Х – 11 К/Р «Строение вещества»

|  |  |
| --- | --- |
| **В-1** | **В - 2** |
| 1. В каком веществе содержится больше кислорода в Na2CO3 или в Ca(HCO3)2 2. **Закончите уравнения возможных реакций:**   А) SO2+H2O͢͢→ б) Na+H2O→в) Na2O+H2O→ г) S+H2O→  3. **Решите задачу**:  Сколько воды и гидроксида натрия понадобиться, чтобы приготовить 180 г 15%-ного раствора?   1. **Решите задачу:**   Какова масса кислорода, полученного путем фракционной перегонки 200 м3 (н.у.) воздуха, если объемная доля кислорода составляет 0,21?   1. **Решите задачу:**   Действием брома на 78 г бензола было получено 78 г бромбензола. Сколько это составляет (в процентах) от теоретически возможного? | 1. Сравните содержание серы в Mg(HSO4)2 и CuSO4 2. **Закончите уравнения возможных реакций**:   А) СO2+H2O͢͢→ б) Аl+H2O→ в) Fe+H2O→ г) C+H2O→  3. **Решите задачу:**  Необходимо приготовить 540 г 12%-ного раствора азотной кислоты. Рассчитайте сколько взять воды и кислоты для приготовления такого раствора.  4**.Решите задачу:**  Какова масса азота, полученного из 143,6 л воздуха, содержащего в объемных долях 78% азота?  5**.Решите задачу:**  В лаборатории из 25 л ацетилена было получено 16 г бензола. Сколько это составляет (в процентах) от теоретически возможного? |

Х – 11 К/Р «Строение вещества»

|  |  |
| --- | --- |
| **В-1** | **В - 2** |
| 1.В каком веществе содержится больше кислорода в Na2CO3 или в Ca(HCO3)2  2.**Закончите уравнения возможных реакций**:  А) SO2+H2O͢͢→ б) Na+H2O→в) Na2O+H2O→ г) S+H2O→  3. **Решите задачу**:  Сколько воды и гидроксида натрия понадобиться, чтобы приготовить 180 г 15%-ного раствора?  4.**Решите задачу**:  Какова масса кислорода, полученного путем фракционной перегонки 200 м3 (н.у.) воздуха, если объемная доля кислорода составляет 0,21?  5.**Решите задачу**:  Действием брома на 78 г бензола было получено 78 г бромбензола. Сколько это составляет (в процентах) от теоретически возможного? | 1.Сравните содержание серы в Mg(HSO4)2 и CuSO4  2**.Закончите уравнения возможных реакций:**  А) СO2+H2O͢͢→ б) Аl+H2O→ в) Fe+H2O→ г) C+H2O→  3. **Решите задачу:**  Необходимо приготовить 540 г 12%-ного раствора азотной кислоты. Рассчитайте сколько взять воды и кислоты для приготовления такого раствора.  4.**Решите задачу:**  Какова масса азота, полученного из 143,6 л воздуха, содержащего в объемных долях 78% азота?  5.**Решите задачу:**  В лаборатории из 25 л ацетилена было получено 16 г бензола. Сколько это составляет (в процентах) от теоретически возможного? |

Х – 11 К/Р «Строение вещества»

|  |  |
| --- | --- |
| **В-1** | **В - 2** |
| 1.В каком веществе содержится больше кислорода в Na2CO3 или в Ca(HCO3)2  2**.Закончите уравнения возможных реакций**:  А) SO2+H2O͢͢→ б) Na+H2O→в) Na2O+H2O→ г) S+H2O→  3. **Решите задачу:**  Сколько воды и гидроксида натрия понадобиться, чтобы приготовить 180 г 15%-ного раствора?  4.**Решите задачу:**  Какова масса кислорода, полученного путем фракционной перегонки 200 м3 (н.у.) воздуха, если объемная доля кислорода составляет 0,21?  5.**Решите задачу:**  Действием брома на 78 г бензола было получено 78 г бромбензола. Сколько это составляет (в процентах) от теоретически возможного? | 1.Сравните содержание серы в Mg(HSO4)2 и CuSO4  2.**Закончите уравнения возможных реакций**:  А) СO2+H2O͢͢→ б) Аl+H2O→ в) Fe+H2O→ г) C+H2O→  3. **Решите задачу:**  Необходимо приготовить 540 г 12%-ного раствора азотной кислоты. Рассчитайте сколько взять воды и кислоты для приготовления такого раствора.  4.**Решите задачу:**  Какова масса азота, полученного из 143,6 л воздуха, содержащего в объемных долях 78% азота?  5.**Решите задачу:**  В лаборатории из 25 л ацетилена было получено 16 г бензола. Сколько это составляет (в процентах) от теоретически возможного? |