

8 класс

2 вариант

1. В соединении железа с кислородом отношение масс элементов составляет 7 : 3 соответственно. Установите формулу данного соединения. Определите степень окисления железа.
2. Великий волшебник Пристли заполнил 10 л колбу воздухом (при н.у.) и принялся изучать его состав. Он выяснил, что около 21% приходится на газ, которому было дано имя «ФЛОГИСТОН». Определите количество вещества и объем этого газа, укажите его формулу.
3. Выпишите из предложенного ряда химические явления. Укажите признаки, которые подтверждают Ваш выбор.
Закипание воды
Горение спиртовки
Гашение соды
Выпечка пирога
Вздутие консервов
4. Недавно в Периодической системе Д.И.Менделеева появился новый химический элемент под № 116. предположите: а) в какой группе (подгруппе), периоде он должен находиться; б) строение внешнего энергетического уровня. Опишите свойства этого элемента согласно его положению в Периодической системе Д.И. Менделеева.
5. Основным витамином, содержащимся в чае, является витамин Р. Его формула — $C_{36}H_{28}O_{15}$. Определите массу одной молекулы витамина Р (в граммах).

Решения задач районного тура опубликованы на сайте ГДТЮ:
www.anichkov.ru