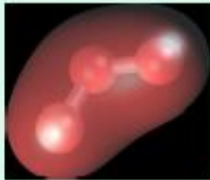


Kausak

Arazoa

Ondorioak

Irtenbideak

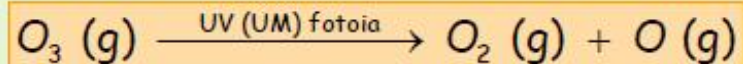


http://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/archive/7/77/20070615193132/Ozone_molecule_ball_and_stick.png

Ozonoa: egitura eta funtzioa

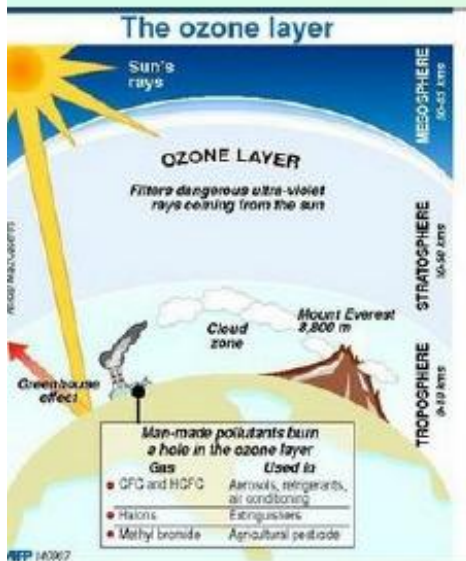
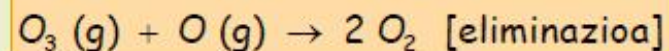
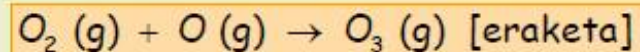
Ozono molekulak hiru oxigeno atomo ditu eta bere formula O_3 da

Ozonoak eguzkitik datozen izpi ultramoreak zurgatzen ditu :



Izpi hauek oso energia handikoak dira eta gai dira ADN molekularen loturak apurtzeko eta geneetan kalteak sortzeko.

Ozonoaren kopurua orekan mantentzen da bi prozesu hauen esker:



