

УДК 546

Качур І. - ст.гр. 13

*Гусятинський коледж Тернопільського державного технічного університету імені Івана Пулюя*

## **ІСТОРІЯ ВІДКРИТТЯ БРОМУ**

Науковий керівник: викладач Червонюк В.А.

Бром - єдиний неметал, який при звичайних умовах знаходиться в рідкому стані. Багато броду знаходиться в морській воді, у водах мінеральних джерел, у морських водоростей. Відомі деякі губки, молюски і корали, тіла яких складаються з органічних сполук броду.

Першим кому вдалося відкрити бром був А. Балар, препаратер у фармацевтичній школі в місті Монпельє, на півдні Франції. У 1825 р. А.Балар при обробці хлорною водою щелока з золи морських водоростей виділив червоно-буру рідину з різким, неприємним запахом. Він прийшов до висновку, що виявив просту речовину, дуже походить на хлор і йод за його хімічними ознаками.

А.Балар назвав нову речовину мурідом (від латинського слова типу - розсіл). 15 листопада 1825 р. дослідник послав повідомлення про відкриття в Паризьку Академію наук, яке було заслухано 3 липня 1826 р. Спеціальна комісія, до складу якої увійшли знамениті хіміки Ж. Гей-Люссак, Л. Тенар і Л.Воклен, 14 серпня 1826 р. підтвердила відкриття А. Балара. Комісія, отримавши бром згідно методам Балара запропонувала для цієї речовини іншу назву - бром (від греч. слова «бромос» - смердючий).

За відкриття броду А. Балару була присуджена медаль Лондонського Королівського товариства. Але А.Балар був не єдиним кому вдалося виділити бром. В 1825 р. студент Гейдель-бергського університету К. Левіг. При дії хлору на розчин, отриманий після кристалізації солей з цієї води, він спостерігав червоно-буре забарвлення. Але поки К. Левіг готував і вивчав властивості червоно-бурої рідини, науковий світ дізнався про відкриття А. Балара.

У 1824 р. німецькі хіміки Д. Джосс і В. Мейснер також були дуже близькі до відкриття броду, однак перший прийняв його за селен, а другий - за хлорид йоду.

В даний час відомо про існування трьох оксидів броду:  $\text{Br}_2\text{O}$ ,  $\text{BrO}_2$  і  $\text{BrO}_3$

Сполуки броду знаходять різноманітні застосування в різних областях діяльності людини. Великі кількості броду йдуть на виробництво різних компонентів «етилової рідини». Сполуки броду широко застосовуються в медицині як лікарські засоби (бромурал, ксероформ). Бромід срібла використовується у фотографії.

На закінчення слід зазначити, що бром надзвичайно токсичний і робота з ним вимагає великої обережності.

### **Список використаної літератури**

1. Крицман В.А. Книга для чтения по неорганической химии. Ч. I. Пособие для учащихся/Сост. В.А. Крицман. – 2-е изд., перераб. М.: Просвещение, 1983. – 320 с., ил.
2. Джуа М. История химии. 2-е изд. Пер. с итал. М.: Мир, 1975.
3. Трифонов Д.Н., Трифонов В.Д. Как были открыты химические элементы. М.: Просвещение, 1980.