисления у атомов для следующих веществ:
 $MnCl_4$, Cu_2O , Na_2S , $NaOH$, K_2SO_4 .
9. Назвать вещества:
 Cl_2O_7 , SO_3 , $MgCl_2$,
10. Составить формулу вещества: Оксид меди (II)

Контрольная работа «Строение веществ».

Задания ЕГЭ 1-10

1. Определите, атомам каких химических элементов в основном состоянии до завершения внешнего электронного слоя недостает одного электрона (1 балл)
1) F 2) S 3) I 4) Na 5) Mg
2. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, в которых присутствует ковалентная неполярная связь (2 балла)
1) аммиак 2) хлор 3) кислород 4) вода 5) метан
3. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, которые в твердом состоянии имеют ионную кристаллическую решетку (2 балла)
1) оксид кальция 2) оксид углерода(IV) 3) сульфат натрия
4) азотная кислота 5) вода
4. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, которые имеют молекулярное строение (2 балла)
1) алмаз 2) аммиак 3) йод 4) кремний 5) оксид натрия
5. Установите соответствие между формулой вещества и классом, к которому это вещество принадлежит (3 балла)

<u>Формула вещества</u>	<u>Класс</u>
А) HNO_3	1) основание
Б) $NaHCO_3$	2) кислота
В) $Cu(OH)_2$	3) оксид
	4) соль
6. Установите соответствие между названием газообразного вещества и способом его распознавания в лабораторных условиях (3 балла)

<u>Название вещества</u>	<u>Способ распознавания</u>
--------------------------	-----------------------------

- А) кислород
Б) водород
В) аммиак
Г) углекислый газ
- 1) помутнение известковой воды
2) обесцвечивание бромной воды
3) возгорание тлеющей лучины
4) появление резкого запаха
5) сгорание с «лающим» звуком
7. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые обуславливают временную жесткость воды (1 балл)
1) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ 2) CaCl_2 3) NaHCO_3 4) $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$ 5) FeCl_2
8. Установите соответствие между веществом и способом его промышленного получения (3 балла)
- | <u>Вещество</u> | <u>Способ получения</u> |
|-------------------|--------------------------------------|
| А) этилен | 1) электролиз воды |
| Б) кислород | 2) крекинг нефти |
| В) углекислый газ | 3) термическое разложение известняка |
| | 4) перегонка жидкого воздуха |
9. Установите соответствие между мономером и полимером, который из него получают (3 балла)
- | <u>Мономер</u> | <u>Полимер</u> |
|------------------------------|----------------|
| А) изопрен | 1) целлюлоза |
| Б) 6-аминокапроновая кислота | 2) волокно |
| В) глюкоза | 3) каучук |
| | 4) белок |
10. Установите соответствие между дисперсной системой, соответствующей дисперсной средой и дисперсной фазой (3 балла)
- | <u>Дисперсная система</u> | <u>Дисперсная среда</u> | <u>Дисперсная фаза</u> |
|---------------------------|-------------------------|------------------------|
| А) Эмульсия | 1) Газ | I) Газ |
| Б) Суспензия | 2) Жидкость | II) Жидкость |
| В) Аэрозоль | 3) Твердое вещество | III) Твердое вещество |

Контрольная работа по теме: «Химические реакции»

Задания ЕГЭ 11

Часть А

1. Реакцией замещения является

- а) горение водорода в кислороде;
б) восстановление оксида меди (II) водородом;
в) взаимодействие гидроксида калия с серной кислотой;
г) термическая дегидратация гидроксида цинка.

2. Реакция, уравнение которой $3\text{H}_2 + \text{N}_2 = 2\text{NH}_3 + Q$, является

- а) обратимой, экзотермической; в) обратимой, эндотермической;
б) необратимой, экзотермической; г) необратимой, эндотермической.

3. Сокращенное ионное уравнение реакции $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Cu}(\text{OH})_2$ соответствует взаимодействию между

- а) нитратом меди (II) и гидроксидом железа (III);
б) оксидом меди (II) и гидроксидом натрия;
в) хлоридом меди (II) и гидроксидом кальция;
г) оксидом меди (II) и водой.

4. В соответствии с термохимическим уравнением реакции

$C_6H_{12}O_6 + 6O_2 = 6CO_2 + 6H_2O + 280 \text{ кДж}$ **140 кДж теплоты выделяется при сгорании глюкозы массой**

- а) 90 г б) 180 г в) 270 г г) 360 г.

5. Для увеличения скорости реакции $2CO_{(г)} + O_{2(г)} = 2CO_{2(г)} + Q$ необходимо

- а) увеличить концентрацию CO; в) понизить давление;
б) уменьшить концентрацию O₂; г) понизить температуру.

6. На скорость химической реакции между раствором серной кислоты и железом не оказывает влияния

- а) концентрация кислоты; в) температура реакции;
б) измельчение железа; г) увеличение давления.

7. Равновесие в системе $N_{2(г)} + I_{2(г)} = 2HI_{(г)} + Q$ сместится в сторону продуктов реакции

- а) при повышении температуры; в) в присутствии катализатора;
б) при повышении давления; г) при понижении температуры.

8. На смещение равновесия системы $N_{2(г)} + O_{2(г)} = 2NO_{(г)} - Q$ не оказывает влияния

- а) повышения температуры; в) повышение концентрации NO;
б) повышение давления; г) уменьшение концентрации N₂.

9. Кислую среду имеет водный раствор

- а) Na₃PO₄ б) KCl в) Na₂CO₃ г) ZnSO₄.

10. Среди предложенных солей CH₃COONH₄, CuBr₂, Al₂(SO₄)₃ гидролизу подвергается (-ются)

- а) CH₃COONH₄ б) CuBr₂, в) Al₂(SO₄)₃, г) все вещества

Часть В

11. Установите соответствие между названием соли и средой ее водного раствора

Название соли			Среда раствора
1. Карбонат калия 2. Нитрат бария 3. Сульфат цинка 4. Хлорид железа (III)			а) нейтральная б) кислотная в) щелочная
1	2	3	4

Система оценивания контрольных работ

При оценивании используется следующая шкала

Простые задания с предложенными четырьмя ответами, из которых надо выбрать один правильный, за правильное решение каждого дается 1 балл;

Задания повышенной сложности, требующие от ученика краткого ответа; за правильное решение каждого ставится 2 балла; за неполное решение 1 балл;

Сложные задачи, которые надо решить и записать ход решения и ответ, при верном решении за одну задачу ставится 3 балла

При выполнении работы:

Отметка «5» ставится 91- 100% правильно выполненных заданий.

Отметка «4» ставится от 80-90% правильно выполненных заданий.

Отметка «3» ставится от 51 - 79% правильно выполненных заданий.

Отметка «2» ставится, если правильно выполнено менее 50% заданий