

Gitter d ← Gitterkonstant

Antall linjer/mm \rightarrow frekvens

Oppgitt for et gitter

Lys λ

En bølgeperiode monokromatisk lys

Skjerm $n=2$

$n=1$

$n=0$

$n=1$

$n=2$

avstand x

L

θ_2

θ_1

θ_1

θ_2

$d \cdot \sin \theta_1 = n \cdot \lambda = 1 \cdot \lambda$

$\tan \theta_1 = \frac{x}{L}$

$\theta_1 = \tan^{-1} \left(\frac{x}{L} \right)$

hvitt lys

Gitter

Skjerm

reddet

fargespiltefret

blått

θ

350

650 [nm]

Kjemi

Angivelse av et grunnstoff

Eks: $^{238}_{92}\text{U}$ ← nøytroner og protoner

92

↖ Antall protoner
Atomnummeret

Antall nøytroner: $238 - 92 = 146$

Bindinger: Atomer binder seg til hverandre
↳ molekyler

Oktett regelen:

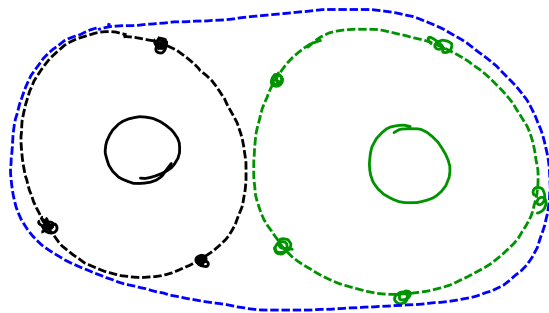
Det ytteste skallet blir fylt opp (i s og p orbitalene)

"ønsker"

8 elektroner i ytteste skall

Hvis det bare er ett skall:

2 elektroner



Alle valenselektroner deles slik at oktetregelen oppfylles
 Peter de seg litt nærmere disse to grunnstoffene?

Elektronegativitet for atomene bestemmer hvor mye de er rundt hvert atom

→ Hvor sterkt holder atomet på sine elektroner
 Det angis med et tall
 Jo større tall, jo sterkere holder det atomet på sine elektroner

Hvis to atomer binder seg til hverandre, og de har forskjellig elektronegativitet, som vil valenselektronene være mest rundt atomet med størst elektronegativitet

Hvis forskjellen i elektronegativitet er "stor" (over 1,7) så blir det ionebinding

