

Увод
Особине атома
Физичке особине
Остале особине
Најстабилнији изотопи
Опширно о елементу
Хемијски подаци
Спојеви, добијање и употреба
Добијање брома
Својства и употреба брома
Спојеви брома
УВОД

Br

.....NAMERNO UKLONJEN DEO TEKSTA.....

заст.
77Br

79Br
50,69%
81Br
49,31%
82Br

Тамо где другачије није назначено,
заст.=заступљеност у природи,
в.п.р.=време полу распада,
н.р.=начин распада,
е.р.=енергија распада,
п.р.=производ распада
Заступљеност

У природи бром је распрострањен у виду једињења. Најпознатији минерал брома је бром-карналит, $KBr \cdot 6 H_2O$. Растворени бромид и јављају се у неким сланим језерима и у морској води. Заступљен је у Земља земљиној кори у количини од 0,37 ppm, углавном као нечистоћа у морском песку и у каменој соли. Бром се у већим количинама јавља у морској води (65 ppm). У оба случаја јавља се у виду соли натријум-бромид а.

Откривен је 1826 године од стране А.Ј. Balarda и С. Lowinga.

Једињења

Најпознатија једињења брома су: бромоводоник (HBr) - веома јака киселина, као и њене соли натријум бромид и калијум бромид. Велики значај у хемији имају његове флуоридне соли $NaBrF_x$ $x=4,5,6$. Бромид сребра се масовно користи у фотографији.

Биолошки значај

Бром је заступљен у човековом организму у количини од око 50 ppm, али он нема никакву битну улогу.

Паре брома оштећују слузокожу органа за дисање, а ако доспе на кожу бром прави ране које веома тешко зарастају. У великим количинама чист бром је веома отрован. Његова смртоносна доза износи 35 грама. Јони брома Br⁻ су бозопасни уколико њихова количина не прелази преко оне која је у морској води.

**----- OSTATAK TEKSTA NIJE PRIKAZAN. CEO RAD MOŽETE
PREUZETI NA SAJTU. -----**

www.maturskiradovi.net

MOŽETE NAS KONTAKTIRATI NA E-MAIL: maturskiradovi.net@gmail.com