**Завдання для самостійного розв’язання з теми «Аміни. Анілін.»**

1. Виведіть формули речовин, масові частки елементів в яких наступні: а) С – 0.3871; N – 0.4516; Н – 0.1613; б) С – 0.7742; N – 1505; Н – 0.0753. Зобразіть структурні формули цих речовин та запишіть їх назви.
2. При відновленні 250г нітробензолу отримали 150г аніліну. Обчисліть, скільки це складає % у порівнянні з теоретичним виходом.
3. Скільки грамів нітробензолу можна отримати з 312 г бензолу, якщо вихід продукту складає 75% у порівнянні з теоретичним.