

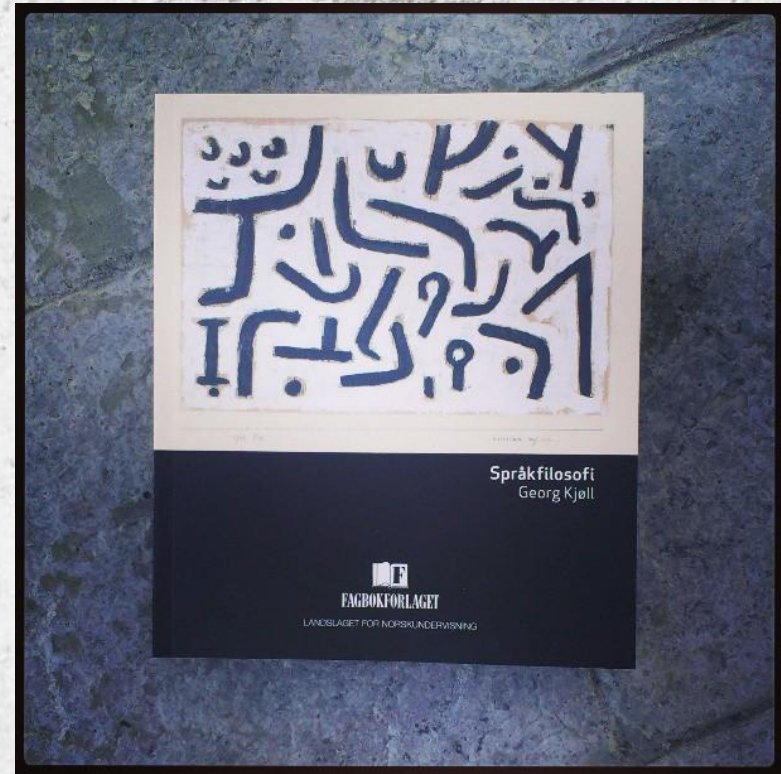
Norsk fagspråk og fagterminologi på Internett

Georg Kjøll

Redaktør, Store norske leksikon

Bakgrunn

- Redaktør i SNL siden juli 2011
- Utviklingsleder i SNL siden august 2012
- PhD i lingvistik/filosofi fra UiO
- Fersk faglitterær forfatter



Struktur

- Hvilke muligheter finnes for norskspråklig fagformidling på nettet?
- Nettleksika i fagformidling
- Konsekvenser for etablering av fagterminologi
- Fagfolk: bruk nettleksika aktivt!
- Alle: ikke bare tenk papir!

Publiseringskanaler

The screenshot shows the homepage of the Wikilærebooken i naturfag website. It features a navigation menu with 'Side', 'Diskusjon', and 'Dokumenter'. The main content area has a welcome message: 'Velkommen til Wikilærebooken i naturfag, den frie læreboken som du kan forbedre. 1 065 artikler på botnmal og riksmål'. Below this is a list of 'Innhold (14/17)'. On the left, there is a sidebar with 'Hovedside', 'Prosjektfortell', 'Arkivert', 'Siste endringer', 'Tilfeldig side', 'Hjelp', and 'Donasjoner'. At the bottom, there is a 'Home' button and a search bar.

The screenshot shows the Facebook page for 'Experimental Pragmatics'. The page header includes 'Norske bibliotekene' and 'LOKALFORENINGER'. The main content area features a graphic with two stylized figures (one blue, one green) and a microscope, with the text 'Experimental Pragmatics' below it. The page has a 'Write Post' button and a 'Write something...' text box. Below this, there are 'RECENT POSTS' including a post by Ira Noveck about a special session at CUNY Sentence Processing. The page also has a 'Members' section with '108 members' and a 'Suggested Groups' section with 'Kunnskapsdeling i sosiale medier', 'Media Art Histories RESEARCH', and 'Association of Internet Researchers'. At the bottom, there is a post about 'Special Session | CUNY 14 - 27th Annual Sentence Processing Conference' with a photo of Andreas Sæviemmen.

