

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

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

