

Helt uventet fant vi en av verdens største atomoverflatestrukturer. Funnet kan bidra til å forstå sykdommen silikose.

er du går en tur på stranden, kan du være heldig og finne vakre hvite steiner. De består kornene i granitt er også kvarts.

Kvarts er et av de vanligste mineralene på jorden. Det kan fremstilles syntetisk og brukes til mange forskjellige formål. For eksempel er det kvartskrystaller i datamaskiner og klokker. Disse krystallene vibrerer med en viss hastighet og sørger for at datamaskinen «passer tiden».

Det har lenge vært kjent hvordan kvartskrystaller ser ut på insiden. Dette kan undersøkes med røntgenstråling. Det vi ikke har vissit før helt i det siste, er hvordan kvarts ser ut på overflaten. Kan det være at atomene blir arrangert på en annen måte på utsiden enn inne i krystallen, slik tilfellet er for eksempel for gullkrystaller?

Grunnen til at kvartskrystallen har vært istrand til å bevare hemmeligheten om atomoverflatesstrukturen sin i så lang tid, er at det er svært vanskelig å undersøke dette for materialer som ikke leder elektrisk strøm; såkalte isolatorer. Du kan ikke bruke et lysmikroskop, for det førstørrel ikke nok, og du kan ikke bruke et elektronmikroskop, for elektronene lader opp kristallen og forvrenger bildet.

Vi satte oss fore å undersøke kvarts med en helt unik metode: Vi bombarderte en kvartskrystall med en stråle av heliumatomter. Kvantmekanikken forteller oss at materie kan oppføre seg som bølger. Ved å undersøke mønsteret som heliumatomene

er du går en tur på stranden, kan du være heldig og finne vakre hvite steiner. De består kornene i granitt er også kvarts.

Kvarts er et av de vanligste mineralene på jorden. Det kan fremstilles syntetisk og brukes til mange forskjellige formål. For eksempel er det kvartskrystaller i datamaskiner og klokker. Disse krystallene vibrerer med en viss hastighet og sørger for at datamaskinen «passer tiden».

Det har lenge vært kjent hvordan kvartskrystaller ser ut på insiden. Dette kan undersøkes med røntgenstråling. Det vi ikke har vissit før helt i det siste, er hvordan kvarts ser ut på overflaten. Kan det være at atomene blir arrangert på en annen måte på utsiden enn inne i krystallen, slik tilfellet er for eksempel for gullkrystaller?

Grunnen til at kvartskrystallen har vært istrand til å bevare hemmeligheten om atomoverflatesstrukturen sin i så lang tid, er at det er svært vanskelig å undersøke dette for materialer som ikke leder elektrisk strøm; såkalte isolatorer. Du kan ikke bruke et lysmikroskop, for det førstørrel ikke nok, og du kan ikke bruke et elektronmikroskop, for elektronene lader opp kristallen og forvrenger bildet.

Vi satte oss fore å undersøke kvarts med en helt unik metode: Vi bombarderte en kvartskrystall med en stråle av heliumatomter. Kvantmekanikken forteller oss at materie kan oppføre seg som bølger. Ved å undersøke mønsteret som heliumatomene