Publiseringskanaler

- Noen utfordringer

- Flyktige

- Uklar kontekst

- Lite mulighet for interaksjon

- Lite/manglende infrastruktur

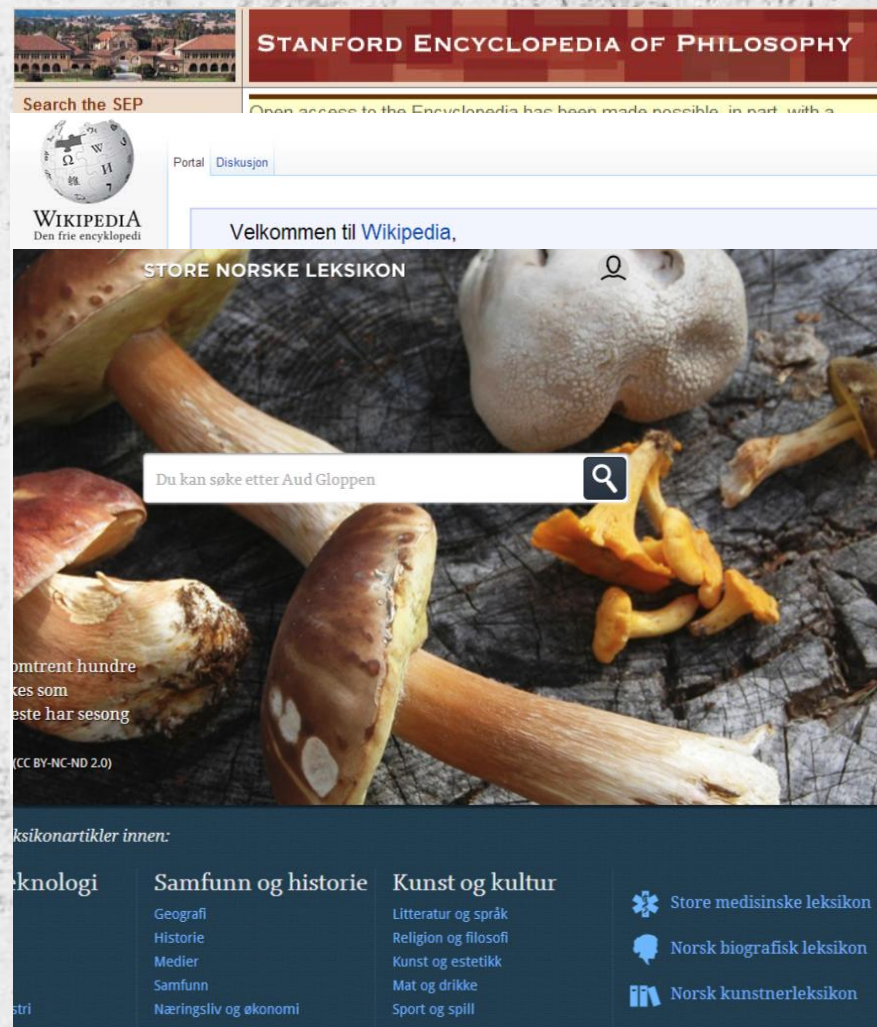
- Lite øvrig bakgrunnsstoff

- Lite synlige på Google!



Publiseringskanaler

- Nettleksika i forskningsformidling
 - Fagspesifikke verk
 - Allmenne leksika
 - Wikipedia
 - Store norske leksikon
 - Allkunne
 - ...



