

KIMIKA BATX 2

Termodinamika kimikoa

Erreakzio kimikoen argiztasun edo azkartasunaren energia maila erlazionatzen da erreakzioaren entalpiaren aldarekin. Erreakzio kimikoen bidez, argi edo elektrotasunaren eraginez, energia hori aprobatazko eraginez da.

Oreka kimikoa

Eguneroko bizitzan zehar, prozesu industrialetan izaten diren erreakzio kimiko asko izugarriak dira, eta denbora igarota, erreakzioen eta produktuaren kontzentrazioa egonkor batera isaten da.

Ozono molekula (Wikimedia Commons)

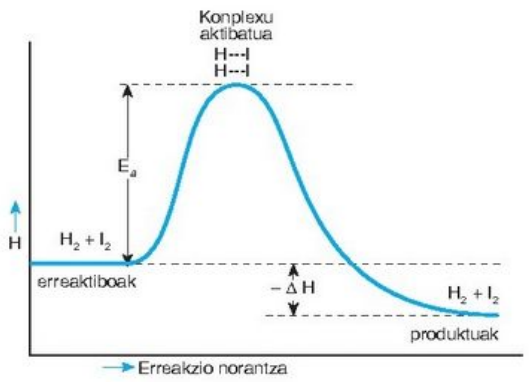
$$2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{RUV}} \text{O}_3 + \text{O}$$

Protoi-transferentziako erreakzioak

Erreakzioak erabiltzen dituzten kimikoen azterketa oso garrantzitsua da. Azterketa berrak, kimikoen azterketa oso garrantzitsua da, eta horien bidez, kimikoen azterketa oso garrantzitsua da.

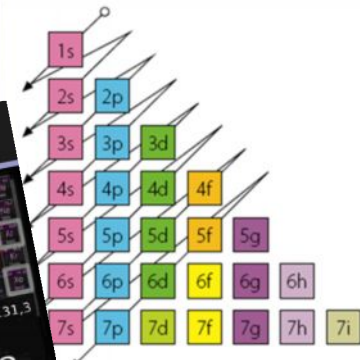
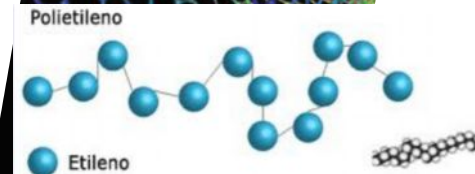
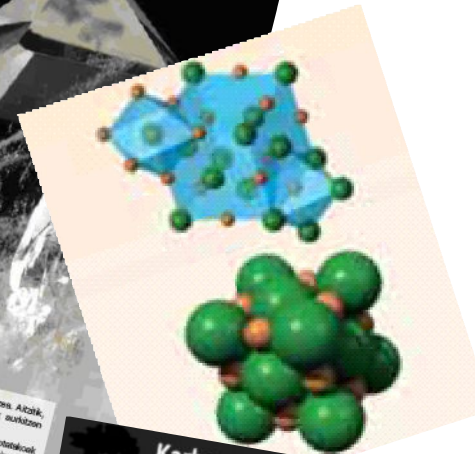
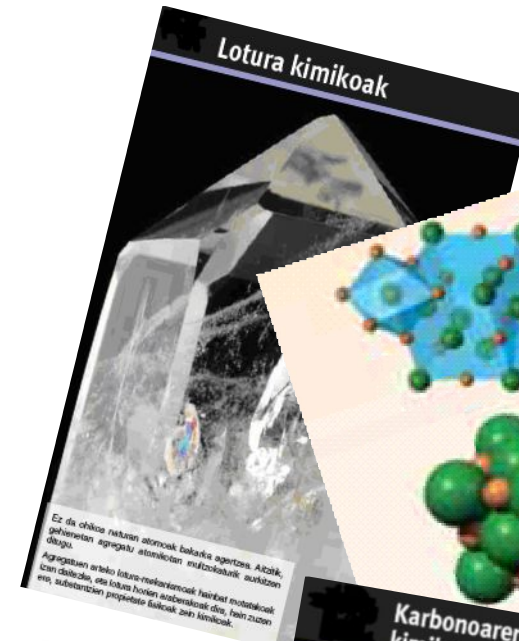
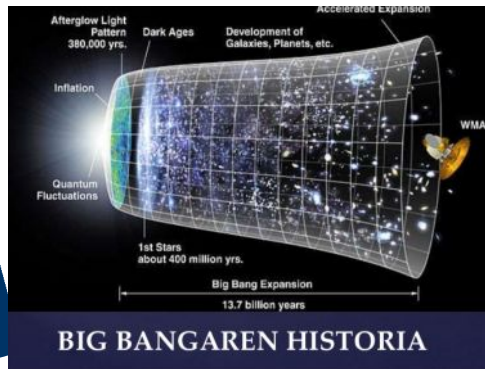
Hauspeaketa-erreakzioak

1817an, Davyren, Tyrochium Chymicum izeneko lana argitaratu zuen, kimian buruzko lehen lehen liburua izan da. Horra zer esan nahi duen, Tyrochium Chymicum izeneko gorpuz naturalak, disolbatzeko arazoak da, bai eta disolbatu daudenak gaitzak ere. Orduan bezala, gaur eguneko kimian, enata handiz aztertzen dira disolbatzeko eta substantzia disolbatzeko, oso garrantzitsua den kimika industriala, analitika eta fisiologia.



Elektroi-transferentziako erreakzioak

Iturri baten irratiz kimikoen disoluzioak, kimikoen disoluzioak eta pila bidez, energia erabiltzen da. Erreakzio-transferentziako erreakzioak, kimikoen disoluzioak eta pila bidez.



Molekularen geometria

