

Website Lijm en Hechting

Een rondleiding door de website

Lijmen en hechting

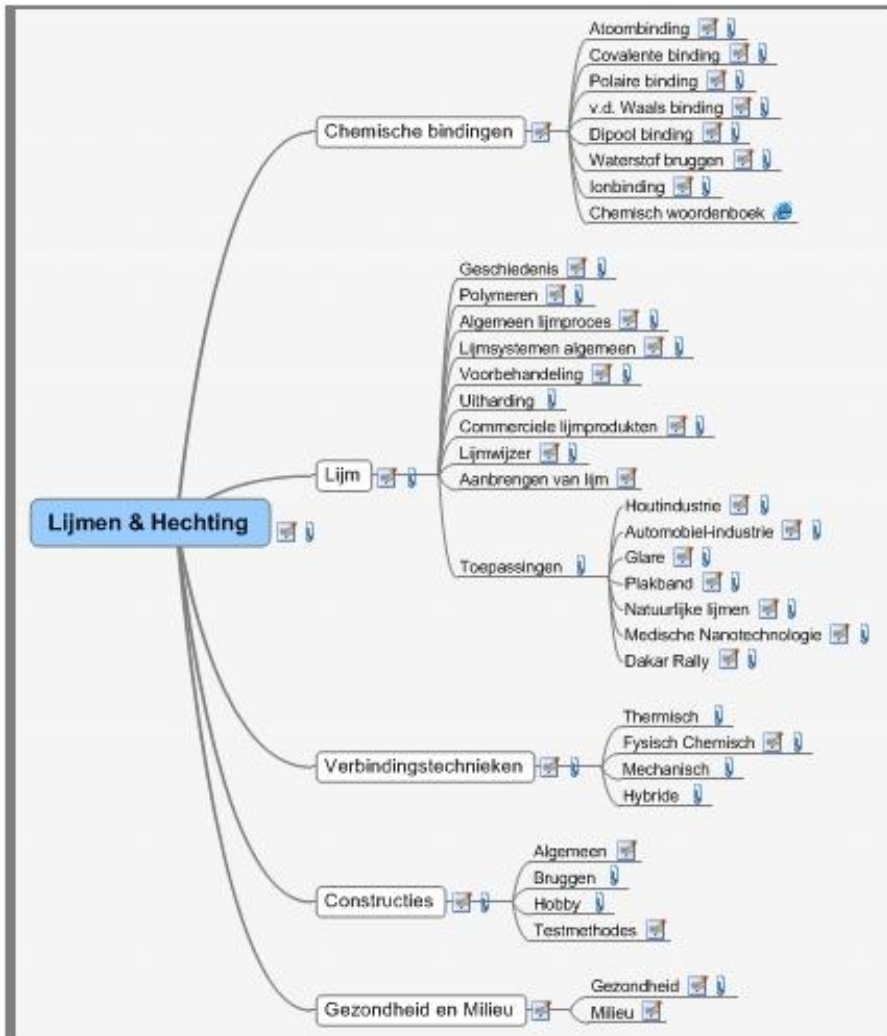
De wonderlijke wereld van het lijmen en hechten

Deze NLT-module gaat over het gebruik van lijn en hoe je het beste verschillende voorwerpen aan elkaar kunt hechten. Je zult zien dat lijn een heel belangrijke functie inneemt in veel hedendaagse producten en dat veel producten zonder lijn niet eens gemaakt zouden kunnen worden. Het gekke is eigenlijk dat iedereen heeft leren plakken met lijn in groep 0 of 1 en later nooit meer iets heeft bijgeleerd. Dit zou kunnen betekenen dat het erg eenvoudig is of dat wij lijmen niet serieus nemen. Na afloop van deze module mag je zelf het antwoord geven.

en de Adobe zoekfunctie



Startpagina van de website



Startpagina →

Navigatiemenu

pijlte opent de subpagina →

A screenshot of the website's navigation menu. The menu items are listed on the left, and their corresponding page numbers and titles are on the right. Two items are circled in red: "2.4 v.d. Waals binding" and "3. Verbindingstechnieken".

