

**Автономная некоммерческая организация
профессионального образования «Старая школа»
(АНО ПО «Старая школа»)**

РАССМОТРЕНО

**Педагогическим Советом
АНО ПО «Старая школа»
Протокол №1 от 13.06.2026г.**

Макарова М.А. /  **/**

«13» июня 2026г.



УТВЕРЖДЕНО

**Директором АНО ПО «Старая школа» Макаровой М.А.,
Педагогическим составом
АНО ПО «Старая школа»**

Макарова М.А. /  **/**

«13» июня 2026г.



**Фонд оценочных материалов для проведения текущего контроля
и промежуточной аттестации обучающихся
в АНО ПО "Старая школа"
учебного предмета «Химия вокруг нас»
для 9 класса
на 2026/2027 учебный год**

Москва
2026 г.

Входная административная контрольная работа

1. Укажите НЕ характерное для металлов физическое свойство:

- А) Хорошая электропроводность
- Б) Хорошая теплопроводность
- В) Хрупкость
- Г) Всё вышеперечисленное верно

2. Какой из металлов взаимодействует с кислородом только при нагревании?

- А) Zn
- Б) Na
- В) Li
- Г) Ca

3. Продуктами реакции между натрием и водой являются...

- А) Гидроксид натрия и оксид натрия
- Б) Оксид натрия и водород
- В) Гидроксид натрия и водород
- Г) Только гидроксид натрия

4. Восстановительная активность какого металла из указанных наименьшая?

- А) Fe
- Б) Zn
- В) Na
- Г) Cu

5. Укажите продукты реакции $\text{CuSO}_4 + \text{Zn} \rightarrow$

- А) ZnSO_4
- Б) $\text{CuO} + \text{ZnSO}_4$
- В) $\text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$
- Г) $\text{ZnS} + \text{CuO}$

6. Самопроизвольное разрушение металлов и сплавов под воздействием окружающей среды называют...

- А) Нейтрализацией

Б) Коррозией

В) Катализом

Г) Верного ответа нет

7. В результате взаимодействия щелочноземельных металлов с серой при нагревании образуются...

А) Сульфиды

Б) Сульфаты

В) Сульфиты

Г) Оксиды

8. Выберите из списка ниже ряд, где находятся только амфотерные оксиды

А) Li_2O , SO_2

Б) ZnO , Al_2O_3

В) N_2O , NO

Г) Mn_2O_7 , CrO_3

9. При взаимодействии железа с соляной кислотой выделяется:

А) Хлор

Б) Кислород

В) Аргон

Г) Водород

10. Укажите вещества X и Y в схеме превращений $\text{Fe} + \text{X} \Rightarrow \text{FeCl}_3$, $\text{FeCl}_3 + \text{Y} \Rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3$

А) $\text{X} = \text{Cl}_2$, $\text{Y} = \text{O}_2$

Б) $\text{X} = \text{KCl}$, $\text{Y} = \text{KOH}$

В) $\text{X} = \text{Cl}_2$, $\text{Y} = \text{KOH}$

Г) $\text{X} = \text{NaCl}$, $\text{Y} = \text{NaOH}$

Промежуточная административная контрольная работа

1. В ходе химической реакции окислитель:

- А) повышает свою степень окисления
- Б) окисляется
- В) не изменяет свою степень окисления
- Г) восстанавливается.

2. В химической реакции, уравнение которой $3\text{Cu} + 8\text{HNO}_3 = 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO} + 4\text{H}_2\text{O}$ восстановитель – это

- А) Cu^{+2}
- Б) Cu^0
- В) N^{+5}
- Г) N^{+2}

3. Не является окислительно-восстановительной реакцией, уравнение которой

- А) $\text{CaCO}_3 = \text{CO}_2 + \text{CaO}$
- Б) $\text{Ba} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$
- В) $2\text{NO} + \text{O}_2 = 2\text{NO}_2$

4. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнениях реакций. Определите окислитель и восстановитель

- 1. $\text{HI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{I}_2 + \text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O}$
- 2. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Cu}_2\text{O} \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 3. $\text{HNO}_3 + \text{FeO} \rightarrow \text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
- 4. $\text{H}_2\text{S} + \text{KClO}_3 \rightarrow \text{S} + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
- 5. $\text{KNO}_3 + \text{Al} + \text{KOH} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_3 + \text{K}[\text{Al}(\text{OH})_4]$
- 6. $\text{SO}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$
- 7. $\text{SO}_2 + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 8. $\text{NaBr} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Br}_2 + \text{SO}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 9. $\text{KI} + \dots + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{I}_2 + \dots + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 10. $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{KClO} + \dots \rightarrow \dots + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$

Примерные темы рефератов

9 класс

1. Роль металлов в истории человеческой цивилизации. История отечественной черной металлургии. Современное металлургическое производство.
2. История отечественной цветной металлургии. Роль металлов и сплавов в научно-техническом прогрессе.
3. Коррозия металлов и способы защиты от коррозии.
4. Инертные или благородные газы.
5. Рождающие соли — галогены.
6. История шведской спички.
7. История возникновения и развития органической химии.
8. Жизнь и деятельность А.М.Бутлерова.