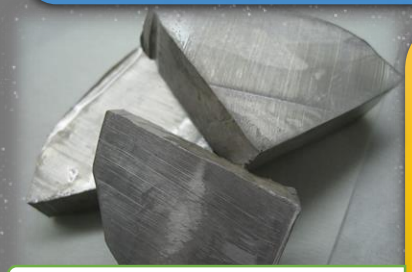
Почему фейерверк разноцветный?

В состав фейерверка входят различные химические элементы. Они горят разными цветами.





Натрий

Натрий придает фейерверку *жёлтый цвет*. Натрий – металл. Он настолько мягкий, что его можно разрезать ножом.

Красным цветом в фейерверке горит **стронций.** Как и натрий, стронций очень мягкий металл и на воздухе очень быстро покрывается желтой пленкой (окисляется).



Кристаллы стронция



Кристаллы магния

Благодаря **магнию и алюминию** фейерверк горит *белыми* огнями. Алюминий – очень распространённый металл. Всем знакомы, например, алюминиевые ложки.

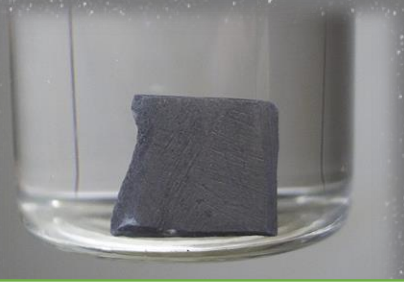




Алюминий

Детский христианский журнал «Лесенка»
www.denis-samarin.ru

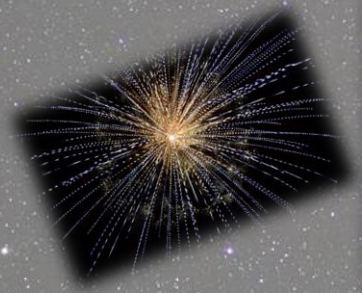
Чтобы добиться при вспышке зелёного цвета, в состав фейерверка добавляют соли бария. Но они очень токсичные!



Барий

Изготовление синего фейерверка – одна из сложных пиротехнических задач, потому что соединения меди, которые дают синий цвет, не могут долго быть в одном состоянии (они неустойчивые).









Кристаллы меди

Чтобы фейерверк взрывался и горел, в состав, кроме соединений металлов, добавляют смесь горючих веществ.
Все ингредиенты должны быть в определённых соединениях.

Не путать! Салют и фейерверк – это разные мероприятия. Салют – это стрельба холостыми зарядами из артиллерийского оружия.

Детский христианский журнал «Лесенка»
www.denis-samarin.ru