Item	Page Number	Title
De wonders wereld van het lijmen en hechten	2.1 A	
1. De toepassing van lijm	2.1 A	
2. Chemische bindingen		
2.1 Atoombinding		Bindir atoor
2.2 Covalente binding		
2.3 Polaire binding		
2.4 v.d. Waals binding		
2.5 Dipoolbinding		
2.6 Waterstofbruggen		
2.7 Ionbinding		
2.8 Chemisch woordenboek		
3. Verbindingstechnieken		
4. Lijm		
5. Constructies		Een d
6. Gezondheid en Milieu		
Colofon		

Overzicht van de hoofdstukken en paragrafen

Visuele indeling van de site

Rondleiding door de website

Navigatiemenu

pijlte opent de subpagina

The screenshot shows a vertical navigation menu with several items. A red bracket on the left groups the items from 'De wondere wereld van het lijmen en hechten' down to 'Colofon'. A red circle highlights the 'Lijme' section, which includes '2.1 A' and '2.1 /'. A red arrow points to '2.1 A'. The text 'Hoofdstukken' is written in red next to the '2.1 A' item. At the bottom of the menu is a button labeled 'Downloaden / aanpassen'.

- De wondere wereld van het lijmen en hechten
- 1. De toepassing van lijm
- 2. Chemische bindingen
 - ▶ 2.1 Atoombinding
 - 2.2 Covalente binding
 - 2.3 Polaire binding
 - 2.4 v.d. Waals binding
 - 2.5 Dipoolbinding
 - 2.6 Waterstofbruggen
 - 2.7 Ionbinding
 - 2.8 Chemisch woordenboek
- 3. Verbindingstechnieken
- 4. Lijm
- 5. Constructies
- 6. Gezondheid en Milieu
- Colofon

Annotations:

- Red circle around 'Lijme' section.
- Red arrow pointing to '2.1 A'.
- Red text 'Hoofdstukken' next to '2.1 A'.

Buttons:

- Downloaden / aanpassen

Rondleiding door de website

De wonderre wereld van het lijmen en hechten

1. De toepassing van lijm

2. Chemische bindingen

3. Verbindingstechnieken

3.1 Thermisch

3.2 Fysisch chemisch

3.3 Mechanisch

3.4 Hybride

3.5 Houtindustrie

4. Lijm

5. Constructies

6. Gezondheid en Milieu

Colofon

Downloaden / aanpassen

Lijmen en hechting

3.3 Mechanisch

3.3 Mechanisch

Er zijn verschillende manieren om [mechanisch](#) 2 (of meer) voorwerpen aan elkaar te verbinden

