

ПЕРЕКРИСТАЛЛИЗАЦИЯ КРИСТАЛЛОГИДРАТА СУЛЬФАТА КОБАЛЬТА

Презентация подготовлена
Ученицей 11 «Л» класса
СУНЦ МГУ
Межуевой Анной

2013 г.

ИСХОДНЫЙ КРИСТАЛЛОГИДРАТ





КРИСТАЛЛЫ







ПРОКАЛИВАНИЕ



БЕЗВОДНЫЙ СУЛЬФАТ КОБАЛЬТА



РАСЧЕТЫ

0.551А г - масса безводного сульфата.

0.449А г - масса кристаллизационной воды.

Растворяем в 10 мл воды. Рассчитаем,
сколько соли нужно растворить.

$$\frac{100}{10 + 0.0049А} = \frac{55}{0.551А}$$

Отсюда получаем, что соли нужно взять 18.1 г

Конечная масса продукта равна 13.8 г

Тогда выход продукта равен

$$\frac{13.8}{18.1} = 0.762 \quad \text{или } 76.2\%$$