http://www.thewe.cc/thewei/_/images_3/environment/ozone_layer.jpeg

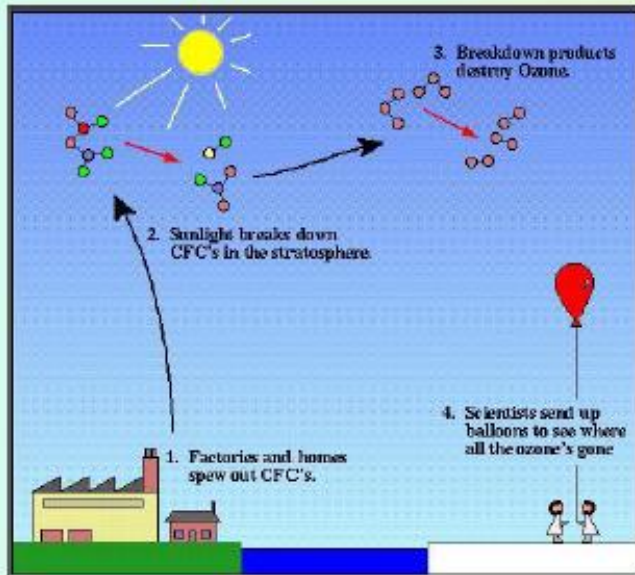
Kausak

Arazoa

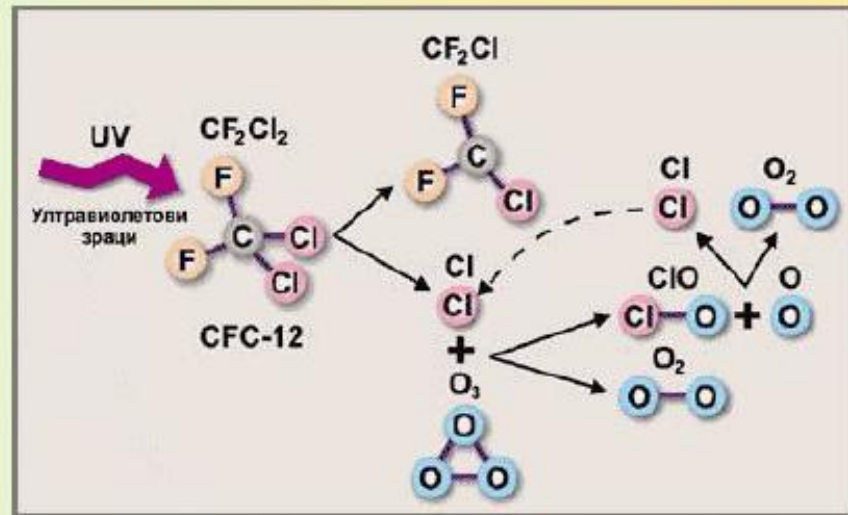
Ondorioak

Irtenbideak

Katalisi homogeneoa
CFC molekulak (klorofluorokarbonoak), hozkailuetan eta aerosoletan erabiltzen dira eta substantzia hauek ozonoaren suntsiketaren katalizatzaileak dira.



http://www.eduspace.esa.int/subdocument/images/ozone_gen.jpg



<http://ozoneunit.gov.mk/images/cfc-12.gif>

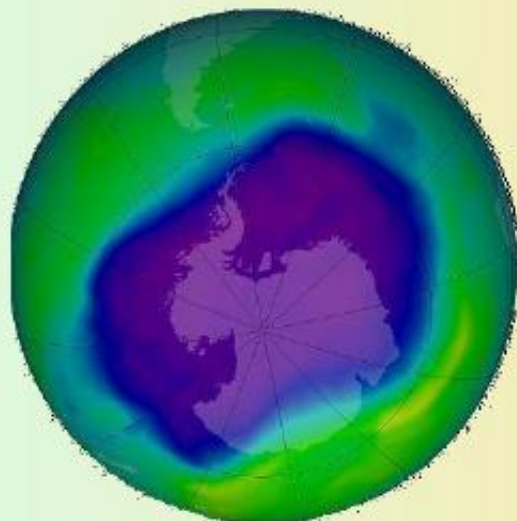
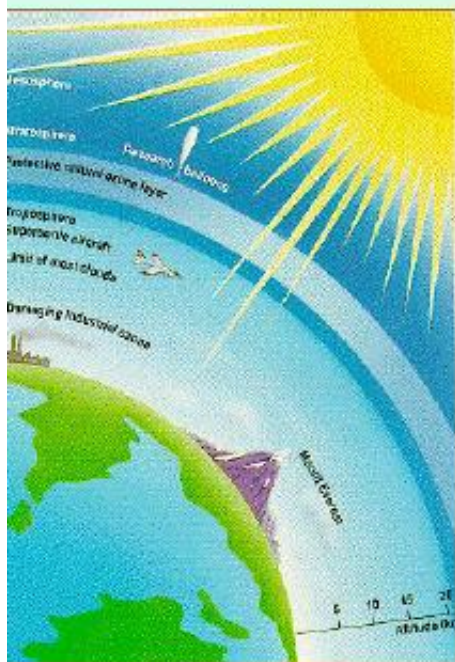
Kausak

Arazoa

Ondorioak

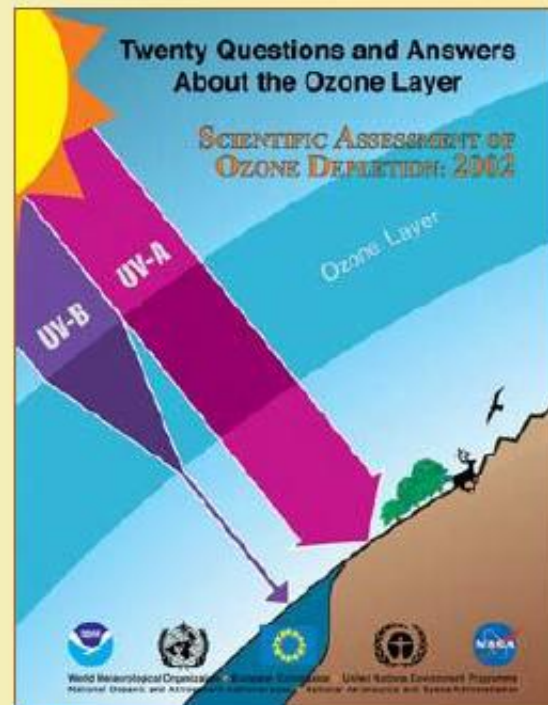
Irtenbideak

Ozono geruzaren desagerpena
Ozonoak izpi ultramoreak zurgatzen
dituenez, bere desagerpenak izpi horiek
guregana iristea ahalbideratzen du. Azaleko
minbizia da sor daitekeen kaltea.

