**Проверочная работа**

**«Задачи на процентную и молярные концентрации»**

1. Какой объем раствора 2М NaCl плотностью 1,12 г/мл надо прилить к воде массой 180 г, чтобы получить раствор с массовой долей NaCl 15%?
2. 200 мл 36,5%-ного раствора соляной кислоты (плотность 1,18 г/мл) оставили открытым в вытяжном шкафу, в результате концентрация кислоты снизилась до 30 %. Сколько граммов хлороводорода испарилось?
3. Рассчитайте массу медного купороса CuSO4\*5Н2О и воды, необходимую для получения 150 г 2 % раствора сульфата меди (II). Проведите эксперимент и приготовьте раствор заданной концентрации.

**Проверочная работа**

**«Задачи на процентную и молярные концентрации»**

1. Какой объем раствора 2М NaCl плотностью 1,12 г/мл надо прилить к воде массой 180 г, чтобы получить раствор с массовой долей NaCl 15%?
2. 200 мл 36,5%-ного раствора соляной кислоты (плотность 1,18 г/мл) оставили открытым в вытяжном шкафу, в результате концентрация кислоты снизилась до 30 %. Сколько граммов хлороводорода испарилось?
3. Рассчитайте массу медного купороса CuSO4\*5Н2О и воды, необходимую для получения 150 г 2 % раствора сульфата меди (II). Проведите эксперимент и приготовьте раствор заданной концентрации.

**Проверочная работа**

**«Задачи на процентную и молярные концентрации»**

1. Какой объем раствора 2М NaCl плотностью 1,12 г/мл надо прилить к воде массой 180 г, чтобы получить раствор с массовой долей NaCl 15%?
2. 200 мл 36,5%-ного раствора соляной кислоты (плотность 1,18 г/мл) оставили открытым в вытяжном шкафу, в результате концентрация кислоты снизилась до 30 %. Сколько граммов хлороводорода испарилось?
3. Рассчитайте массу медного купороса CuSO4\*5Н2О и воды, необходимую для получения 150 г 2 % раствора сульфата меди (II). Проведите эксперимент и приготовьте раствор заданной концентрации.