

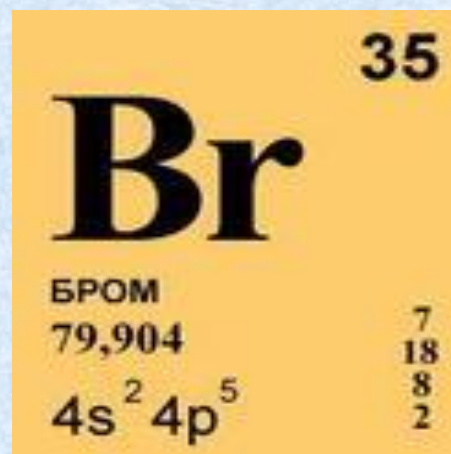
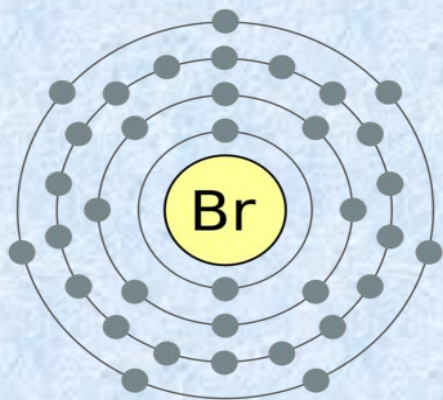
# Презентация по химии на тему: **Бром**



**Бром** — 35 элемент периодической таблицы, атомная масса 79,904, галоген, тяжёлая красно-бурая жидкость с сильным неприятным запахом.

35: Bromine

2,8,18,7



# История

Бром был открыт в 1826 году молодым преподавателем колледжа города Монпелье Баларом. Открытие Балара сделало его имя известным всему миру.

## Происхождение названия

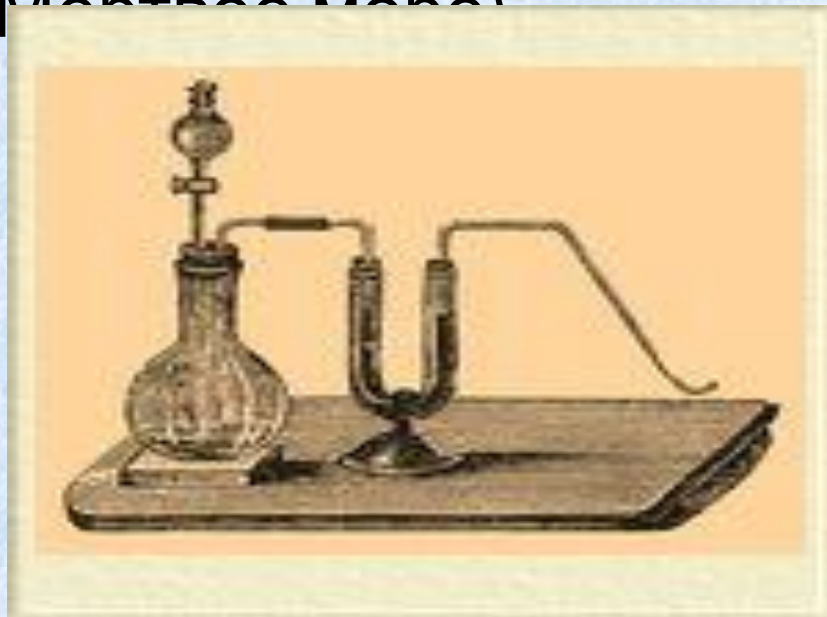
Греческое др.-греч.

βρῶμος — зловоние.



**Нахождение в природе:** бром — довольно редкий в земной коре элемент. Его содержание в ней оценивается в  $0,37 \cdot 10^{-4}\%$  (примерно 50-е место).

**Химическим путем** бром добывают из соляных рассолов, также из горьких озер и морской воды (больше всего бромом богато Мертвое море).



# Применение брома

**В медицине**



**В химии**



**В технике**

Бромид серебра ( $\text{AgBr}$ ) -  
незаменимая соль в проявлении  
фотоснимков.

## Также бром **используется:**

- для создания добавок, придающих пожароустойчивость пластикам, древесине, текстильным материалам.
- Пентафторид брома иногда используется как очень мощный окислитель ракетного топлива.
- Растворы бромидов используются в нефтедобыче



# Особенности работы с бромом



При работе с бромом следует пользоваться защитной спецодеждой, противогазом, специальными перчатками. Из-за высокой химической активности и токсичности, как паров брома, так и жидкого брома его следует хранить в стеклянной, плотно закупоренной толстостенной посуде. Склянки с бромом располагают в ёмкостях с песком, который предохраняет склянки от разрушения при встряхивании. Из-за высокой плотности брома склянки с ним ни в коем случае нельзя брать только за горло