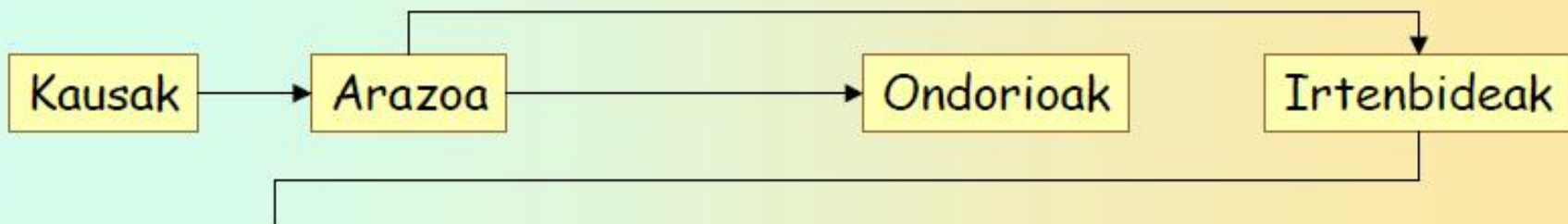


http://www.epa.gov/Ozone/images/fig1_SPD.JPG

http://www.ec.gc.ca/ozone/DOCS/KIDZONE/images/ozn_layr.gif

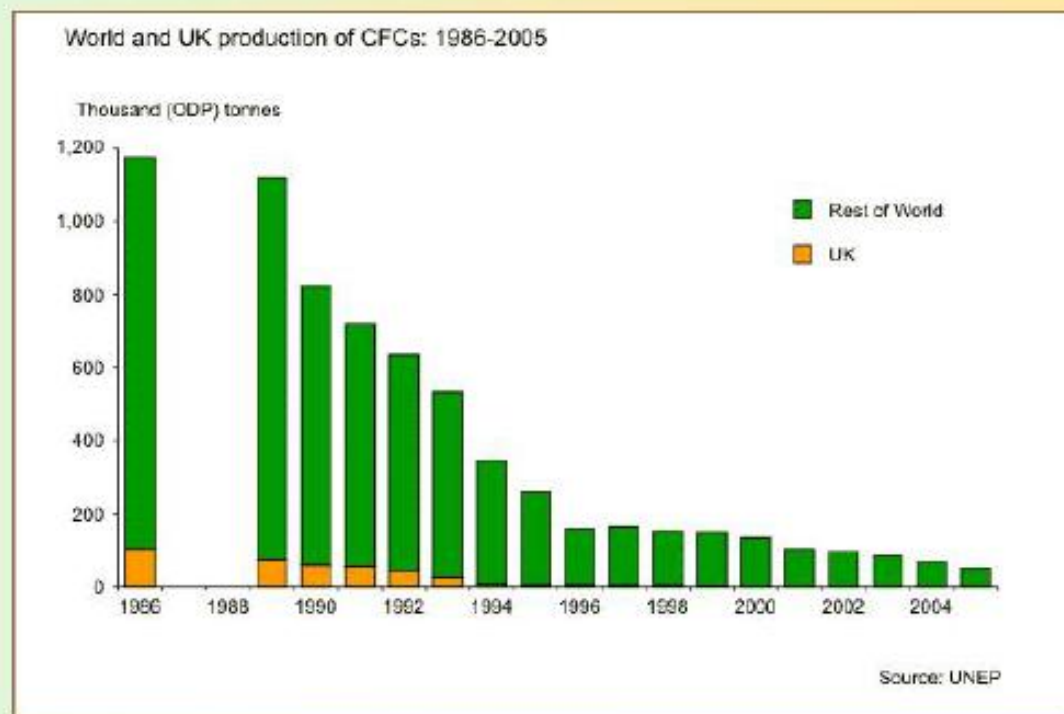


http://www.usgcrp.gov/usgcrp/images/ocp2004/thumbnails/OCP04-05_fig4c.jpg



Ozono geruzaren desagerpena egonkortu dela dirudi, hau da, ez doa areagotzen.

Montrealeko protokoloaren eraginez desagerpen-joera hori konponduko dela aurrezaten da.





Le Chatelierren printzipioaren arabera presioa oso handiak eta tenperatura baxuak dira baldintza teoriko idealak. Arazoa da tenperatura baxuetan erreakzioaren abiadura oso txikia dela. Hori dela eta presioa bai oso handian lortzen dela 200-1000 atm bitartean baina tenperatura 450°C-tara igo behar da.