

Кристаллы своими руками.

Разное

Сульфат железа (II) $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$



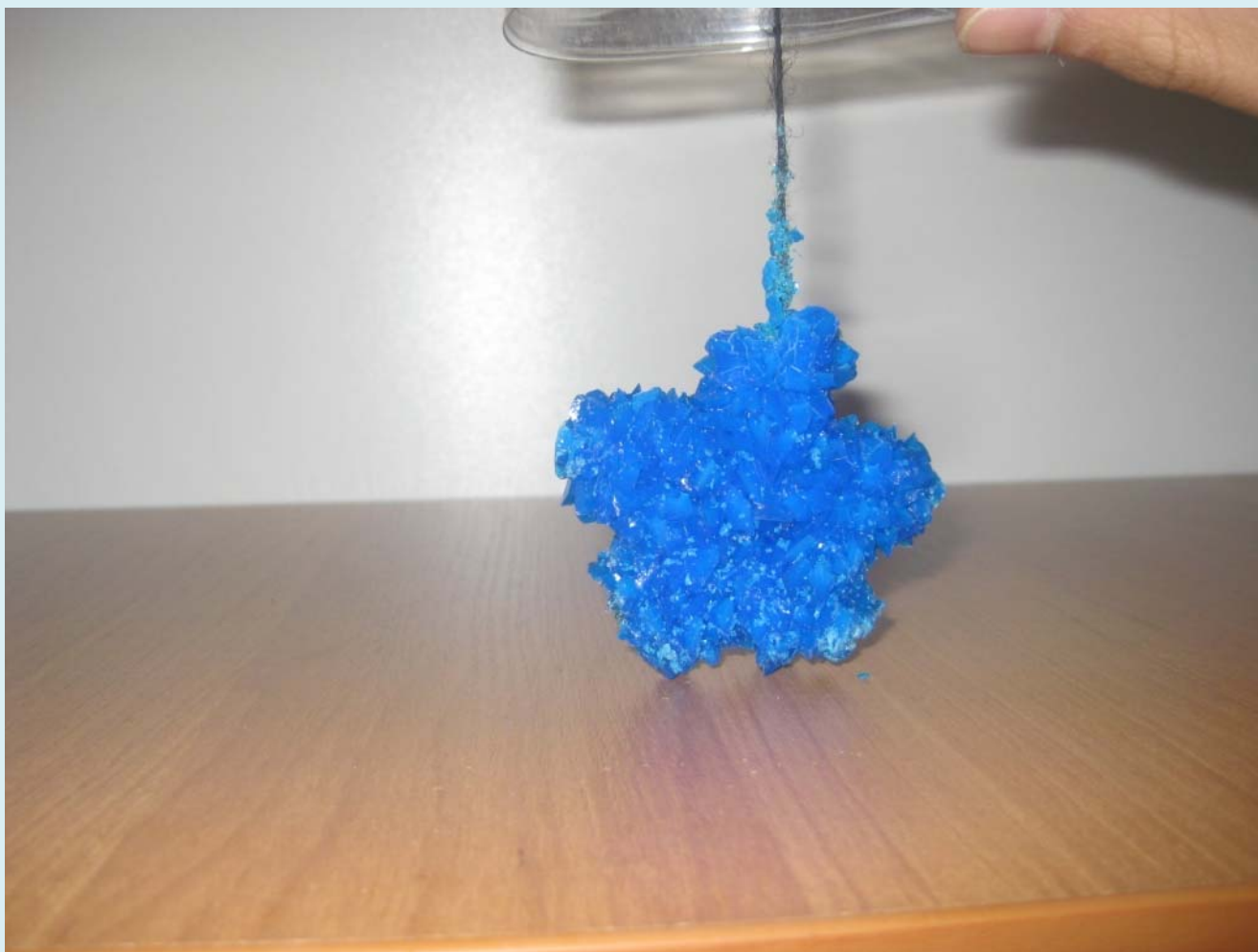
автор фотографий Герман Шиллер



Чистый сульфат железа (II) $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ почти белый (см. последнее фото), но при контакте с воздухом железо (II) частично окисляется до железа (III), и соль приобретает зеленый цвет. В кислых растворах железо (II) окисляется намного медленнее, чем в щелочных. Например, гидроксид железа $\text{Fe}(\text{OH})_2$ буквально на глазах переходит в бурый $\text{Fe}(\text{OH})_3$.

Сульфат меди $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$







Нитрат аммония NH_4NO_3



Красная кровяная соль $K_3[Fe(CN)_6]$

