

1. При сжигании железа в сосуде, содержащем 21,3 г хлора, было получено 24,3 г ферум (III)хлорида. Рассчитайте выход продукта реакции.
2. Над 16 г серы пропустили водород при нагревании. Определите объем (н.у.) полученного сероводорода, если выход продукта реакции составляет 85% от теоретически возможного.
3. 43,2 г алюминия растворили в избытке концентрированного раствора натрий гидроксида и получили 45,7 л водорода (н. у.). Вычислите выход продукта реакции.
4. Какой объём карбон (II) оксида был взят для восстановления ферум (III) оксида, если получено 11,2г железа с выходом 80% от теоретически возможного.
5. Для окисления сульфур (IV) оксида взяли 112 л (н.у.) кислорода и получили 760 г сульфур (VI)оксида. Чему равен выход продукта в процентах от теоретически возможного?
6. При взаимодействии азота и водорода получили 95 г аммиака NH_3 с выходом 35%. Какие объёмы азота и водорода были взяты для реакции?
7. 64,8 г цинк оксида восстановили избытком углерода. Определите массу образовавшегося металла, если выход продукта реакции равен 65%.
8. При обработке 35,1 г натрий хлорида избытком концентрированной сульфатной кислоты выделилось 10,08 л (н. у.) хлороводорода. Найдите выход хлороводорода в данной реакции.
9. Определите выход продукта реакции если при окислении 102,4 г меди избытком концентрированной серной кислоты было получено 230,4г купрум (II) сульфата.