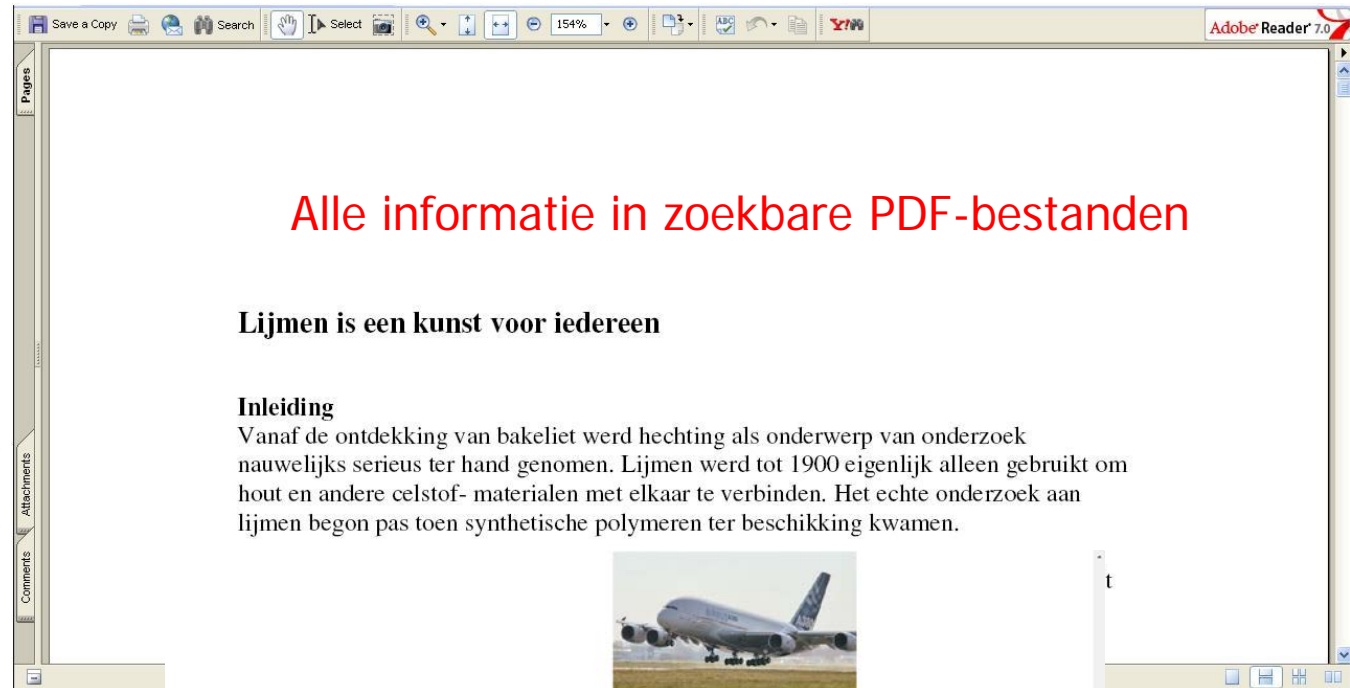


Informatie per paragraaf

← Vorige

Volgende →

Rondleiding door de website



Save a Copy Search Select 154% Adobe Reader 7.0

Pages Attachments Comments

Alle informatie in zoekbare PDF-bestanden

Lijmen is een kunst voor iedereen

Inleiding

Vanaf de ontdekking van bakeliet werd hechting als onderwerp van onderzoek nauwelijks serieus ter hand genomen. Lijmen werd tot 1900 eigenlijk alleen gebruikt om hout en andere celstof- materialen met elkaar te verbinden. Het echte onderzoek aan lijmen begon pas toen synthetische polymeren ter beschikking kwamen.



Chemische binding is de verzamelnaam voor de kracht(en) die tussen atomen (bijvoorbeeld in moleculen), of tussen ionen (bijvoorbeeld in zoutkristallen) of tussen moleculen (bijvoorbeeld in een vaste stof of vloeistof) werkzaam zijn. Het zal duidelijk zijn dat de werking van lijmen alleen begrepen kan worden als je weet welke krachten op atomair en moleculair niveau een rol kunnen spelen. In dit kader wordt alleen een korte beschrijving gegeven van de diverse types chemische binding; voor een uitgebreidere beschrijving kun je beter je lesboek voor scheikunde raadplegen. In hoofdstuk 4 vind je beschrijvingen van de werking van lijm op atomair en moleculair niveau.

Filmpjes in afspeelvenster



Bestanden: via venster of snelkoppeling



Rondleiding door de website

Wikipedia - Windows Internet Explorer

http://nl.wikipedia.org/wiki/Lijst_van_lijsoorten

Lijst van lijsoorten - Wikipedia

Aanmelden en inschrijven

artikel overleg bewerk geschiedenis

Met uw steun houden wij Wikipedia online!

Lijst van lijsoorten

Lijsoorten opgedeeld naar hun werkingsprincipe zijn,

Fysisch

- Beenderlijm
- Bitumenlijm
- Contactlijm
- Dextrinlijm
- Dierlijke lijm
- Dispersielijm
- Gelatinelijm
- Heatseal
- Houtlijm
- Huidenlijm
- Kleefbandlijmen
- Koudlijm
- Methylcelluloselijm
- Oplosmiddelenlijm
- Plastisollijm
- PVAC-lijm
- PVC-lijm
- Smeltlijm
- Teer
- Vislijm
- Vleeslijm
- Witte houtlijm
- Zelfklevende lijm

