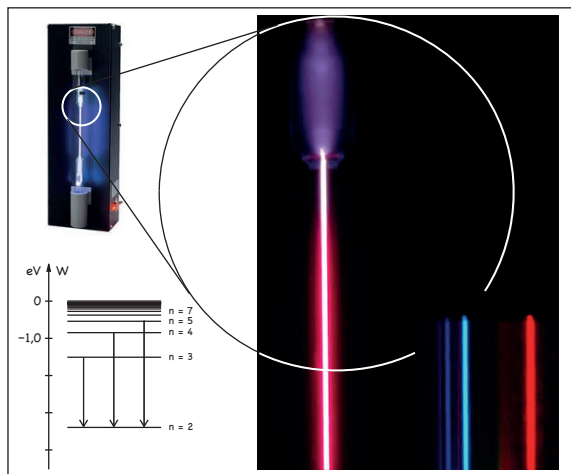


3 Tidig kvantfysik



Om ett urladdningsrör med väte betraktas genom ett gitter kan spektrum från väteatomer observeras. Bilder tagna från <http://hyperphysics.phy-astr.gsu.edu/hbase/hyde.html> och http://www.pasco.com/prodCatalog/SE/SE-9460_spectral-tube-power-supply-and-mount/

Målsättningar

Ämnesplanen säger att undervisningen i kursen ska behandla följande:

Atomens elektronstruktur samt absorptions- och emissionsspektra.

Fotoelektriska effekten och fotonbegreppet.

Materiens vågegenskaper: de Broglies hypotes och våg-partikeldualism.

Detta, tillsammans med övriga ämnesplanen, innebär att du ska

- ... förstå huvuddragen i Bohrs atommodell (och dess begränsningar),
- ... med hjälp av Bohrs atommodell kunna förklara fenomenen emission och absorption av ljus (samt kunna lösa problem),
- ... förstå hur emissionsspektra och absorptionsspektra uppstår,
- ... förstå vad den fotoelektriska effekten är och hur den kan förklaras med hjälp av fotonmodellen för ljus (samt kunna lösa problem),
- ... känna till fotonmodellen för ljus,
- ... ha kännedom om materiens vågegenskaper.

Innehåll

[0] Vi fortsätter nu med 1900-talsfysiken där vi slutade i Fysik 1-kursen. Det kan vara bra att repetera Einsteins tidiga fotonmodell för ljus och energienheten elektronvolt (eV).

Boken: Står inget särskilt i Fy 2-boken om detta.

Bra uppgifter: **3.01**, 3.02.

[1] År 1913 presenterade Niels **Bohr** sin **halvklassiska atommodell** med vars hjälp bland annat spektrallinjerna i vätespektrum, som varit ett mysterium sedan 1800-talet, kunde förstås.

Boken: s. 95–101 (3.1) Daniel Barker 3.1-1, 3.1-2

Övningsblad: Vänj dig vid negativ potentiell energi

Övningsblad: Väteatomens energinivåer (enl. Bohr)

Demobladd: Bohrs modell för väteatomen

Web: [PhET: Modeller av väteatomen](#)

Bra uppgifter: **3.03**, **3.04**, 3.05, 3.06, 3.07, 3.08, ReF-1.

[2] Bohrs atommodell fungerar kvantitativt bara för atomer eller joner med en elektron, men att en atom (eller molekyl) kan finna sig i olika tillstånd med olika energier gäller allmänt (att beräkna dessa energier är dock inte så lätt). När exciterade atomer eller molekyler återgår till tillstånd med lägre energi sänds elektromagnetisk strålning ut och **emissionsspektrum** kan observeras. Varje typ av atom eller molekyl har sitt karakteristiska spektrum. **Absorptionsspektrum** är en typ av spektrum som kan observeras när ljus passerar genom en gas eller vätska.

Boken: s. 102–105 (3.2)

Demobladd: Emissions- och absorptionsspektrum

Bra uppgifter: 3.09, **3.10**, **3.11**, 3.12, 3.14, DiF-2, ReF-3.

[3] När ett föremål som inte är upphettat sänder ut ljus pratar man om **luminiscens**. För att atomerna eller molekylerna i ämnet ska kunna sända ut ljus måste de exciteras på något vis. Om ljusemissionen sker utan fördröjning efter excitationen pratar man om **fluorescens**, om ljusemissionen sker med fördröjning pratar man om **fosforescens**.

