

-
1. Вещество А содержит 47,46% (по массе) кадмия, 11,86% азота и 40,68% кислорода.
Выведите химическую формулу вещества А;
приведите реакцию термического разложения вещества А.
 2. Смешали 200 г 10% сульфата меди и 340 г 16% раствора той же соли.
Рассчитайте (в%) массовую долю сульфата меди в образовавшемся растворе.
 3. При электролизе водного раствора сульфата меди с инертными электродами на аноде выделился газ объемом 2,25 литра.
Опишите процессы протекающие на катоде и на аноде;
приведите уравнение реакции электролиза водного раствора сульфата меди;
рассчитайте массу меди выделившейся на катоде.
 4. При растворении 2,8 г сплава меди и серебра в концентрированной азотной кислоте образовалось 5,28 г смеси нитратов.
Определите массовые доли меди и серебра в сплаве.
 5. Напишите уравнения реакций, в которых газообразные при обычных условиях вещества (простые или сложные) реагируют друг с другом в объёмном соотношении а) 1:1 б) 2:1 в) 3:1 г) 2:3 д) 4:3
 6. Порошок железа растворили в концентрированной соляной кислоте. Через полученный раствор пропустили газ желто-зеленого цвета. К полученному раствору добавили сульфид натрия; произошла окислительно-восстановительная реакция с образованием осадков.
Запишите три уравнения указанных превращений.
Окислительно-восстановительные реакции уравнивайте методом электронного баланса