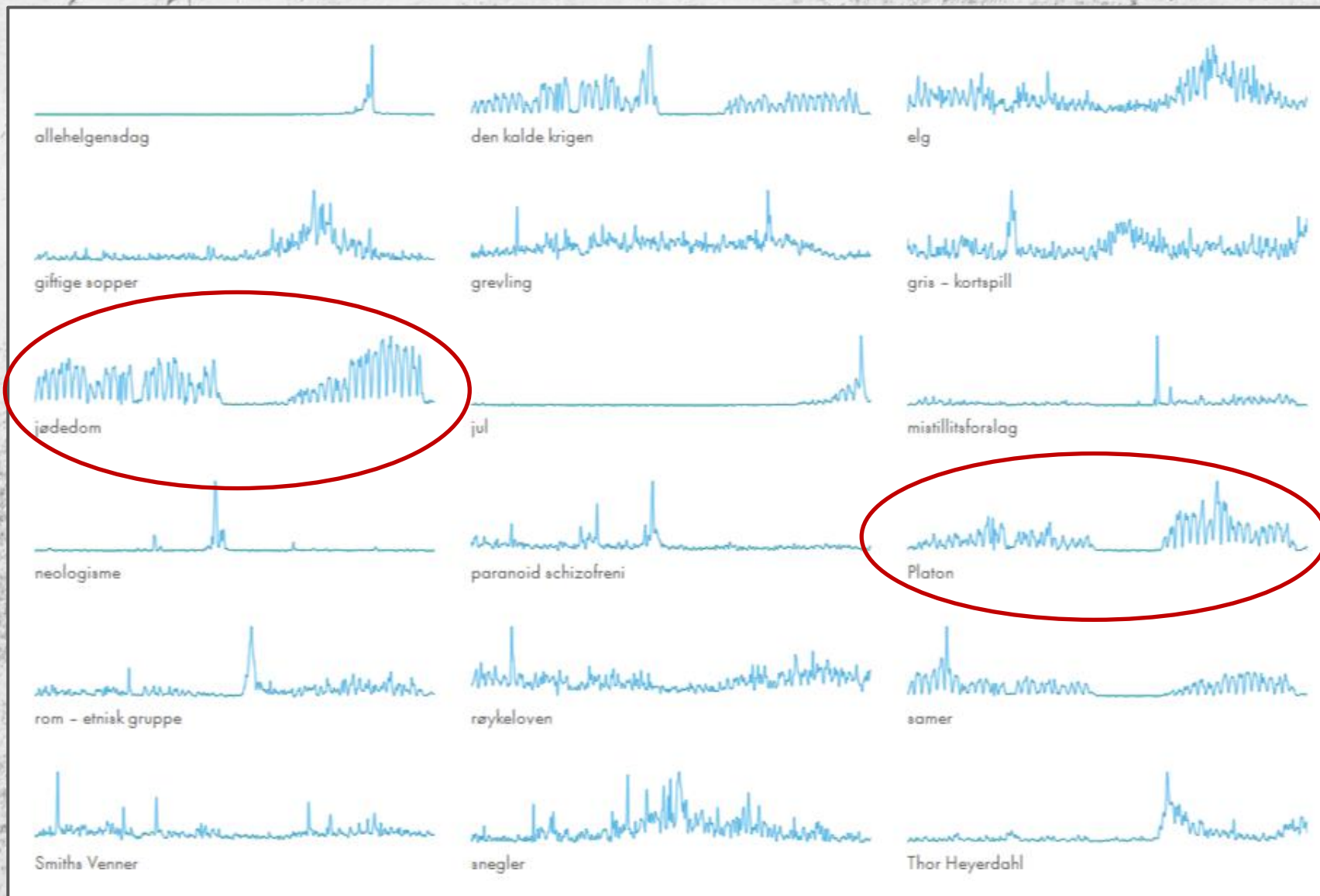
Wikipedia

- Startet i 2001
- Ikke-kommersielt
- Kan redigeres av alle
- Administratorer og byråkrater ivaretar prosjektet
- Mulig å bidra anonymt eller under alias
- Globalt prosjekt, finnes på over 200 språk
- 400 000+ artikler på bokmål og 100 000+ på nynorsk
- Benytter programvaren MediaWiki (PHP + MySQL)

snl.no

- Basert på Kunnskapsforlagets papirutgivelser av Store norske leksikon
- 170 000++ artikler (i flere verk)
- Eies av det ikke-kommersielle selskapet SNL AS
- Firedoblet lesertallene siden 2010
- Svært mye brukt av skolelever og studenter

