

## КИСЕОНИК

(O=16)

### САДРЖАЈ: СТРАНИЦА

УВОД -----	4
ТЕОРИЈСКИ ДЕО -----	5
2.1 ДОБИЈАЊЕ КИСЕОНИКА -----	5
2.2 ОСОБИНЕ КИСЕОНИКА -----	7
2.3 СТУПАЊ ОКСИДАЦИЈЕ -2 -----	9
2.4 СТУПАЊ ОКСИДАЦИЈЕ -1 -----	10
2.5 СТУПАЊ ОКСИДАЦИЈЕ -1/2 -----	12
2.6 ОЗОН -----	13
ЗАКЉУЧАК -----	14
ЛИТЕРАТУРА -----	15

### 1.УВОД

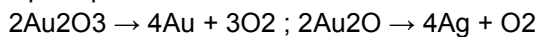
Кисеоник (oxigenium) је најраспрострањенији елемент у природи. Има га у Зем-љиној кори, атмосфери и океанима колико и свих осталих елемената заједно (око 49,5 % масених) у ваздуху се кисеоник налази у слободном стању око 20 %, налази се везан у води, стенама и улази у састав биљака и животиња. Кисеоник је неопходан за живот биљног и животињског света. Кисеоник је први открио Шеле 1772. године али његови радови су објављени 1777. године. Присли је кисеоник открио дејством Сунчевих зрака које је пропустио кроз жижу сочива на живу(II)-оксид. Лавоазје је доказао присуство кисеоника у ваздуху и дао му име oxigene. У ваздуху има 3 кисеоникова изотопа:  $^{16}\text{O}=99,759\%$ ,  $^{17}\text{O}=0,037\%$  и  $^{18}\text{O}=0,204\%$ . Изотопски састав кисеоника није исти у ваздуху и води. Вода океана садржи око 0,1995 %  $^{18}\text{O}$ .

### 2. ТЕОРИЈСКИ ДЕО

#### 2.1 ДОБИЈАЊЕ КИСЕОНИКА

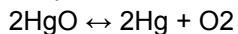
Кисеоник у малој количини може да се добије загревањем оксида племенитих метала.

Пример 1:



Пример 2:

-загревањем живе ( II )-оксида (изнад 400( )):



Лабораторијски кисеоник се најчешће добија из јефтених супстанци : калијум-перманганата  $\text{KMnO}_4$ , калијум-нитрата  $\text{KNO}_3$  и калијум-хлората  $\text{KClO}_3$ .

500(



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

[www.maturskiradovi.net](http://www.maturskiradovi.net)

MOŽETE NAS KONTAKTIRATI NA E-MAIL: [maturskiradovi.net@gmail.com](mailto:maturskiradovi.net@gmail.com)