**Задачи по теме «Амины. Аминокислоты.»**

1. Определите формулу сложного эфира аминокислоты, массовая доля кислорода в котором составляет 36%.
2. Из уксусной кислоты массой 27 грамм получили хлоруксусную кислоту, выход которой составил 60 %. Через раствор хлоруксусной кислоты пропустили аммиак объемом 6,72л (н.у.). Какое количество аминоуксусной кислоты при этом получится?
3. Определите формулу вторичного амина, если известно, что в состав молекулы амина входит 61 % углерода, 15,3 % водорода и 23,7 % азота.
4. Первичный амин образует с бромоводородом соль, массовая доля брома в котором составляет 71,4 %. Установите формулу амина.
5. При восстановлении нитробензола массой 73,8 грамм получили анилин массой 48 грамм. Вычислите выход продукта в %.
6. Имеется раствор фенола и анилина в бензоле массой 200 грамм. Массовая доля фенола 20%, анилина 30%. Какую массу раствора 8% бромной воды надо взять для бромирования данного раствора?

**Задачи по теме «Амины. Аминокислоты.»**

1. Определите формулу сложного эфира аминокислоты, массовая доля кислорода в котором составляет 36%.
2. Из уксусной кислоты массой 27 грамм получили хлоруксусную кислоту, выход которой составил 60 %. Через раствор хлоруксусной кислоты пропустили аммиак объемом 6,72л (н.у.). Какое количество аминоуксусной кислоты при этом получится?
3. Определите формулу вторичного амина, если известно, что в состав молекулы амина входит 61 % углерода, 15,3 % водорода и 23,7 % азота.
4. Первичный амин образует с бромоводородом соль, массовая доля брома в котором составляет 71,4 %. Установите формулу амина.
5. При восстановлении нитробензола массой 73,8 грамм получили анилин массой 48 грамм. Вычислите выход продукта в %.
6. Имеется раствор фенола и анилина в бензоле массой 200 грамм. Массовая доля фенола 20%, анилина 30%. Какую массу раствора 8% бромной воды надо взять для бромирования данного раствора?