Norge sett fra Store norske leksikon



snl.no

- Har en redaksjon på 7-8 ansatte
- *Fagansvarlige* skriver og publiserer mesteparten av innholdet
- 400+ fagansvarlige og forfattere (søker selv eller håndplukkes)
- Alle kan bidra, men innhold må evalueres før publisering
- Alle må skrive under fullt navn
- Kommentarfelt under artiklene
- Egetutviklet nettpubliseringsystem (Ruby on Rails)

Fordeler med nettleksika

- Eksisterende infrastruktur
- Muligheter for interaksjon og tilbakemelding
- Etablert artikkelbase
- «Leksikalsk» kontekst
- Jevn leserskare
- Google-rangering!

Spesifikt for Wikipedia

- Flere brukere og lesere
- Teknisk utfordrende
- Faglig autoritet er ingen valuta
- Skriftlige kilder har forrang/liten mulighet til å etablere nytt vokabular
- Liten gjennomsiktighet

Spesifikt for SNL

- Redaksjonell «treghet»
- Bare én fagansvarlig per fagområde
- Noe lavere google-rangering
- Infrastruktur under utvikling

Spesifikt for SNL

- Intuitiv redigering
- Gjennomslagskraftig
- Autoritativt
- Direkte og åpen kontakt med publikum og andre fagfolk
- Redaksjonell og teknisk hjelp

STORE NORSE LEKSIKON

Litteratur i utvalg

Sinnsfilosofi

16. AUGUST SKREV GUTTORM HVEEM

Hei, tala de bruker i denne artikkelen finst i oppdatert versjon her:

Kontakt oss

Du kan kontakte redaksjonen på redaksjon@snl.no. Vi svarer alle henvendelser så raskt vi kan. Du kan også kontakte redaksjonen i sosiale medier. Stiller du et spørsmål til [Twitterprofilen](#) eller [Facebook-siden vår](#), garanterer vi et raskt svar. Du kan også ringe kontoret. Store norske leksikon AS har telefonid fra 10:00 til 16:00 alle hverdager. Tlf: 22 12 36 43.



Fagterminologi

Leksikalsk kontekst

+


høy google-rangering

=

perfekt for etablering av
fagterminologi på norsk!



Fagterminologi




WIKIPEDIA
The Free Encyclopedia

Main page
Contents
Featured content
Current events
Random article
Donate to Wikipedia

Interaction
Help
About Wikipedia
Community portal
Recent changes
Contact page

Tools

Print/export

Languages 

- Afrikaans
- العربية
- Български
- Bosanski
- Català
- Čeština
- Cymraeg
- Dansk
- Deutsch
- Eesti
- Ελληνικά
- Español
- Euskara
- فارسی
- Français
- Gaelg
- Galego
- ភាសាខ្មែរ

Article Talk

Covalent bond

From Wikipedia, the free encyclopedia
Redirected from Covalent

"Covalent" redirects here. For other uses, see Covalent (disambiguation).

A **covalent bond** is a **chemical bond** that involves the sharing of **electron pairs** between **atoms**. The stable bonding.^[1] For many molecules, the sharing of electrons allows each atom to attain the equivalent of a full octet.

Covalent bonding includes many kinds of interactions, including **σ -bonding**, **π -bonding**, metal-to-metal bonding. The prefix *co-* means *jointly, associated in action, partnered to a lesser degree*, etc.; thus a "co-valent bond" molecule H₂, the hydrogen atoms share the two electrons via covalent bonding.^[5] Covalency is greatest between atoms of the same elements, only that they be of comparable electronegativity. Covalent bonding that er

Contents [hide]

- History
- Physical properties of covalent compounds (polar and non-polar)
- Polarity of covalent bonds
- Subdivision of covalent bonds
- See also
- References
- Sources
- External links

History

The term "covalence" in regard to bonding was first used in 1919 by Irving Langmuir in a *Journal of the American Chemical Society* article. He defined the term **covalence** as the number of pairs of electrons that a given atom shares with its neighbors.^[6]

The idea of covalent bonding can be traced several years before 1919 to Gilbert N. Lewis, who in 1916 described valence electrons (those in the outer shell) are represented as dots around the atomic symbols. Pairs of electrons are represented as lines. An alternative form of representation, not shown here, has bond-forming electron pairs represented as solid lines.

