**Демоверсия промежуточной аттестации по химии 8 класс 2025-2026 учебный год**

**Инструкция по выполнению работы**

Работа включает 10 заданий. Часть 1 – 6 заданий (№ 1-6), часть 2 – 3 задания (№ 7 - 9), часть 3 – 1 задание (№ 10).

Ответы записывайте чётко и разборчиво. 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**

|  |
| --- |
| При выполнении заданий этой части выберите один правильный ответ. |

**1.** Число атомов всех химических элементов в молекуле азотной кислоты равно:

|  |  |
| --- | --- |
| 1) 3 | 3) 5 |
| 2) 4 | 4) 6 |

**2.** Число протонов, нейтронов и электронов в атоме алюминия

|  |  |
| --- | --- |
| 1) p+ – 13; n0 – 13; ē – 14 | 3) p+ – 13; n0 – 10; ē - 9 |
| 2) p+ – 13; n0 – 14; ē – 13 | 4) p+ – 11; n0 – 9; ē - 19 |

**3.** Веществом с ковалентной полярной связью является:

1) H2S 2) NaCl 3) Br2 4) Са

**4.**Вещество, при растворении которого в воде электролитической диссоциации практически не происходит:

|  |  |
| --- | --- |
| 1) гидроксид калия | 3) бромид серебра |
| 2) хлорид кальция | 4) сульфат алюминия |

**5.** Одновременно могут находиться в растворе ионы:

|  |  |
| --- | --- |
| 1) K+, H+, Ba2+, Cl - | 3) Mg2+, K+, OH-, SO42 - |
| 2) Cu2+, Li+, OH-, SO42- | 4) Ca2+, H+, CO32-, Cl - |

**6.**Верны ли следующие высказывания?

**А.** Оксид азота (V) - кислотный оксид.

**Б.** Серная кислота - двухосновная кислота.

|  |  |
| --- | --- |
| 1) верно только А | 3) верно только Б |
| 2) верны оба суждения | 4) оба суждения не верны |

**Часть 2**

|  |
| --- |
| В задании 7 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов. (Цифры в ответе могут повторяться). |

**7.**Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

|  |  |
| --- | --- |
| **Формула вещества:** | **Класс соединения:** |
| А) К3РО4 | 1) соль |
| Б) ВаO | 2) основный оксид |
| В) Fe(OH)2 | 3) нерастворимое основание |
| Г) НCl | 4) кислотный оксид |
|  | 5) кислота |
|  | 6) растворимое основание |

**Ответы:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **А** | **Б** | **В** | **Г** |
|  |  |  |  |

|  |
| --- |
| Ответом к заданию 8 является последовательность цифр, которые соответствуют номерам правильных ответов. Запишите выбранные цифры в порядке возрастания без пробелов и других символов. |

**8.** Выбери три вещества, которые реагируют с раствором гидроксида калия:

|  |  |
| --- | --- |
| 1) сульфат железа (II) | 4) азотная кислота |
| 2) оксид кальция (II) | 5) железо |
| 3) гидроксид натрия | 6) оксид углерода (IV) |

**Ответ: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

|  |
| --- |
| Ответом к заданию 9 является число. Запишите это число в ответе без указания единиц измерения. |

**9.** Масса соли, содержащейся в 200г 5 %-ного раствора соли, равна \_\_\_\_\_г. (Запиши число с точностью до десятых).

**Ответ: \_\_\_\_\_\_\_г.**

**Часть 3**

|  |
| --- |
| Запишите номер задания и полное решение |

**10.**Составьте уравнения химических реакций согласно схеме:

Fe → FeCl3 → Fe(OH)3 → Fe2O3 → Fe(NO3)3.

Для последнего превращения запишите полное ионное и краткое ионное уравнения.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_