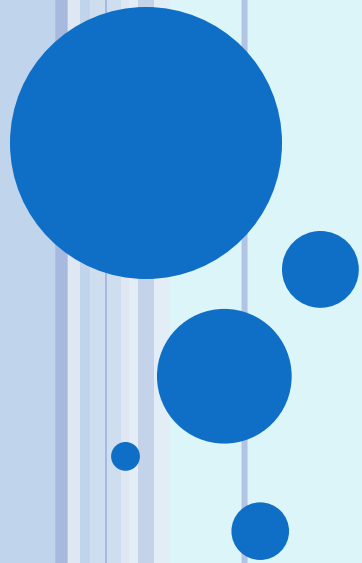
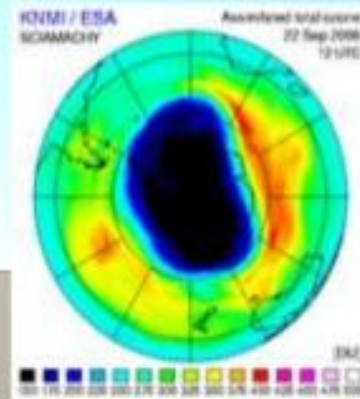
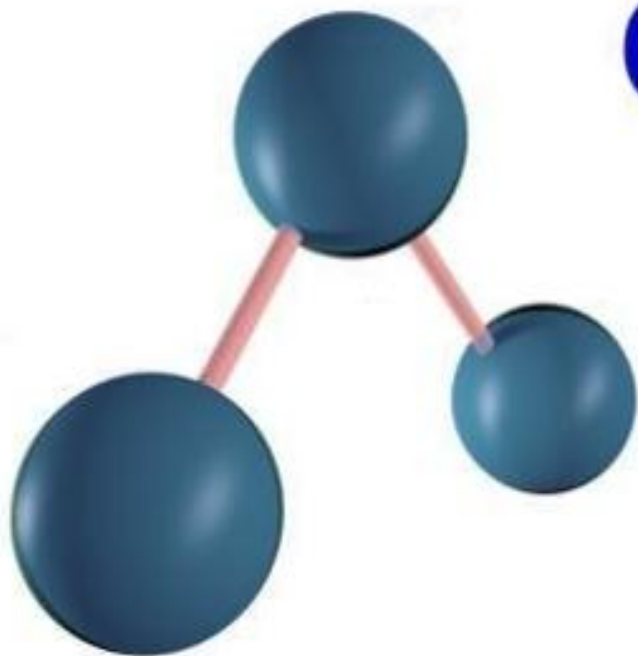
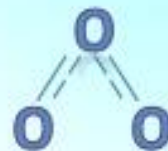
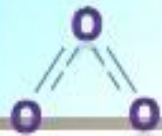


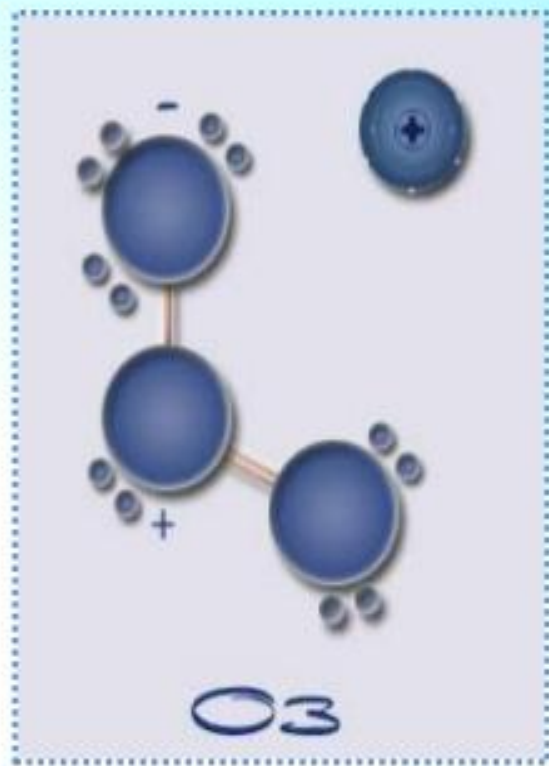
ՕԶՈՆ

ՕԶՈՆԱԹԻՆ ՇԵՐՏ



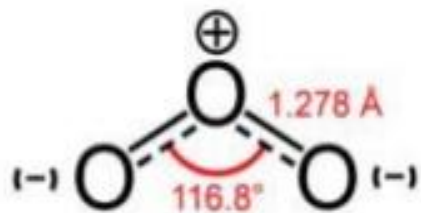
Օզոն (O₃)



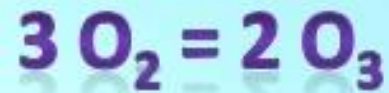


Օզոնը (O_3) եռատոմ մոլեկուլ է, որը բաղկացած է երեք թթվածնի ատոմներից Այն թթվածնի ալոտրոպ ձևափոխություն է և ավելի անկայուն է, քան թթվածնի մոլեկուլը (երկատոմ թթվածինը O_2)

