**Демоверсия промежуточной аттестации по химии 11 класс 2025-2026 учебный год**

**Инструкция по выполнению работы**

Работа включает 12 заданий.

Ответом к заданиям №1-10 является одна цифра, которая соответствует номеру правильного ответа.

Выполняя задания №11-12, запишите сначала номер задания, а затем развёрнутый ответ к нему. Ответы записывайте чётко и разборчиво в поле ответов после каждого задания.

Выполняйте задания в том порядке, в котором они даны. Если какое-то задание вызывает у вас затруднение, пропустите его. К пропущенным заданиям вы сможете вернуться, если у вас останется время.

За выполнение различных по сложности заданий дается от одного до нескольких баллов. Баллы, полученные вами за выполненные задания, суммируются. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

Желаем успеха!

**ЧАСТЬ 1**

1. Амфотерными оксидами являются:

а) ZnO и ВeO б) СO2 и SO3 в) MgO и CaO г)BaO и CO2

2. Пропанол относится к классу:

а) простые эфиры б) предельные одноатомные спирты в) фенолы г) альдегиды

3.Наиболее выраженные неметаллические свойства имеет:

а) N б) Li в) B г) F

4.С раствором серной кислоты реагирует:

а) Hg б) Zn в) Cu г) Ag

5.Чтобы защитить изделие из железа от коррозии, надо:

а) присоединить к нему цинк б) присоединить к нему медь

в) погрузить в кислоту г) погрузить в морскую воду

6.В природе основу известняка составляет:

а) СаСО3 б) ВaО в) Au г) CaО

7. С водородом взаимодействует вещество:

а) Р б) Si в) Cl2 г) NaOH

8. В реакции O2 + S = SO2 окислителем является:

а) кислород б) сера в) оба элемента

9. Разбавленная серная кислота реагирует c:

а) ВаO б) СO2 в) С г) Нg

10. Кислотой является:

а) Cа(OH)2 б) С2Н5NH2 в) СН3СОOH г) К2СО3

**ЧАСТЬ 2**

11. Осуществите цепочки превращений:

А) S → SO2  → SО3 → H2SО4 → Na2SО4 → BаSО4

Б) С2Н4 → С2Н5ОН → СН3СНО → СН3СООН → СН3СООСН3 → CО2

**ЧАСТЬ 3**

12. Задача

К раствору, содержащему 15г азотной кислоты, добавили 0,4 г оксида магния. Рассчитайте массу образовавшегося нитрата магния