

Выращивание кристаллов

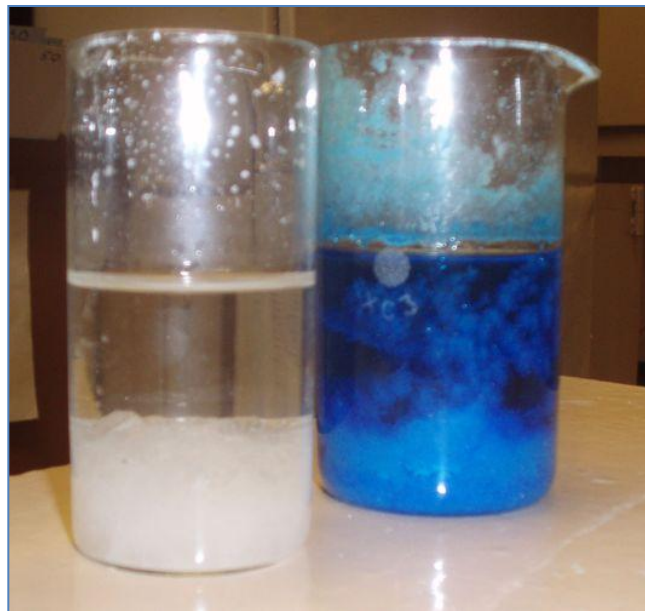
Сначала мы приготовили как можно более концентрированные растворы сульфата меди и алюмокалиевых квасцов, внося соли в стаканы с водой, до тех пор, пока очередная порция соли не переставала растворяться при перемешивании

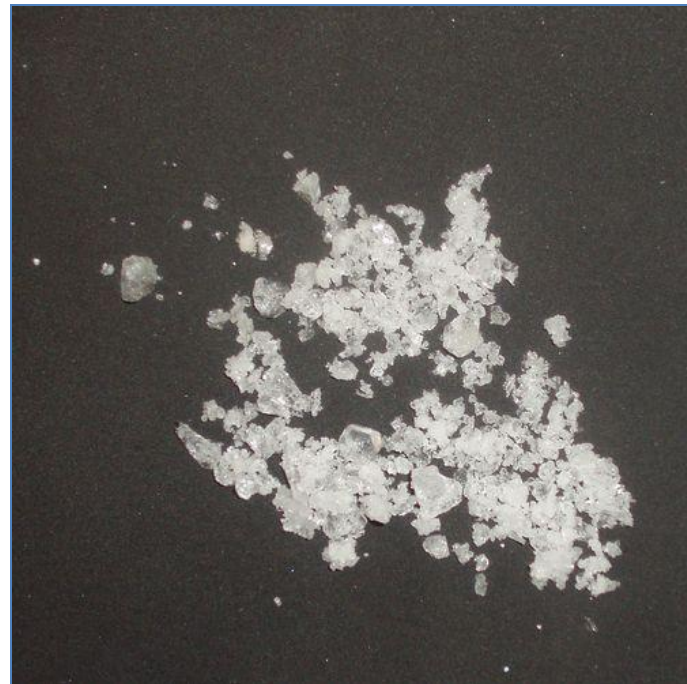


ПОСЛЕ ЭТОГО СЛЕГКА ПОДОГРЕЛИ СМЕСИ, ЧТОБЫ ДОБИТЬСЯ ПОЛНОГО РАСТВОРЕНИЯ СОЛЕЙ



На следующий день образовалось много крупных кристаллических комплексов сульфата меди и алюмокалиевых квасцов





**ИЗ ЭТИХ КОМПЛЕКСОВ КРИСТАЛЛОВ БЫЛ ОТОБРАН КРИСТАЛЛ -
ЗАТРАВКА - НЕБОЛЬШОЙ КРИСТАЛЛ ПРАВИЛЬНОЙ ФОРМЫ,
КОТОРЫЙ ИСПОЛЬЗУЮТ ЗА ОСНОВУ КРИСТАЛЛА**

