

-
1. Вещество А содержит 62,54% (по массе) свинца, 8,46% азота и 29% кислорода.
Выведите химическую формулу вещества А;
приведите реакцию термического разложения вещества А.
 2. Смешали 160 г 20% раствора бромида кальция и 300 г 22% раствора той же соли.
Рассчитайте (в%) массовую долю бромида кальция в образовавшемся растворе.
 3. При электролизе водного раствора нитрата палладия (II) с инертными электродами на аноде выделился газ объемом 49,28 литров.
Опишите процессы протекающие на катоде и на аноде;
приведите уравнение реакции электролиза водного раствора нитрата палладия(II);
рассчитайте массу палладия, выделившегося на катоде.
 4. При растворении 5,95 г сплава цинка и алюминия в водном растворе гидроксида калия образовалось 23,95 г смеси комплексных солей.
Определите массовые доли цинка и алюминия в сплаве.
 5. Напишите уравнения реакций, в которых сера реагирует с другим веществом (простым или сложным) в мольном соотношении а) 1:1 б) 1:2 в) 1:3 г) 1:6 д) 3:2
 6. Раствор, полученный при взаимодействии меди с концентрированной азотной кислотой, выпарили и осадок прокалили. Над полученный оксидом пропустили водород.
Запишите три уравнения указанных превращений.
Окислительно-восстановительные реакции уравнийте методом электронного баланса