

**АТТЕСТАЦИОННАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ
(ДЕМОВЕРСИЯ)
9 КЛАСС**

Часть 1.

1. Установите соответствие между формулой соединения и степенью окисления азота в этом соединении:

ФОРМУЛА СОЕДИНЕНИЯ СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ АЗОТА

А) HNO_3 1) +1

Б) N_2O 2) -3

В) NH_3 3) +3

4) +5

+2 0

2. Схема превращения $\text{Cu} \rightarrow \text{Cu}$ соответствует химическому уравнению:

А) $\text{CuO} + \text{H}_2 = \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$

Б) $\text{Cu} + \text{Cl}_2 = \text{CuCl}_2$

В) $\text{CuO} + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Г) $2\text{Cu} + \text{O}_2 = 2\text{CuO}$.

3. Скорость реакции железа с соляной кислотой увеличится, если:

А) добавить индикатор

В) измельчить кусок железа

Б) повысить давление

Г) понизить температуру раствора

4. При добавлении раствора карбоната натрия к раствору хлорида кальция:

А) выпадает осадок

Б) выделяется газ

В) выпадает осадок и выделяется газ

Г) видимых изменений не происходит.

5. С разбавленной соляной кислотой НЕ РЕАГИРУЕТ:

А) железо

В) медь

Б) цинк

Г) магний

6. Высший оксид элемента Э с зарядом ядра +14 соответствует общей формуле:

А) $\text{Э}_2\text{O}_5$

Б) ЭO

В) ЭO_2

Г) ЭO_3 .

7. Характер свойств высшего оксида химического элемента с порядковым номером 7 в Периодической системе:

А) Амфотерный.

Б) Кислотный.

В) Основной

Г) Несолеобразующий.

8. Элементом Э в схеме превращений $\text{Э} \rightarrow \text{ЭO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{ЭO}_3$ является:

- А) Азот В) Алюминий.
Б) Фосфор Г) Углерод.

9. Установите соответствие между металлом и его степенью окисления в соединениях:

МЕТАЛЛ СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ

- А) Na 1) +3
Б) Ca 2) +2, +3
В) Al 3) 0
Г) Fe 4) +1
 5) +2

10. Реактивом на карбонат-ионы является:

- А) лакмус В) хлорид бария
Б) нитрат серебра Г) соляная кислота.

Часть 2.

1. Дайте характеристику реакции: $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightleftharpoons \text{NH}_3 + \text{Q}$
по следующим признакам классификации:

- А) по числу и составу исходных веществ и продуктов реакции
Б) по изменению степени окисления элементов
В) по тепловому эффекту
Г) по направлению.

2. По схеме превращений: $\text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$

составьте уравнения реакций в молекулярном виде. Для превращения 1 запишите полное и сокращенное ионные уравнения.

3. По уравнению реакции $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ рассчитайте объем кислорода, необходимого для полного сгорания 1,2 г магния.

Система оценивания аттестационной работы

Часть 1: - каждый правильный ответ на задания 2-8, 10 оценивается 1 баллом

- за полный правильный ответ на задания 1, 9 ставится 2 балла; если допущена одна ошибка – 1 балл; за неверный ответ (более одной ошибки) или его отсутствие – 0 баллов (**12 баллов**)

Часть 2: - за полный правильный ответ на задания 1 ставится 4 балла;

- за полный правильный ответ на задание 2 ставится 5 баллов;

- за полный правильный ответ на задание 3 ставится 3 балла (**12 баллов**)

Всего 24 балла.

Перевод баллов в оценку

оценка	«2»	«3»	«4»	«5»
баллы	0-6 баллов	7-14 баллов	15-19 баллов	20-24 баллов