Forskning viser at... Bodil Holst

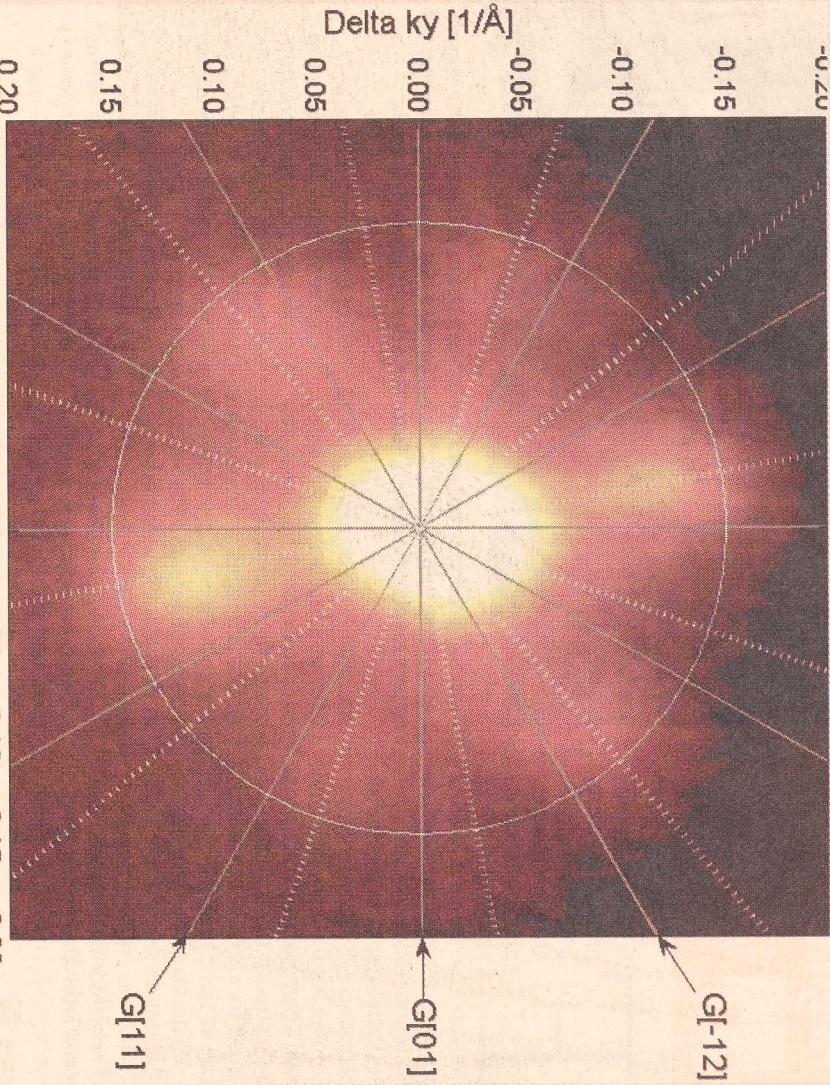


Forskning viser at...

Ny innsikt?

Skriv til spalten «Forskning viser at...» Tekstlengde inntil 3500 tegn (inkludert mellomrom).

Oppsiktstvekkende funn?
debatt@dn.no



Figuren viser det vakre mønsteret som heliumatomene danner når de spres som bølger på kvartsoverflaten.

største atomoverflatestrukturer, kan det på lengre sikt bli en kilde til annen viktig informasjon. Våre resultater indikerer at ved å undersøke overflaten av naturlige kvartskrystaller, kan det være mulig å få opplysninger om deres geologiske historie.

Et annet interessant resultat er at vi nå kan prøve å bide til å forklare årsaken til sykdommen silikose. Silikose er en sykdom som man kan bli påført ved å puste inn kvartstøvet.

Det rare er at hvis du inhalerer støv av glass, som kjemisk sett er samme stoff som kvarts, skjer det ingenting. Silikose er en slags betennelse, hvor kroppens immunsystem reagerer på kvartstøvet.

Det er blitt foreslått at det som skjer, er at proteiner i kroppen festet seg til kvartsoverflaten. Dermed forandrer partiklene form og de blir sett på som «fremmede» av kroppens immunsystem.

Det er sannsynlig at båndstrukturen som vi oppdaget på kvartsoverflaten, er spesielt godt egnet til å «fange» og binde proteinene, i motsetning til en glassoverflate, som er helt glatt.

Det er blitt foreslått at det som

Det er sannsynlig at båndstrukturen som vi oppdaget på kvartsoverflaten, er spesielt godt egnet til å «fange» og binde proteinene, i motsetning til en glassoverflate, som er helt glatt.

Det er blitt foreslått at det som

Bodil Holst, professor i nano-

fysikk ved Universitetet i Bergen.

En mer utfyllende artikkel vil om

kort tid bli publisert i det populærvitenskapelige tids-

skriften Naturen.