

## 2. ЗАДАНИЯ ВТОРОГО (ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНОГО) ЭТАПА

### 2.2.3. Задание 11 класса.

Используя растворы соляной кислоты (1:3) и 5% гидроксида калия, разделить 1г смеси (1:1) фумаровой кислоты (1,2 - этилендикарбоновая) и цетилового спирта (гексадеканол).

Выделенные вещества отжать между листами фильтровальной бумаги.

Определить массовую долю выхода каждого компонента смеси (учесть, что влажность кислоты составляет 20%, а цетиловый спирт – практически сухой); Объяснить это допущение

Определить температуру плавления спирта.

Записать уравнения реакций и структурные формулы компонентов смеси.

\* Раствор щелочи использовать полностью