

Итоговый мониторинг по химии (8 класс).

Инструкция для учащихся

Тест состоит из 2 частей и включает 10 заданий.. Задания рекомендуется выполнять по порядку. Если не удастся выполнить сразу, перейдите к следующему. Если останется время, вернитесь к пропущенным заданиям. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

5 вариант

Часть 1

1. На внешнем энергетическом уровне элемента 2-го периода – в два раза меньше электронов, чем на внутреннем уровне. Этот элемент –

- 1) литий
- 2) бериллий
- 3) азот
- 4) кислород

2. Сколько электронов находится во внешнем электронном слое атома, в ядре которого 14 протонов?

- 1) 2
- 2) 4
- 3) 8
- 4) 14

3. Ковалентную полярную связь имеет каждое из двух веществ

- 1) оксид натрия и оксид хлора(VII)
- 2) оксид кремния и аммиак
- 3) хлорида лития и кислород
- 4) сероводород и хлор

4. В каком соединении степень окисления азота равна +3?

- 1) Na_3N
- 2) NH_3
- 3) NH_4Cl
- 4) HNO_2

5. Вещества, формулы которых — SiO_2 и HNO_3 , являются соответственно

- 1) основным оксидом и кислотой
- 2) кислотным оксидом и солью
- 3) кислотным оксидом и кислотой
- 4) амфотерным оксидом и кислотой

6. вещества, формулы которых — $\text{Al}(\text{OH})_3$ и $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$, являются соответственно

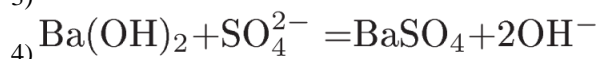
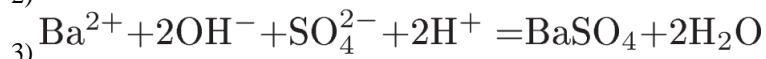
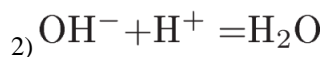
- 1) амфотерным гидроксидом и кислотой
- 2) амфотерным гидроксидом и солью
- 3) основанием и кислотой
- 4) основанием и солью

7. азбавленная азотная кислота может реагировать с каждым из веществ:

- 1) Mg и $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 2) Fe и FeCl_3
- 3) H_2 и O_2
- 4) CO_2 и SO_2

8. Взаимодействию серной кислоты и гидроксида бария отвечает краткое ионное уравнение:

- 1) $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4$



В задании 9 на установление соответствия запишите напротив цифры букву

9. Установите соответствие между названием класса (группы) неорганических веществ и формулой соединения, принадлежащего к этому классу (группе): к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию из второго столбца, обозначенную цифрой.

НАЗВАНИЕ КЛАССА (ГРУППЫ)

- А) основные оксиды
- Б) кислотные оксиды
- В) амфотерные оксиды

ФОРМУЛА СОЕДИНЕНИЯ

- 1) CrO_3
- 2) CrO
- 3) $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- 4) Cr_2O_3

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

А	Б	В

Часть 2

10. Газ не выделяется при взаимодействии

- 1) H_2SO_4 и $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 2) H_2SO_4 и K_2CO_3
- 3) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ и NaOH
- 4) Na_2SO_3 и HCl