Boken: s. 106–108 (3.2)

Bra uppgifter: 3.13.

[4] Den **fotoelektriska effekten**, som innebär att en del ämnen lämnar ifrån sig elektroner om de belyses med tillräckligt kortvägigt ljus, observerades på 1800-talet,

och det var för att förklara detta fenomen som Einstein 1905 förde fram idén om att ljus är kvantiserat.

Boken: s. 109–111 (3.3)

Övningsblad: Att bestämma elektroners rörelseenergi

Övningsblad: Bestämning av Plancks konstant

Web: [PhET: Fotoelektrisk effekt](#)

Bra uppgifter: **3.15, 3.16**, ReF-7.

[5] Med hjälp av fotoelektrisk effekt kan ett värde på Plancks konstant (h) bestämmas.

Boken: s. 112–114 (3.3) (s. 115–117 kan läsas översiktligt).

Övningsblad: Att bestämma elektroners rörelseenergi

Övningsblad: Bestämning av Plancks konstant

Web: [PhET: Fotoelektrisk effekt](#)

Bra uppgifter: 3.17.

[6] Einstein föreslog 1916 att fotoner hade rörelsemängd vilket bekräftades experimentellt några år senare i och med att **Comptoneffekten** lät sig förklaras om man antog att röntgenfotoner kolliderade elastiskt med elektroner.

Fotoelektriska effekten och Comptoneffekten visade alltså att **ljus har partikelegenskaper**.

Boken: s. 118–120 (3.4, 3.5)

Bra uppgifter: 3.18, 3.19, 3.20.

[7] Om nu ljus har både våg- och partikelegenskaper, kan det inte vara så att också **materia har vågegenskaper**? En av de första att tänka i de här banorna var Louise de Broglie, som 1923–1924 tillskrev partiklar med rörelsemängden p en **materievåglängd** $\lambda = \frac{h}{p}$. Några år senare observerades interferensmönster i experiment med elektroner, vilket visade att elektroner verkligen har vågegenskaper. Sedan dess har man visat att inte bara elektroner, utan också protoner, neutroner, atomer och till och med stora molekyler har vågegenskaper.

Boken: s. 120–124 (3.5)

[8] Hur de Broglies materievåglängd skulle tolkas förblev dock oklart tills dess att **kvantmekaniken** utvecklats. Erwin Schrödinger kom med sin vågmekanik 1926, i vilken partiklar beskrivs med så kallade vågfunktioner. En vågfunktion kan sägas beskriva sannolikheten att hitta en partikel någonstans. När man pratar om en partikels våglängd är det våglängden för denna vågfunktion (eller löst talat "sannolikhetsvåg") som avses. Observera att en vågfunktion är en *beskrivning* av en partikel, inte partikeln i sig!

Boken: s. 124–125 (3.5)

Bra uppgifter: 3.21, 3.22, 3.23, 3.24, DiF-12, ReF-10.

[9] En konsekvens av kvantmekanikens beskrivning av materia är att det inte går att bestämma en partikels läge och rörelsemängd exakt samtidigt. Det finns alltså i naturen inbyggda mätosäkerheter, eller oskärpor, (Δx respektive Δp), som inte har att göra med begränsningar i mätapparater, och för vilka gäller att $\Delta x \cdot \Delta p \geq \frac{h}{4\pi}$, vilket brukar kallas **Heisenbergs obestämbarhetsrelation**.

Boken: s. 125–126 (3.5)

[10] Boken avslutar med några sidor om praktiska tillämpningar av kvantfysiken.

Boken: s 126–128 (3.5) kan läsas översiktligt.

[X] I fysik 2-kursen lämnar vi 1900-talsfysiken och kvantmekaniken någon gång i mitten på 1920-talet. Vill du veta mer är *Quantum - A Guide for the Perplexed* av Jim Al-Khalili en bra populärvetenskaplig bok. *A Cavendish Quantum Mechanics Primer* av Mark Warner och Anson Cheung är mer matematisk, men skriven för att kunna förstås av intresserade gymnasieelever.

Om man vill uppnå riktigt god fysikförståelse så kan det avslutningsvis vara bra att också arbeta igenom följande (gärna tillsammans med kamrater):

Diskutera fysik 1, 4, 7, 8, 9, 10, 11.

Resonera fysik 2, 4, 5, 6, 8, 9.

Uppskatta fysik 1, 2 (svårare), 3.

Testa dig i fysik 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9.