

Самостійна робота на тему : «Сульфатна та нітратна кислота»

1 варіант

1. Через 144,1 мл розчину натрій гідроксиду і масовою часткою лугу 10%, густиною 1,11г/мл пропустили 4,48 л сірчистого газу. Яка сіль і якої маси утворилась?
2. Розставити коефіцієнти методом електронного балансу:
$$\text{Bi} + \text{HNO}_3 = \text{Bi}(\text{NO}_3)_3 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$$
конц.
3. Визначити масову частку домішок в технічному зразку купрум (II) нітрату, якщо при прожарюванні зразку масою 75,2 г виділилося 4 л кисню.

II варіант

1. Яка речовина і якої маси утворилася при пропусканні продукту повного згоряння 8,96 л сірководню через 129,5 мл розчину натрій гідроксиду з масовою часткою лугу 11% та густиною 1,11 г/мл.
2. Розставити коефіцієнти методом електронного балансу:
$$\text{As} + \text{HNO}_3 = \text{H}_3\text{AsO}_4 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$$
3. Який об'єм амоніаку потрібний для добування 6,3 кг нітратної кислоти , якщо втрати складають 5%