

Проверочная работа по химии. 7 класс

Демоверсия

Часть 1

Ответом к заданиям 1-10 является только одна цифра, которая соответствует номеру правильного ответа

1. Простое вещество – неметалл:

- 1) алюминий 2) водород 3) барий 4) ртуть

2. Ряд веществ, в котором все вещества соли:

- 1) ZnO, ZnCl₂, H₂O 2) SO₃, MgO, CuO
3) KNO₃, Na₂SO₄, BaS 4) CaO, Fe₂O₃, Ca(OH)₂

3. Щёлочью является вещество с формулой:

- 1) Fe(OH)₃ 2) Mg(OH)₂ 3) Zn(OH)₂ 4) Ba(OH)₂

4. Общая формула оксидов:

- 1) M(OH)_x 2) Э_xO_y 3) H_xKO 4) M_x(KO)_y

5. Формула кислоты, в которой валентность кислотного остатка - I:

- 1) HCl 2) H₂SO₄ 3) H₃PO₄ 4) H₂CO₃

6. Число формул оснований в следующем списке – H₂CO₃, CaO, NaCl, Fe(OH)₂, FeSO₄, NaOH, SO₃, H₂SiO₃, KNO₃, Ba(OH)₂:

- 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4

7. Название вещества с формулой NaNO₂:

- 1) сульфат натрия 2) нитрат натрия 3) нитрид натрия 4) нитрит натрия

8. Окраска лакмуса в кислотной среде:

- 1) малиновая 2) бесцветная 3) красная 4) синяя

9. В 120г воды растворили 30г соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна:

- 1) 20% 2) 25% 3) 40% 4) 30%

10. Верны ли следующие суждения о гидроксиде натрия:

- А) натрий проявляет валентность - II
Б) не является щёлочью

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

В заданиях 11-12 к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. Получившуюся последовательность цифр запишите без запятых и других дополнительных символов. Цифры в ответах могут повторяться

11. Установите соответствие между формулой соединения и названием вещества:

Формула соединения	Название вещества
А) H ₃ PO ₄	1. гидроксид цинка
Б) Fe ₂ O ₃	2. нитрат кальция
В) Zn(OH) ₂	3. гидроксид фосфора
Г) Ca(NO ₃) ₂	4. оксид железа (II)
	5. оксид железа (III)
	6. фосфорная кислота

12. Установите соответствие между формулой соединения и классом соединения:

Формула соединения	Название вещества
А) Cr(OH) ₃	1. кислоты
Б) ZnO	2. оксиды
В) H ₂ SO ₃	3. соли
Г) MgCO ₃	4. основания

Часть 2

Для ответов заданий 13-15 запишите сначала номер задания, а затем его подробный ответ

13. Рассчитайте массовую долю каждого химического элемента в сульфате кальция

14. Составьте химические формулы следующих соединений:

А) оксид фосфора (III)

Б) угольная кислота

В) фосфат калия

Г) гидроксид бария

15. Дайте определение оксидам

16. Какой объём метана можно получить из 100л природного газа, если объёмная доля метана в природном газе составляет 94% ?