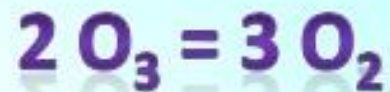
Էլեկտրական մեքենաների մոտ օդի կայծեր բաց թողնելու ժամանակ զգացվում է յուրահատուկ հոտ: Այդպիսի հոտ է զգացվում նաև ամպրոպային էլեկտրական պարպումների ժամանակ: Այդ հոտը պատկանում է օզոն գազին, որ հունարեններից թարգմանաբար կնշանակի հոտ ունեցող: Օզոնը ներկա է ցածր խտությամբ մթնոլորտի բոլոր շերտերում: Երկրի մակերևույթի օզոնը օդի աղտոտիչ է և վնասում է կենդանիների շնչառական համակարգին Մթնոլորտի բարձր շերտերի օզոնային շերտը կլանում է Երկիր մակերեսին ընկնող վնասակար ուլտրամանուշակագույն ճառագայթները:



Օզոնն իր հատկություններով խիստ տարբերվում է թթվածնից. նա թթվածնից շատ ավելի արագ քայքայում է ռետինը, ախտահանում է ջուրը, ճերմակացնում է ճարպերը, յուղերն ու թուղթը: Օզոնն ավելի ուժեղ օքսիդիչ է, քան թթվածինը:
Թթվածնի քիմիական փոխարկումը օզոնի արտահայտվում է հետևյալ հավասարումով՝



Օզոնը շատ անկայուն նյութ է: Ժամանակի ընթացքում նա փոխարկվում է սովորական թթվածնի՝



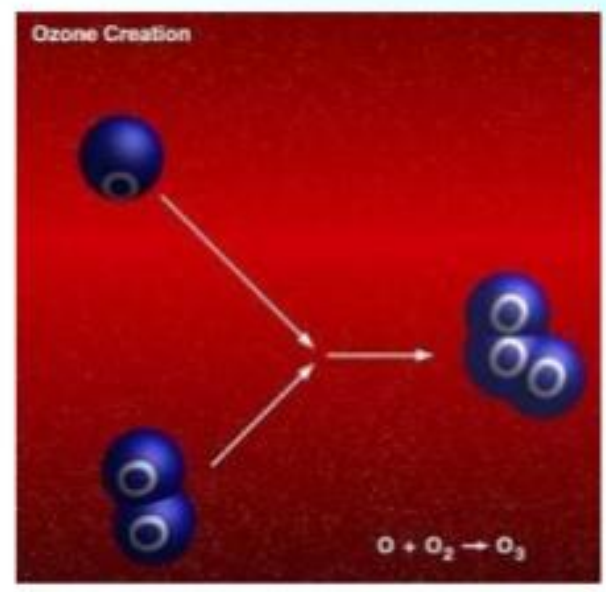
Օզոնի փոխարկումը թթվածնի միանգամից չի լինում: Սկզբում օզոնի մոլեկուլից պոկվում է թթվածնի մեկ ատոմ՝



Այնուհետև պոաջացած թթվածնի ատոմները գույգական միանում են և կազմում մոլեկուլներ՝



Օզոնի մոլեկուլներից պոկվող թթվածնի ատոմները քիմիապես շատ ավելի ակտիվ են, քան թթվածնի մոլեկուլները: Դրա համար էլ հենց օզոնը հայտաբերում է ավելի ուժեղ օքսիդիչ հատկություններ, քան թթվածինը:





Առաջանում է օգոն



Առաջանում է օգոն



Օգոնային շերտի քայքայումը

Թափոնները

վառելու, ատոմակայանների, մեքենաների, ծխախոտի և այլ մի շարք բաների ծուխից քայքայվում է օգոնային շերտը: Բոլորս գիտենք, որ օգոնային շերտը պաշտպանում է Երկիր մոլորակը ուլտրամանուշակագույն ճառագայթներից: Գիտնականների հետազոտության արդյունքներից պարզ է դարձել, որ մոտակա 1.000.000 տարվա ընթացքում ամբողջովին կքայքայվի օգոնային շերտը և դա կլինի մարդկության վերջը:





Օգոնի կիրառությունը

- ✓ Այն կիրառվում է խմելու ջուրը վարակազերծելու նպատակով:
- ✓ Օգոնով մշակած ջուրը, ի տարբերություն ֆլորացված ջրի՝ տեհն համ կամ հոտ չունի, բացի այդ՝ էկոլոգիապես անվնաս է:
- ✓ Օգոնով վարակազերծում են նաև ստորգետնյա ջրերը:
- ✓ Երկրի մակերևույթից 25 կմ բարձրության վրա՝ արեգակնային հառազայթումից, օգոնային շերտ է ստեղծվում, որը կլանում է այդ հառազայթման ուլտրամանուշակագույն մասը: Վերջինս այլապես կոչնչացներ ողջ կենդանական աշխարհը երկրագնդի վրա:
- ✓ Այսպիսով՝ օգոնային շերտը Երկրի կենդանի օրգանիզմների վահանն է:Այդ վահանի հաստությունը ընդամենը **2-3** մմ է:
Օգոնային շերտի պաշտպանումը գլոբալ հիմնախնդիրներից է:

Շնորհակալություն

Կազմող՝ Ղազարյան Աշիսեն

