

“В” (бор)
как химический элемент

Бор в химии

Бор в таблице Менделеева под номером 5. Атомная масса Бора 10,811. этот элемент относится к неметаллам , и свойства у него бывают разные - проявляются различно.



История открытия Бора

- ▶ Бор был открыт в начале XIX века известными французскими химиками - Жозефом Гей-Люссаком и Луи Тенаром. Как это обычно бывает в мире науки, их открытие не было единственным: буквально через несколько месяцев повезло и английскому химику - Хэмфри Дэви, хотя он выделил Бор совершенно другим способом.



Внешний вид

- ▶ Бор может быть серовато-чёрным или тёмно-бурым порошком, но про чистый бор в химических энциклопедиях написано, что он бесцветен. Учёные считают, что в природе встречается много модификаций бора, но чаще всего его можно встретить в виде природных солей борных кислот.
- ▶ **Бор входит в число самых важных минералов, и сочетает в себе множество полезных свойств.**



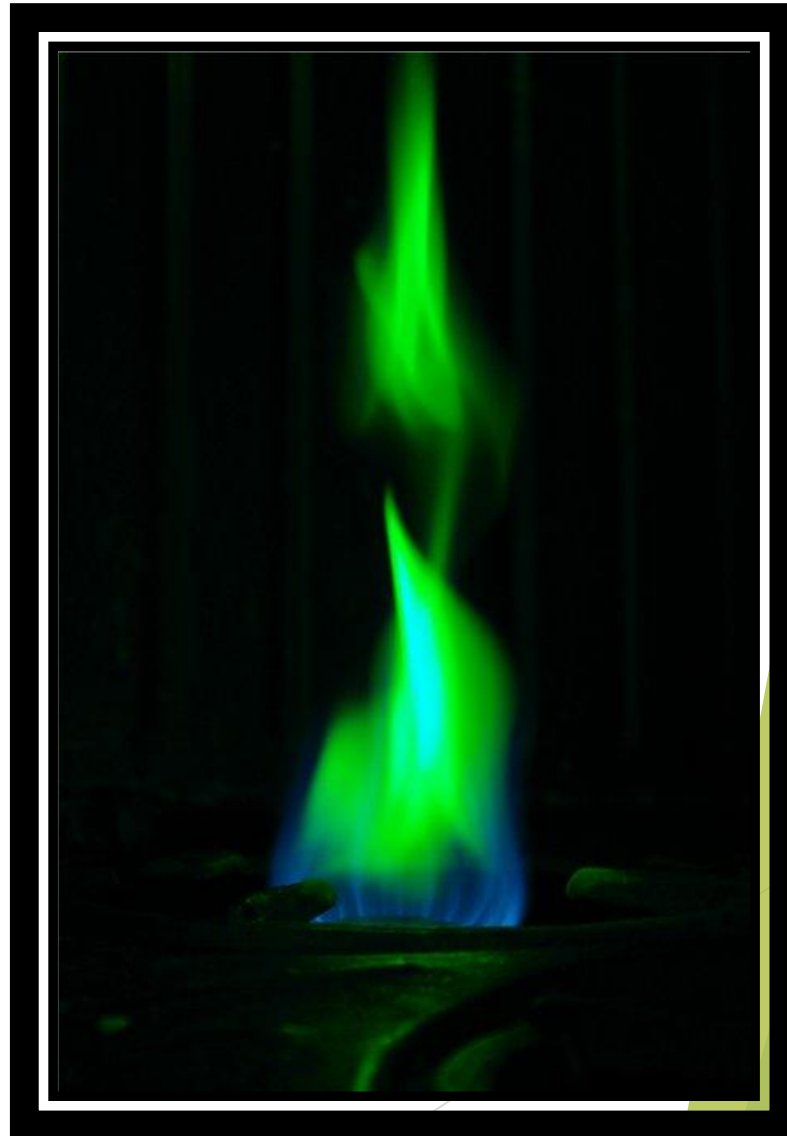
Польза Бора

- ▶ **Живым существам бор необходим:** растениям, животным и человеку. Если растениям не хватает бора, то они плохо растут и цветут, часто болеют различными заболеваниями; если в почве совсем нет бора, то растения гибнут.
- ▶ Роль бора для животных учёным пока известна мало, однако он содержится в организме многих из них.
- ▶ У человека бор содержится в костной ткани, и принимает активное участие в её формировании: делает её прочной и предохраняет нас от такого серьёзного заболевания, как остеопороз.



Интересные факты и свойства Бора

- 1) Ионы бора окрашивают пламя в зеленый цвет.
- 2) Ежедневно человек с пищей получает 1-3 мг бора (токсичная доза 4 г).
- 3) Бор чрезвычайно твердое вещество (по этому качеству уступает только алмазу и некоторым другим элементам).
- 4) По многим физическим и химическим свойствам бор напоминает кремний.



Спасибо за внимание !



▶ Жигулина Елизавета 7 “В”