

ELEKTROMAGNETISK Effekt

Induksjon **FELT**-teori

Maxwell-Faraday elektro-magnetisme

spenning=konvertibel til

Gauss-Weber's *Trykk*, Effekt Virkning

Areal-Bevegelse-Kilo: Meter, Sek., Kg

Lorentz-transformasjon elektron

Den fotoelektriske Effekt, Einstein

Elektromagnetisk Felt

$E=h\nu$, $E=mc^2 = Ec = C$, $C0$ i vakuum

Temperatur T_0 Energi lys/hv Gitt = $C h \cdot k$

e^- =elektron $e \nu / c \nu$ $c \nu = c \cdot m = e \nu$

MAGNETISME FELT ϕ

Magnetisk Induksjon Felt-tetthet og

utbredelse hastighet c Gitt = $C h \cdot k$

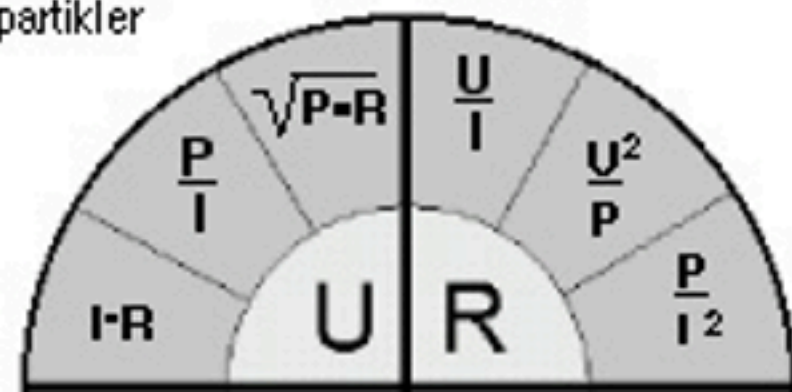
Styrke grad/Energi/Effekt/Virkning:

$m s = sek$ Volum = $c =$ Lys/varme/foton

e^- -elektron $e \nu / c \nu$: e^- , e^+ =positron,

med fler virker som ladningstype for

partikler



2 Like reaksjons-hastigheter i motsatt retning = en dynamisk likevekt =

Bevegelses-messig likevekt! Virkning?

Massevirkningsloven = Kjemiske Likevekts-Teori

Klare balansenivåer • varmeomsetningen kjemiske reaksjoner:

stoff-grunnstoff/Lik mengde spalte-varme =

grunnstoff-stoff/lik mengde frigjort Binde-varme

Varme-mengde δ danne kjemisk forbindelse =

lik varmemengde for spalting kjemisk forbindelse!

Varme-mengde kjemisk binding = Varmemengde kjemisk spalting.

Energi til kjemisk binding = lik energi til kjemisk spalting.

Stråleenergifrekvens til kjemisk binding =

lik stråleenergifrekvens til kjemisk spalting

varmemengde strålingfrekvens binding til atom/elektronskall =

Varmemengde strålingfrekvens spalting fra atom/elektronskall

Strålingsfrekvensenergi elektronskall-binding =

Strålingsfrekvensenergi elektronskall-spalting

Absorberingsfrekvensenergi = Emitteringsfrekvensenergi

Termokjemi: loven om de konstante varmesummer».

varmemengde kjemisk reaksjon = sum alle energi-mellomtrinn.

• Det det kostet gis tilbake:

likt summe elektriske felt/strommer.

• Varme er jo alt elektromagnetiske effekter

• Maxwells summe optikk/termodynamikk/elektromagnetisme klar.

Lisa Meitners fysiske bevis for at $E=mc^2$. Spalte-energi Uran, Plutonium

Felles for alle energi-felt er at de

Aggregat-tilstander: Elementærpartikler
Atomer Molekyler: Partikler Antipartikler,
Isotoper og ioner
Gasser Flytende Væsker Faste former
Cem-modell: Gravitasjon, Antigravitasjon