Lewis proposed that an atom forms enough covalent bonds to form a full (or closed) outer electron shell. In the case of carbon, four electrons are shared, two from the carbon itself and four from the hydrogens bonded to it. Each hydrogen has a valence of one and is satisfied with two electrons. The quantum theory of the atom; the outer shell of a carbon atom is the n=2 shell, which can hold eight electrons.

While the idea of shared electron pairs provides an effective qualitative picture of covalent bonding, quantum mechanics provides a more quantitative picture. Fritz London are credited with the first successful quantum mechanical explanation of a chemical bond, to be formed when there is good overlap between the **atomic orbitals** of participating atoms. These atomic orbitals are the orbitals that give rise to the bond angles observed in simple molecules.



WIKIPEDIA
Den frie encyklopedi

Forside
Svaksynste
Utmerkede artikler
Hjelp
Siste endringer

▼ Prosjekt
Stilmanual
Sintebentportal
Underprosjekter
Tinget
Torget
Tilfeldig side

► Wikipedia

► Utskrift

► Verktøy

▼ På andre språk 

- Afrikaans
- العربية
- Български
- Bosanski
- Català
- Čeština
- Cymraeg
- Dansk
- Deutsch
- Eesti
- Ελληνικά
- English
- Español
- Euskara
- فارسی
- Français
- Gaelg
- Galego
- ភាសាខ្មែរ

Artikkel Diskusjon

Kovalent binding

Fra Wikipedia, den frie encyklopedi

Kovalente bindinger (også kalt *elektronparbindinger*, eller *elektronbindinger*) er bindinger mellom atomer som bygges opp av elektronpar. For å oppnå fullverdige ytre skall deler atomene elektronene seg i mellom. Dette skjer oftest med like atomer eller molekyler.

Eksempel

[rediger | rediger kilde]

To oksygenatomer skal slå seg sammen og lage oksygen (som har molekylformel O₂). Oksygen har seks elektroner i ytre skall. Og den heter da upolar kovalent binding.

Dipolare kovalente bindinger

[rediger | rediger kilde]

På samme måte som med kovalente bindinger går atomene også her sammen om å dele på elektronene, den eneste forskjellen er at de har en sterkere negativ ladning, og vi får to forskjellige ladede poler.

Eksempel

[rediger | rediger kilde]

Det mest vanlige stoffet for oss mennesker inneholder nettopp en slik dipolar kovalent binding. Stoffet heter vann og består av oksygen den negative polen i vannmolekylet og hydrogen blir den positive polen.

Det som skaper forskjellen mellom upolar kovalent og polar kovalent binding er grunnstoffenes elektronegativitet som er beskrevet i tabellen nedenfor.

Kategori: Kjemisk binding

Denne siden ble sist endret 12. mar. 2013 kl. 11:32.

Innholdet er tilgjengelig under Creative Commons-Isensert Navngivelse-Dei på samme vilkår, men ytterligere betingelser kan gjelde. Se bruksvilkårene.

Personvern Om Wikipedia Forbehold Developers Mobilisering

Fagterminologi

black body radiation norsk

Omtrent 53 500 resultater (0,09 sekunder)

[svart stråling](#) – Store norske leksikon

snl.no/svart_stråling

black body radiation. stråling fra et legeme som absorberer fullstendig all ... (06.01.2012) | Store norske leksikon. Hentet fra: http://snl.no/svart_stråling. Artikkelen ...

Ordbok: [black-body radiation](#) - Engelsk, spansk, norsk, svensk

www.easytrans.org/no/?q=black-body+radiation

Oversettelsen av ordet **black-body radiation** mellom norsk, engelsk, spansk og svensk.

[What is Black-Body Radiation?](#)

www.wisegeek.com/what-is-black-body-radiation... - Oversett denne siden

1 May 2012 – **Black body radiation** is electromagnetic **radiation** produced by a **black body**, which is an object that is purely non-reflective and...

