

ПЕРЕКРИСТАЛЛИЗАЦИЯ.
ОПРЕДЕЛЕНИЕ СОСТАВА КРИСТАЛЛОГИДРАТА.
ПОЛУЧЕНИЕ КАЛИЕВО-МЕДНОГО ШЕНИТА

Выполнили:

**Захарова Анна,
Хлопенко Юлия,
ученицы 11 «Л» класса
СУНЦ МГУ**

ПЕРЕКРИСТАЛЛИЗАЦИЯ CuSO_4

- ✘ Заполнили воронку для горячего фильтрования водой и нагревали с помощью горелки;



ПЕРЕКРИСТАЛИЗАЦИЯ CuSO_4

- ✘ Взвесили сульфат меди (24,9 г)
- ✘ Отмерили 20 мл воды
- ✘ С помощью нагревания на кольце растворили соль



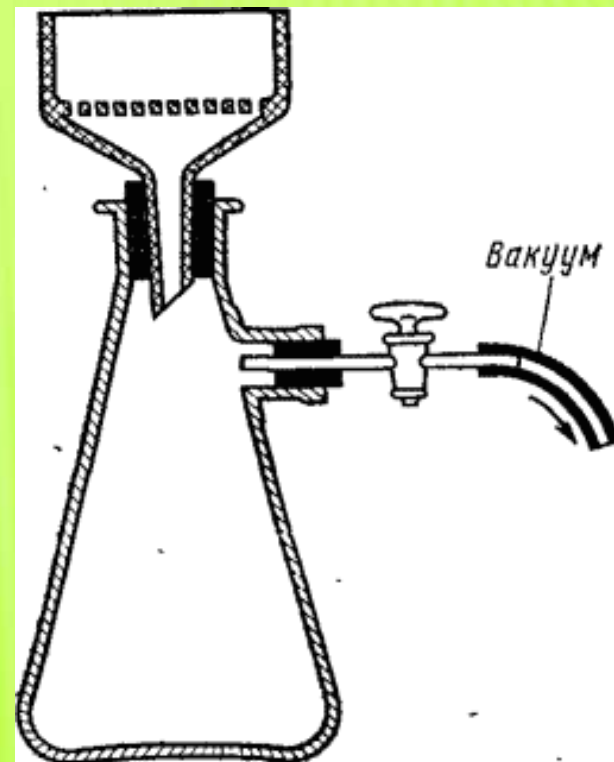
ПЕРЕКРИСТАЛЛИЗАЦИЯ CuSO_4

- ✘ Профильтровали раствор на воронке для горячего фильтрования
- ✘ Фильтрат охладили в кристаллизаторе;



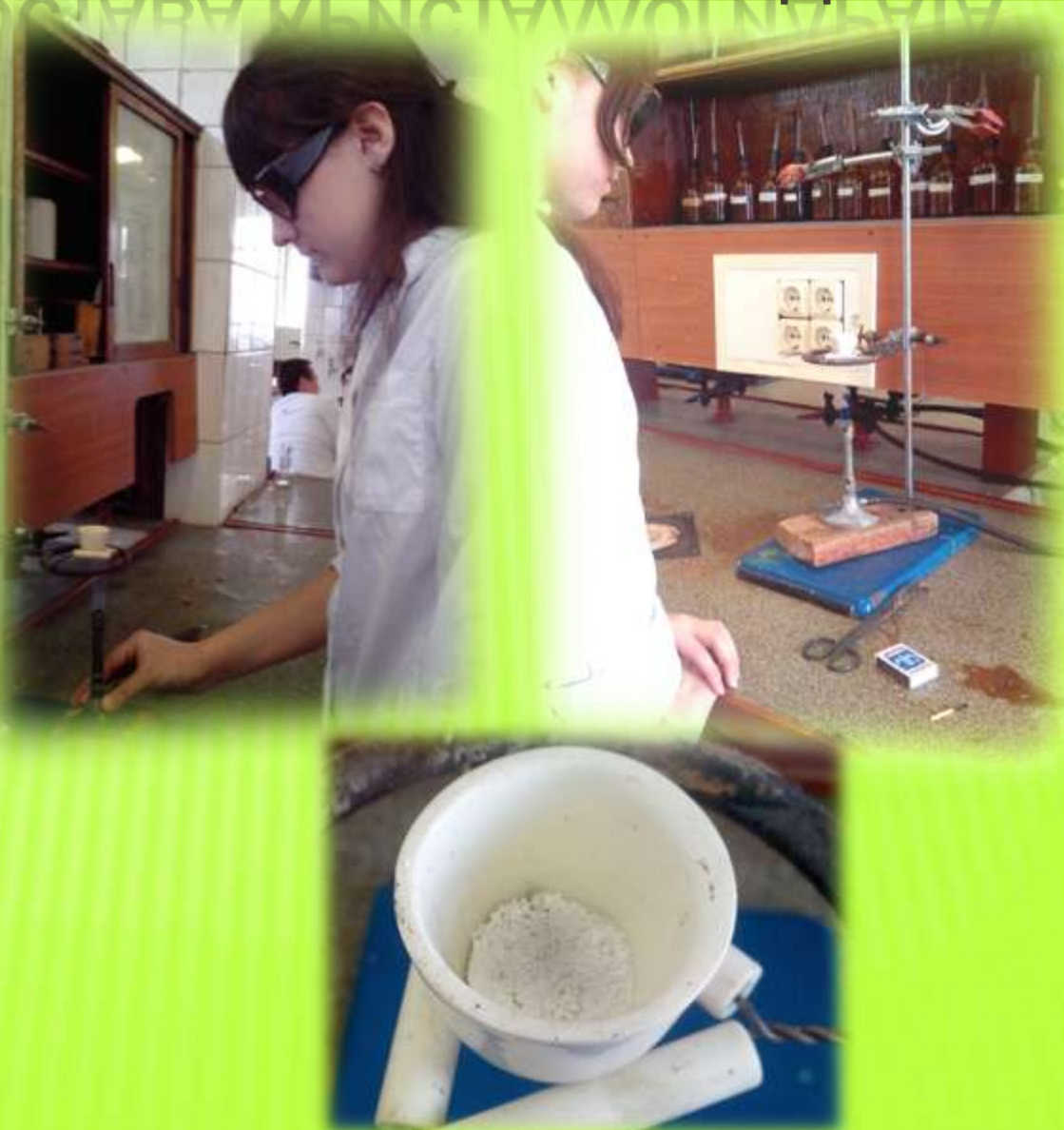
ПЕРЕКРИСТАЛЛИЗАЦИЯ CuSO_4

- ✘ Отфильтровали полученную смесь на стеклянном фильтре;
- ✘ Получили кристаллы небесно-голубого цвета!



ОПРЕДЕЛЕНИЕ СОСТАВА КРИСТАЛЛОГИДРАТА

- ✘ На фарфоровом треугольнике нагрели тигель с полученным веществом (1-2г)
- ✘ После 2-3 минут охладили его и взвесили;
- ✘ Полученное вещество:
 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$



ПОЛУЧЕНИЕ КАЛИЕВО-МЕДНОГО ШЕНИТА

- ✘ Растворили эквимолярное количество сульфата калия в горячей воде и пропустили раствор через воронку для горячего фильтрования;
- ✘ Полученный раствор прилили к раствору сульфата меди;
- ✘ Охладили и поместили на стеклянный фильтр;





СТАСЯМБА ОДОБРЯЕТ!!!



Спасибо за внимание!!!