

11 класс химия	
Дата проведения	05.12.2023
Тема урока	Контрольная работа по разделу «Теоретические основы химии»
Форма проведения	дистанционное
Форма оценивания	Фотографии сферум, телеграмм или на электронную почту antisumova73@mail.ru
Критерии оценивания	1-13 вопросы – правильный ответ 1 балл 14-17 вопросы – 2 балла без ошибки. 1 балл – 1 ошибка Максимальное количество баллов: 20 21 -19 балла – «5» 18- 15– «4» 14 -10 –«3» Менее 9– «2»
Задание	

**Контрольная работа №1 по разделу «Теоретические основы химии»
ВАРИАНТ 1**

При выполнении заданий этой части 1 (1- 13) выберите только один из четырёх предложенных вариантов ответа.

1. Укажите номер периода и группы, в которых расположен кремний

- 1) II, IV 2) III, IV 3) V, II 4) II, III

2. Общее количество электронов в атоме хлора

- 1) 8 2) 7 3) 35 4) 17

3. Заряд ядра атома магния и его относительная атомная масса:

- 1) +39; 12 2) + 12; 24 3) 24; + 19 4) 2; + 24 + 12; 24

4. Неметаллические свойства у элементов А групп усиливаются

- 1) слева направо и в группах сверху вниз 2) справа налево и в группах сверху вниз
3) справа налево и в группах снизу вверх 4) слева направо и в группах снизу вверх

5. В каком ряду химические элементы расположены в порядке возрастания их атомного радиуса?

- 1) Na, Mg, Al, Si 2) Li, Be, B, C 3) P, S, Cl, Ar 4) F, O, N, C

6. Число нейтронов в ядре атома ³⁹K равно

- 1) 19 2) 20 3) 39 4) 58

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

8. В каком ряду записаны формулы веществ только с ковалентной полярной связью?

- 1) Cl₂, NH₃, HCl 2) HBr, NO, Br₂ 3) H₂S, H₂O, S₈ 4) HI, H₂O, PH₃

9. Кристаллическую структуру, подобную структуре алмаза, имеет

- 1) кремнезем SiO₂ 2) оксид натрия Na₂O 3) оксид углерода (II) CO 4) белый фосфор P₄

10. Какие из утверждений о диссоциации оснований в водных растворах верны?

А. Основания в воде диссоциируют на катионы металла (или подобный им катион NH₄⁺) и гидроксид анионы OH⁻.

Б. Никаких других анионов, кроме OH⁻, основания не образуют.

- 1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба утверждения 4) оба утверждения неверны

11. Какая из приведенных реакций не относится к реакциям ионного обмена?

- 1) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + 2\text{NaNO}_3$
2) $\text{KOH} + \text{HCl} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
3) $2\text{KMnO}_4 = \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$
4) $\text{Li}_2\text{SO}_3 + 2\text{HNO}_3 = 2\text{LiNO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$

12. Только окислительные свойства проявляет

- 1) сульфид натрия 2) сера 3) серная кислота 4) сульфит калия

13. На смещение химического равновесия в системе $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3 + \text{Q}$ не оказывает влияния

- 1) понижение температуры 2) повышение давления
3) удаление аммиака из зоны реакции 4) применение катализатора

Часть 2

Ответом к заданиям части В является набор цифр или число

В заданиях В1-В4 на установление соответствия к каждой позиции первого столбца подберите соответствующую позицию второго. (Цифры в ответе могут повторяться).

14. Установите соответствие между названием химического соединения и видом связи атомов в этом соединении.

<u>НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ</u>	<u>ВИД СВЯЗИ</u>
А) цинк	1) ионная
Б) азот	2) металлическая
В) аммиак	3) ковалентная полярная
Г) хлорид кальция	4) ковалентная неполярная

15. 50 г сахара растворили в 100 г воды. Массовая доля сахара в полученном растворе равна _____ %. (Ответ запишите с точностью до целых).

16. Установите соответствие между уравнением реакции и веществом-окислителем, участвующим в данной реакции.

