

Питання і завдання до самостійної роботи

1. Яку масу алюміній сульфід можна добути при сплавленні 8,1 г алюмінію з 9,6 г сірки?
2. Яка маса солі утвориться при взаємодії 8 г магній оксиду і 8 г сульфур (IV) оксиду?
3. Визначити еквіваленти (E) та еквівалентні маси хлору, кисню і азоту у сполуках HCl, H₂O і NH₃.
4. Скільки грамів металу, еквівалентна маса якого 12,16 г/моль, взаємодіє з 310 мл кисню (н.у.)?
5. При прожарюванні суміші ZnCO₃ і ZnO масою 1,6 г добуто 1,248 г цинк оксиду. Який склад мала вихідна суміш (у масових частках)?
6. Із 3,85 г нітрату металу одержано 1,60 г його гідроксиду. Обчислити еквівалентну масу металу m_e .
7. Скільки грамів металу, еквівалентна маса якого 12,16 г/моль, взаємодіє з 310 мл кисню (н.у.)?
8. На нейтралізацію 0,943 г фосфітної кислоти витрачено 1,288 г КОН. Обчислити еквівалент, еквівалентну масу і основність кислоти. На підставі розрахунку написати рівняння реакції.
9. При прожарюванні суміші ZnCO₃ і ZnO масою 1,6 г добуто 1,248 г цинк оксиду. Який склад мала вихідна суміш (у масових частках)?
10. Для повної нейтралізації фосфатної кислоти витрачено 60 г натрій гідроксиду. Розрахувати маси кислоти і солі, що утворилася.