

NIELS BOHR INTERAKTIV



Slik bruker du den interaktive plakaten

Du henter app'en Aurasma til din smarttelefon, Ipad eller Ipad. Installer programmet og følg programmets anvisninger for å komme i gang. Når programmet er installert, skal du søke på vår «Channel» som heter «Naturfagsmodeller». Når du har valgt «følg» vår kanal, kan du i fremtiden se vårt interaktive innhold på plakater som denne.

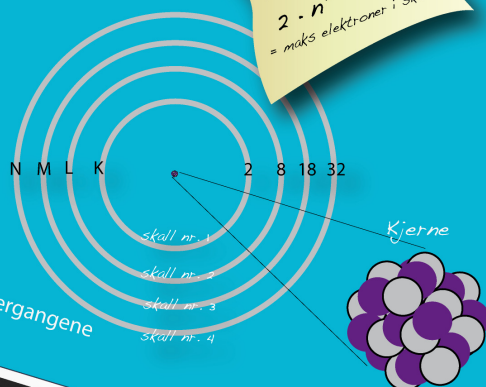
Atommodellen 100 år



Skann QR-kodene og lær mer om Bohr.

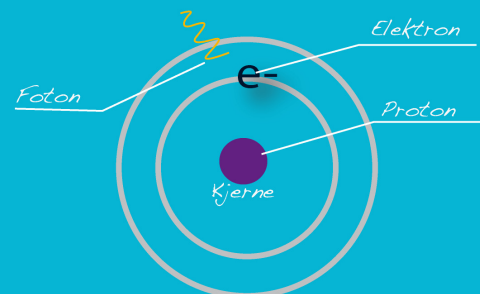
Du kan eventuelt bruke app'en i-nigma på din smarttelefon eller en annen QR-kodeleser.

Elektronskall



Hydrogenatomet og lys

Bohr utviklet sine beregninger ut fra grunnstoffet hydrogen



Bohrs forklaring på lysutsendelse fra hydrogenatomet

Absorpsjon av lys

Atomer kan motta energi for eksempel som elektromagnetisk stråling (lys). Elektronet kan da flytte seg til et høyere skall. Dette kaller vi absorpsjon, og det kan sees på spektralplansjen nederst til høyre i animasjonen. Det kommer en mørk linje der det mangler lys som tilsvarer den energien som atomet mottok.

Emisjon av lys

Atomer kan sende ut energi som elektromagnetisk stråling (lys). Elektronet flytter seg da til et lavere skall. Dette kaller vi emisjon og kan sees på spektralplansjen i animasjonen nederst til venstre som en farget linje. Forskjellen mellom de to energinivåene svarer til den energien som lyset sendes ut med og dermed også «fargen» på lyset. Det er fire synlige linjer i hydrogenspektret, og de er alle i Balmer-serien! Forklar!



Aurasma-channel: Naturfagsmodeller

Når du har lastet ned gratis-app'en Aurasma kan du med en smarttelefon eller Ipad få animasjonen på den tegnede smarttelefonen til å bli aktiv. Dobbelklikk på skjermen når animasjonen spilles av for å se den i fullskjerm. Se veiledningen øverst i høyre hjørne på denne plakaten.

Du må ha Internetforbindelse, Android eller IOS operativsystem.