

Промежуточная аттестация по химии 11 класс

1. Вид и цель работы

Цель: установление фактического уровня теоретических знаний обучающихся по химии за курс 8 класса

Вид: промежуточная аттестация

2. Перечень проверяемых образовательных результатов

1. приводить примеры химических процессов в природе;
2. определять простые и сложные вещества, основные классы неорганических веществ;
3. характеризовать элементы по их положению в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева;
4. понимать смысл химических терминов, изомер, гомолог;
5. перечислять отличительные свойства химических веществ;
6. находить черты, свидетельствующие об общих признаках химических процессов и их различиях;
7. вычислять массовую долю растворенного вещества в растворе
8. составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности превращений неорганических и органических веществ различных классов
9. расстановка коэффициентов методом электронного баланса

3. Перечень проверяемых элементов содержания

1. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева;
2. строение вещества, химическая связь в неорганических и органических соединениях;
3. валентность, степень окисления химических элементов;
4. простые и сложные вещества, классификация веществ;
5. химическая реакция, классификация;
6. массовая доля вещества

4. Структура работы.

№ задания	Краткое описание задания	Проверяемый результат (можно цифрой из п.2)	Проверяемый элемент содержания (можно цифрой из п.3)	Уровень: базовый (Б), повышенный (П)
А-1	Выбор одного правильного ответа на положение элемента в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева	1	1	Б

А-2	Выбор одного правильного ответа на определение степени окисления элемента	2	3	Б
А-3	Выбор одного правильного ответа на изменение металлических и неметаллических свойств элементов	3	1	Б
А-4	Выбор одного правильного ответа на понятие изомер и гомолог	4	1	Б
А-5	Выбор одного правильного ответа по определению типа кристаллической связи	5	2	Б
А-6	Выбор одного правильного ответа по названиям веществ	3	3	Б
А-7	Выбор одного правильного ответа на химические свойства веществ	2	4	Б
А-8	Выбор одного правильного ответа на уравнения химических реакций в органической	4, 6	3,5	Б

	химии			
А-9	Выбор одного правильного ответа на связь физических свойств вещества и типа кристаллической решетки	3,4	3	Б
А-10	Выбор одного правильного ответа на нахождение массовой доли вещества в растворе	7	6	Б
Б-1	Написание уравнения реакции в молекулярном, полном и сокращенном ионном виде	6,8	5	Б
Б-2	Задание на соответствие формулы органического вещества и класса	9	5	п
Б-3	Задание с развернутым ответом на осуществление цепочки превращений	8	5	П

Примечание: задания базового уровня составляют не менее 70% работы.

5. Время, отводимое на выполнение работы: 45 минут

6. Дополнительные материалы и оборудование:

Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

7. Система оценивания отдельных заданий и работы в целом.

№ задания	Количество баллов	Комментарий
А-1	1	
А-2	1	

A-3	1	
A-4	1	
A-5	1	
A-6	1	
A-7	1	
A-8	1	
A-9	1	
A-10	1	
Б-1	3	Если в ответе допущена 1 ошибка – 2б.; если допущены 2 ошибки – 1б.
Б-2	3	Если в ответе допущена 1 ошибка – 2б.; если допущены 2 ошибки – 1б.
Б-3	6	1б. – за каждое правильно написанное уравнение химической реакции

Перевод в 5-балльную систему.

5 - 20 -22баллов

4 – 15-19 баллов

3 – 9-14 баллов

2 – менее 8 баллов

Примечание: отметка «3» ставится при выполнении более 50% заданий базового уровня.

8. Приложение: таблица Excel для обработки результатов.

9. Вариант работы.

Часть А

1. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде.

1) Na 2) K 3) Si 4) Mg 5) C

2. В молекуле H_3PO_4 степень окисления фосфора равна

1) +1 б) +2 в) +3 г) +4 д) +5

3. Наименьшие металлические свойства у атома химического элемента

а) Li б) Na в) Mg г) Be

4. Изомерами являются

1) метилпропан и метилпропен 3) метан и этан
2) бутен-1 и пентен-1 4) метилпропан и бутан

5. Какое из веществ имеет ковалентный неполярный вид связи?

1. O_2 2. H_2O 3. $CaCl_2$ 4. Ba

6. Вещество составом NH_4OH называется

1. мел
 2. нашатырный спирт
 3. речной песок
 4. фуллерен
7. С какой группой веществ будет реагировать соляная кислота
1. H_2SO_4 N_2O_5
 2. $NaOH$, N_2O_5
 3. CaO H_2O
 4. CaO $NaOH$
8. В реакцию присоединения вступает
1. пропан
 2. пропилен
 3. этанол
9. Определите степень окисления железа в соединении FeO_3
1. 2
 2. 3
 3. 6
 4. 8
10. Для приготовления 400 г 2% раствора соли необходимо взять соль массой
1. 8 г
 2. 4 г
 3. 2 г
 4. 10 г

Часть Б

1. Напишите уравнение химической реакции между серной кислотой и гидроксидом кальция в молекулярном, полном и сокращенном ионном виде
2. Установите соответствие между молекулярной формулой органического вещества и классом, к которому оно относится
- | | |
|-------------------|------------------------|
| А) C_2H_5OH | 1) одноатомные спирты |
| Б) $C_6H_{12}O_6$ | 2) многоатомные спирты |
| В) C_2H_5COOH | 3) углеводы |
| Г) C_6H_5OH | 4) фенолы |
| | 5) карбоновые кислоты |

3. Осуществите превращения по схеме, назовите полученные вещества:

