

Kalijum

Vrsta: Seminarski | Broj strana: 25 | Nivo: Visoka poljoprivredno prehrambena škola

Садржај

1. Увод	
1	
1.1. Калијум, 39.0983	1
2. Теоријски део	2
2.1. Калијум	2
2.2. Подела неорганских једињења калијума	5
2.2.1. Подела оксида	5
2.2.2. Подела хидроксида.	6
2.2.3. Подела соли некисеоничних киселина	6
2.2.4. Подела соли кисеоничних киселина	8
3. Закључак	13
4. Литература	14
5. Прилози	15

1. Увод

1.1. Калијум, $K = 39,0983$

Калијум (K , латински - kalium) је метал IA групе.

Стабилни изотопи су ${}^{39}\text{K}$ и ${}^{41}\text{K}$. Важан нестабилни изотоп је ${}^{40}\text{K}$, из којег зависно од начина промене настаје ${}^{40}\text{Ca}$ или ${}^{40}\text{Ar}$.

Калијум се добија на исти начин као и натријум, електролизом истопљеног калијум-хидроксида.

Може да се добије и при редукцији калијум-карбоната угљем, али је ово његово добијање врло опасно, пошто се један део издвојеног калијума једини са угљен-моноксидом, који постаје при редукцији, у врло експлозивно једињење (KCO)₆

Најбитнији минерали калијума су силвин, силвинит, карналит, каинит, лангбеинит и разни алуминосиликати.

Важна једињења калијума су калијум-оксид, калијум-пероксид, калијум-супероксид, калијум-хидроксид (који је веома јака база), као и многе соли. Скоро све соли калијума добро растворљиве у води. Важно једињење за хемију је такође калијум-перманганат.

Катјони калијума су у главним катјонима унутар ћелије и неопходни су за функционисање ћелијске мембране.

Катјони K^+ припадају V групи катјона. Они пламен боје у розе-љубичасту боју.

Калијум спада у биогене елементе; ниједан други елемент не може потпуно да га замени у живој ћелији.

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

www.maturskiradovi.net

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