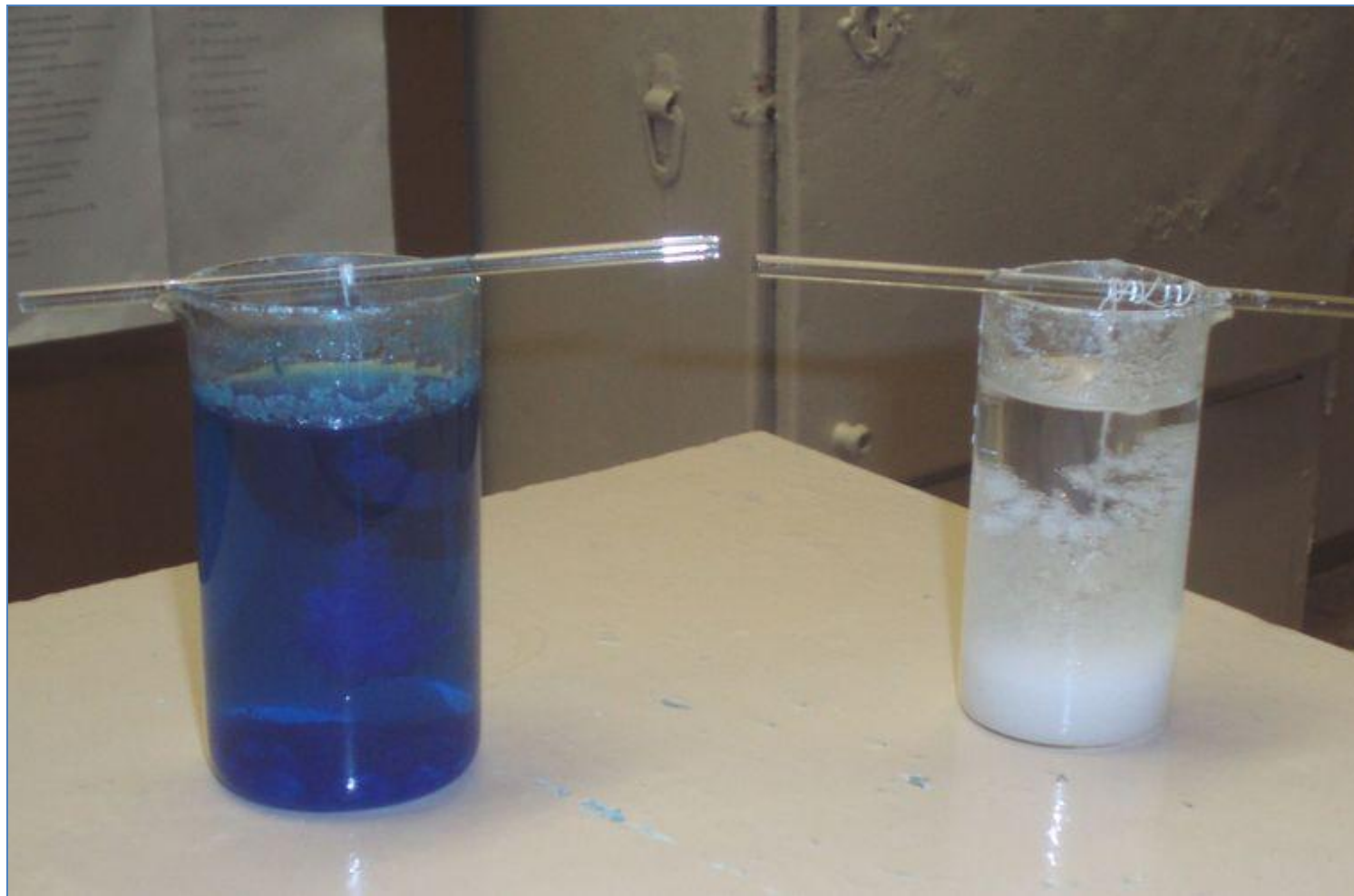


Полученный концентрированный раствор перелили в стакан, куда же подвесили на нитке кристаллическую "затравку" - так, чтобы она была погружена в раствор.

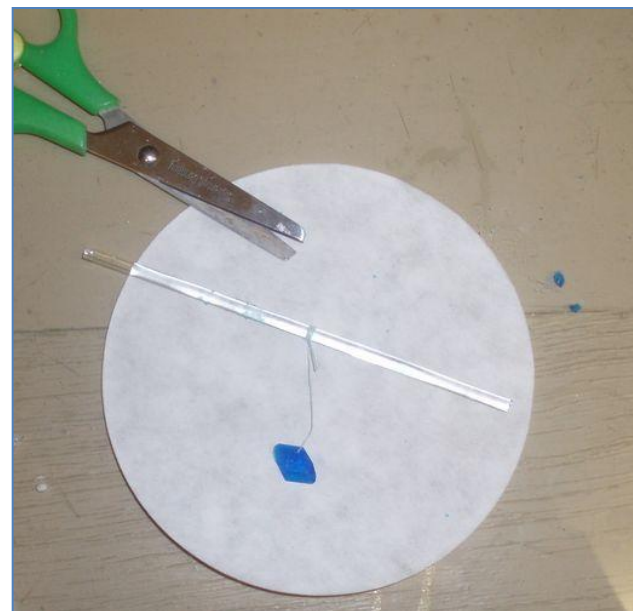
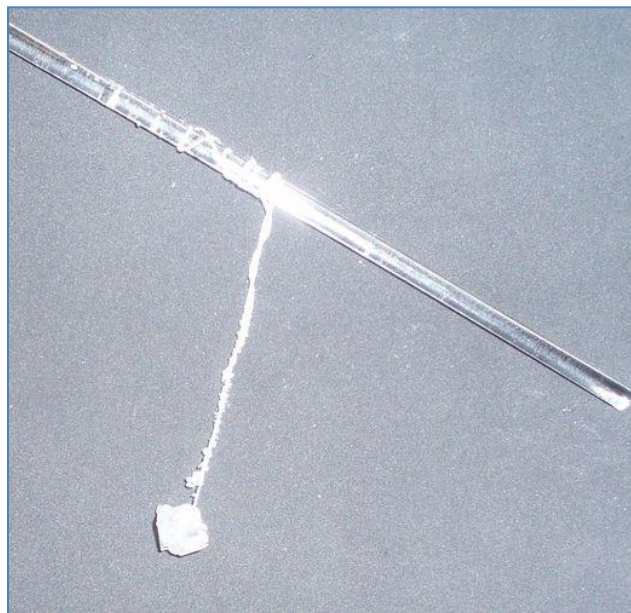
На этой "затравке" и предстоит расти будущему экспонату нашей коллекции кристаллов



