

При выполнении заданий 1-11 в поле ответа запишите одну цифру, которая соответствует номеру правильного ответа.

1. Какие из перечисленных явлений относятся к физическим?
 - 1) Горение свечи
 - 2) Разложение воды под действием электрического тока
 - 3) Горение электрической лампочки
 - 4) Превращение молока в простоквашу
2. Сколько электронов находится во внешнем электронном слое атома, в ядре которого 11 протонов?
 - 1) 2
 - 2) 1
 - 3) 8
 - 4) 11
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. Одинаковую степень окисления атомы хлора имеют в соединениях:
 - 1) Cl_2O_7 и HClO_4
 - 2) CaCl_2 и $\text{Mg}(\text{ClO}_2)_2$
 - 3) HCl и KClO_3
 - 4) Cl_2O и NaClO_2
5. Вещества, формулы которых – MgO и HBr , являются соответственно
 - 1) Основанием и солью
 - 2) Оксидом и кислотой
 - 3) Солью и кислотой
 - 4) Оксидом и солью
6. Соли угольной кислоты называются
 - 1) Сульфаты
 - 2) Сульфиты
 - 3) Силикаты
 - 4) Карбонаты
7. Формула оксида углерода (II)
 - 1) CH_4
 - 2) CO
 - 3) CO_2
 - 4) H_2CO_3
8. Оксид магния реагирует с
 - 1) Гидроксидом натрия
 - 2) Оксидом натрия
 - 3) Серной кислотой
 - 4) Железом
9. Гидроксид натрия реагирует с
 - 1) Хлоридом бария
 - 2) Оксидом магния
 - 3) Карбонатом кальция
 - 4) Сульфатом цинка
10. Щелочь образуется при добавлении воды к
 - 1) Цинку
 - 2) Оксиду натрия
 - 3) Хлориду калия
 - 4) Карбонату кальция
11. В 175 г воды растворили 25 г нитрата калия. Массовая доля нитрата калия в полученном растворе составляет
 - 1) 5,8 %
 - 2) 11,4 %
 - 3) 12,5 %
 - 4) 14,3 %

