



105 м.
 + 205 экв.

 305 из 50
 60%

Классическая методика

ДЕСЯТЫЙ КЛАСС

Задание.

Известно, что в 4-х пробирках находятся разбавленные растворы веществ: гидроксид натрия, соляная кислота, карбонат калия и сульфат алюминия, но не известно, какое именно вещество находится в какой конкретной пробирке. Определите, какое вещество находится в каждой пробирке, не используя дополнительных реактивов. Ответ проиллюстрируйте уравнениями реакций. Продумайте ход своих действий по идентификации веществ и заполните таблицу с прогнозируемыми результатами.

Оборудование: набор пробирок, штатив для пробирок.

Реактивы: растворы веществ едкого натра, соляной кислоты, карбоната калия, сульфата алюминия.

Вещества	NaOH (4)	HCl (3)	K ₂ CO ₃ (2)	Al ₂ (SO ₄) ₃ (1)
NaOH		↑ 4/3 =	↑ 4/3 =	↓δ
HCl	↑ 4/3 =		↑	↑ 4/3 =
K ₂ CO ₃	↑ 4/3 =	↑		↓δ ↑
Al ₂ (SO ₄) ₃	↓δ	↑ 4/3 =	↑ ↓	

15

1

15

2