**ПО МЕРЕ ИСПАРЕНИЯ ВОДЫ ПРОИСХОДИТ РОСТ КРИСТАЛЛОВ.
ЧЕМ МЕДЛЕННЕЕ ИСПАРЯЕТСЯ ВОДА, ТЕМ ЛУЧШЕ ПОЛУЧАЮТСЯ
КРИСТАЛЛЫ**



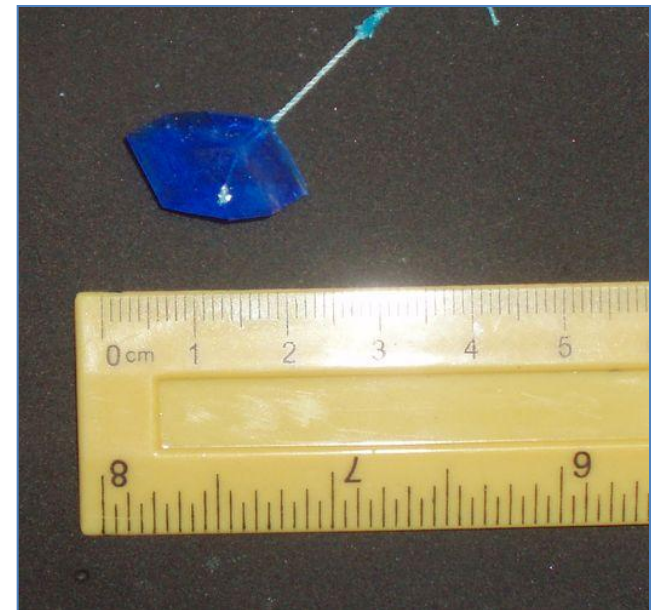
Выбираем только один кристалл для дальнейшего роста



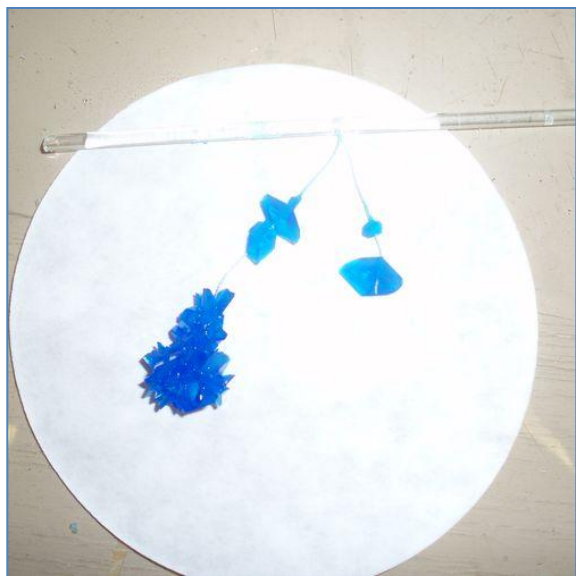
Сосуд с раствором поставили в открытом виде в теплое место



**КОГДА КРИСТАЛЛЫ ВЫРОСЛИ ДОСТАТОЧНО БОЛЬШИМ, ВЫНУЛИ
ИХ ИЗ РАСТВОРА**



**Обсушили бумажной салфеткой, обрезали нитку, покрыли грани кристаллов бесцветным лаком, чтобы предохранить от "выветривания" на воздухе.
Наши кристаллы займут достойное место в коллекции школьных кристаллов**



Наш кристалл мог бы стать украшением, но, по технике безопасности использовать его нельзя. А жаль...



**Работу выполняли обучающиеся 9А класса МОУ СОШ №4: Ермакова Е,
Васильева Е, Лашко А, Петренко И, Терещенко И, Хамидуллова Э,
Швайковская Г**