[Blackbody radiation](#) - Gratis engelsk-engelsk online ordbok med ...

www.onlineordbog.dk/.../blackbody_radiation.p... - Oversett denne siden

English · Dansk (Danish) · Norsk (Norwegian) ... 1. **blackbody radiation** (om fenomen) the electromagnetic **radiation** that would be **radiated** from an ideal **black ...**

[Blackbody Radiation](#)

www.egglescliffe.org.uk/.../blackbody/bbody.ht... - Oversett denne siden

This value is known as the **black body radiation**. It would emit at every wavelength of

STORE NORSE KELEKON

[Logg inn](#) 

Søk i Store norske leksikon



svart stråling

Store norske leksikon → Realfag → Fysikk → Elektromagnetisme

OGSÅ KJENT SOM **black body radiation**

Svart stråling, stråling fra et legeme som absorberer fullstendig all elektromagnetisk stråling som treffer det. Intet stoff har denne egenskapen fullt ut, men en liten åpning i et ellers lukket, mørkvegget hulrom virker meget nær som et svart legeme. Det kan bevises at en slik åpning stråler på samme måte som et absolutt svart, materielt legeme med samme temperatur som hulrommets vegger. Svart stråling kalles derfor også *hulromsstråling* eller *termostråling* fra svart legeme. Et virkelig legeme emitterer alltid mindre energi i form av termostråling

Fagterminologi

det nye induksjonsproblemet

Store norske leksikon → Religion og filosofi → Filosofiens fagdisipliner → Erkjennelsesteori

Det nye induksjonsproblemet (eng. *the new riddle of induction*) er ett av flere **epistemiske paradokser** som utfordrer begrepene om bekreftelse og kunnskap innen erkjennelsesteori og vitenskapsfilosofi. Det ble lansert av den amerikanske filosofen Nelson Goodmans i hans forsøk på å

uoppmerksomhetsblindhet

Store norske leksikon → Psykologi → Kognitiv psykologi

Uoppmerksomhetsblindhet foreligger når informasjon sentralt i synsfeltet blir registrert i nervesystemet, men ikke når **bevisstheten**. Man overser altså noe som er fullt synlig, uten å være klar over det. For eksempel vil det at du ser etter et ledig sete på bussen gjøre deg «blind» overfor mye annet i situasjonen, eksempelvis at du ikke ser en venn som sitter lett synlig blant de andre passasjerene.

doktrinen om dobbel effekt

OGSÅ KJENT SOM the doctrine of double effect

Doktrinen om dobbel effekt, i **filosofi** en påstand om at det er en moralsk relevant forskjell på om en hendelse er frembragt som en **intensjonal** handling, eller om den bare er noe en har latt skje med **viten** og **vilje**. Tilhengerne av denne doktrinen har hevdet at en handling kan ha to virkninger - altså en **dobbel effekt** - hvorav den ene er intendert, og den andre er en ren bieffekt eller **konsekvens**. Disse vil hevde at det er langt mer

ETYMOLOGI Fra engelsk, "inattentional blindness"

Konklusjon

- Ulike nettressurser supplerer hverandre (og papirlitteraturen)
- Nettleksikonene fyller et hull i fagformidling på nett
- Nettleksikonene må brukes aktivt av fagmiljøene
- Tilbøyeligheten til å «tenke papir» har vært altfor stor

Konklusjon

«Formidling av oppdatert og kvalitetssikret kunnskap på digitale plattformer er viktig for den allmenne kunnskapsutviklingen og meningsdannelsen i samfunnet vårt. I tillegg er det i et språkpolitisk perspektiv viktig at fagkunnskap skrives og publiseres på norsk. Regjeringen ser behov for å bidra til å sikre fagredigerte og faglig kvalitetssikrede nettbaserte leksika på norsk.»

Thorhild Widvey, 8.11.2013, ved framleggelsen av tilleggsproposisjon for Statsbudsjettet 2014



Takk for meg!