<u>УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ</u>	<u>ОКИСЛИТЕЛЬ</u>
А) $2\text{NO} + 2\text{H}_2 = \text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	1) H_2
Б) $2\text{NH}_3 + 2\text{Na} = 2\text{NaNH}_2 + \text{H}_2$	2) NO
В) $\text{H}_2 + 2\text{Na} = 2\text{NaH}$	3) N_2
Г) $4\text{NH}_3 + 6\text{NO} = 5\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	4) NH_3

17.

Установите соответствие между солью и реакцией среды в ее водном растворе.

<u>СОЛЬ</u>	<u>РЕАКЦИЯ СРЕДЫ</u>
А) нитрат бария	1) кислая
Б) хлорид железа (III)	2) нейтральная
В) сульфат аммония	3) щелочная
Г) ацетат калия	

11 история

Дата проведения	5.12.2023
Тема урока	Политическая система в послевоенные годы
Форма проведения урока	Урок изучения нового времени Параграф 2 читать, стр. 22-26 На основе пунктов составить план-конспект урока
Форма оценивания	Фотографии выполненного задания отправляются учителю сообщением в Сферу «5» ставится, если все задания выполнены без ошибок или имеются 1-2 недочета; «4» - если допущены 2-3 ошибки и 2-3 недочета; «3» - если допущены 4 ошибки и 4-5 недочетов; «2» - 4 ошибки и 5-6 недочетов.
Критерии оценивания	
Домашнее задание	Параграф 2 читать, стр. 27-28 «Работаем с ИСТОЧНИКОМ» письменно
Альтернативное задание при отсутствии у учащихся интернета	Параграф 2 читать, стр. 22-26 На основе пунктов составить план-конспект урока
Контакты учителя	Почта: oleskashestakova@mail.ru Телефон: 89088824288

	11 класс. Литература
Дата проведения	5.12. 2023
Время проведения	Третий урок (подготовка к итоговому сочинению)
Тема урока в ЭКЖ	Гражданский пафос лирики Ахматовой. Тема Родины и судьбы в творчестве поэта (« <u>Не с теми я, кто бросил землю...</u> », « <u>Мужество</u> », « <u>Приморский сонет</u> », « <u>Родная земля</u> », « <u>Мне голос был. Он звал утешно...</u> », « <u>Реквием</u> ».)
Форма проведения урока Основные этапы (задания)	Самостоятельная работа: https://resh.edu.ru/subject/lesson/5611/main/13596/ Практическая работа: ответ –рассуждение: В чём проявляется любовь к Родине? (по творчеству А.Ахматовой)
Критерии оценивания	Критерии оценивания: Соответствие содержания выполненного задания поставленной задаче

Алгебра 11 кл	
Дата проведения	05.12.23
Тема урока	Интеграл, геометрический и физический смысл интеграла
Форма проведения урока	Видеозвонок в СФЕРУМ https://resh.edu.ru/subject/lesson/6118/main/225812/ посмотреть видео и выполнить тренировочные задания
Форма оценивания	Ответы на вопросы (устно) в чате. Фотографии выполненного задания отправляются учителю сообщением в СФЕРУМ
Критерии оценивания	«5» ставится, если все задания выполнены без ошибок или имеются 1-2 недочета; «4» - если допущены 2-3 ошибки и 2-3 недочета; «3» - если допущены 4 ошибки и 4-5 недочетов; «2» - 4 ошибки и 5-6 недочетов.

	11 класс. Русский язык
Дата проведения	5.12. 2023
Время проведения	Пятый урок
Тема урока в ЭКЖ	Основные нормы управления. Практикум
Форма проведения урока Основные этапы (задания)	Самостоятельная работа https://edu.skysmart.ru/student/gitaxasumi
Критерии оценивания	Критерии оценивания: Соответствие содержания выполненного задания поставленной задаче, аккуратность , разборчивость почерка.
Форма оценивания	Задания проверяются автоматически, результат виден в личном кабинете, оценки переносятся учителем в журнал