

**Контрольно-измерительный материал
для проведения промежуточной аттестации обучающихся 8 класса
по учебному предмету «Химия»
(демоверсия)**

Форма проведения: контрольная работа

ЧАСТЬ А. Тестовые задания с выбором одного правильного ответа

1. (2 балла). Число атомов всех химических элементов в молекуле азотной кислоты равно:
А. 3. Б. 4. В. 5.
2. (2 балла). Основные положения теории электролитической диссоциации сформулировал:
А. Аррениус. Б. Вант-Гофф. В. Ле Шателье.
3. (2 балла). Число протонов, нейтронов и электронов в атоме изотопа калия $^{39}_{19}\text{K}$:
А. $p^+ — 19$; $n^0 — 20$; $e — 19$.
Б. $p^+ — 19$; $n^0 — 20$; $e — 39$.
В. $p^+ — 20$; $n^0 — 19$; $e — 20$.
4. (2 балла). Группа формул веществ с ковалентным типом связи:
А. BaCl_2 , Cl_2 , SO_3 . Б. N_2 , H_2O , SO_2 . В. NaOH , NH_3 , HF .
5. (2 балла). В 450 г воды растворили 50 г соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна:
А. 9%. Б. 10%. В. 11,1%.
6. (2 балла). Химическая реакция, уравнение которой $\text{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$, является реакцией:
А. Соединения Б. Замещения В. Обмена. Г. Разложения
7. (2 балла). Вещество, при растворении которого в воде электролитической диссоциации практически не происходит:
А. Гидроксид меди (II). Б. Нитрат цинка. В. Серная кислота.
8. (2 балла). Среди веществ, формулы которых H_3PO_4 , $\text{Fe}(\text{OH})_2$, NaOH , CaCl_2 , K_2CO_3 , HF , нет представителя класса:
А. Кислот. Б. Оксидов. В. Оснований. Г. Солей.

Образец оформления ответа:

Вопрос	1	2	3	4	5	6	7	8
Ответ								
Баллы								

ЧАСТЬ Б. Задания со свободным ответом

9. (6 баллов). Назовите вещества, формулы которых HNO_3 , Zn , Fe_2O_3 , P , LiOH , CaCO_3 , и укажите класс, к которому они относятся.
10. (10 баллов). Допишите уравнения химических реакций согласно схеме, определите тип реакций. Для реакции обмена запишите молекулярное, полное и краткое ионные уравнения.
а) $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow$ б) $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow$ в) $\text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow$ г) $\text{FeCl}_2 + \text{KOH} \rightarrow$
11. (4 балла). По уравнению реакции $2\text{HNO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ рассчитайте массу гидроксида кальция, необходимого для полной нейтрализации раствора, содержащего 12,6 г азотной кислоты.

Шкала перевода баллов в отметку:

32 – 36 баллов – «5»;
22 – 31 балл – «4»;
21 – 14 баллов – «3».