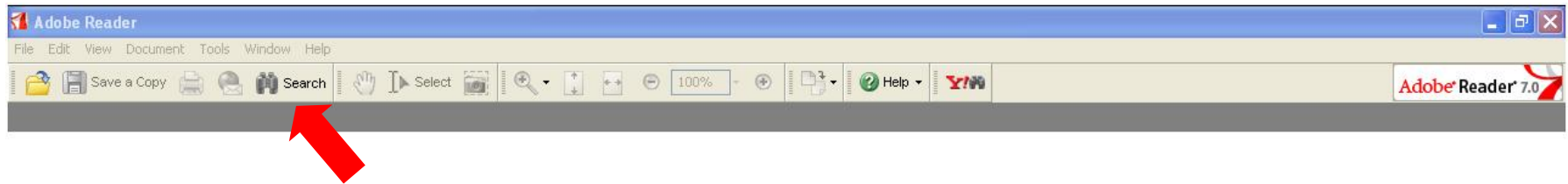
Chemisch

- Acrylaatlijm
- Alkalisilicatenlijm
- Anaerobelijm
- Anorganischelijm
- Carboxymethylcelluloselijm
- Caseinlijm
- Celluloseetherlijm
- Cementlijm
- Cyanoacrylaatlijm
- Epoxylijm
- Isocyaanlijm
- Fenollijm
- MDI-lijm
- Melaminelijm
- Methylcelluoselijm
- Mosselijm
- MF-lijm
- MS-polymeerlijm
- MUF-lijm
- No-mix-Acrylaatlijm
- Organische lijm
- PF-lijm
- Phenolformaldehydelijm
- Polycondensatielijmen
- Polyesterlijm
- RF-lijm
- Polyurethaanlijm
- PU-lijm
- Resorcinephenolformaldehydelijm
- Secondelijm
- SMP-lijm
- Silaanlijm
- Siliconenlijm
- Spinnenlijm
- UF-lijm
- Ureumlijm
- Ureumformaldehydelijm
- Zetmeelijm

Categorieën: Lijm | Technieklijsten

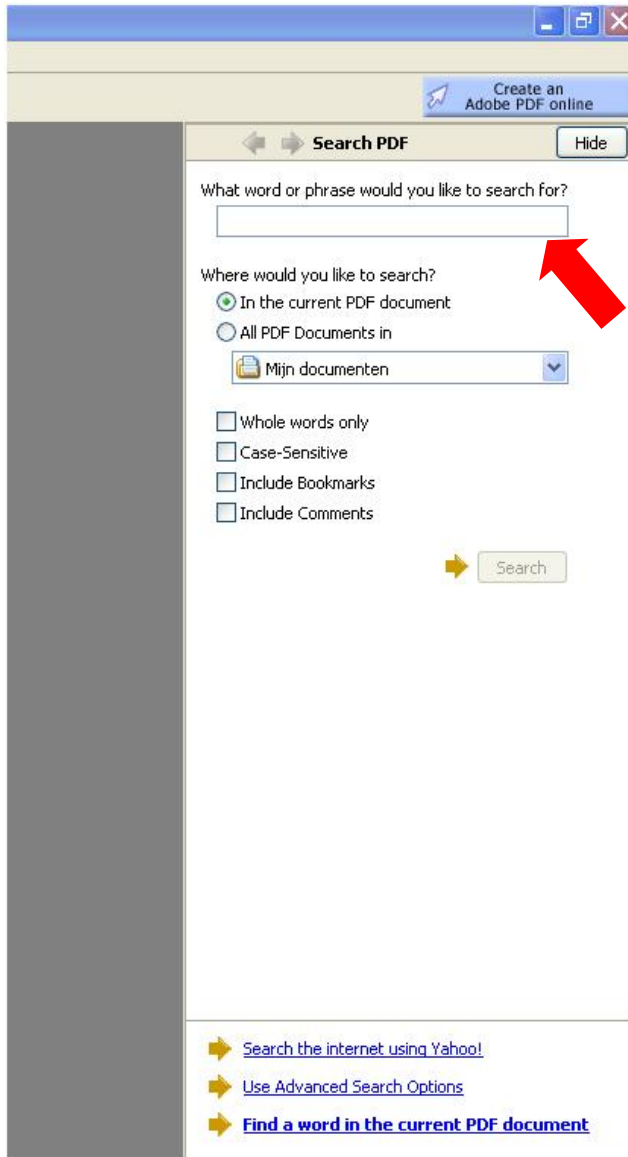
De Adobe-zoekfunctie

Open het programma Adobe Reader



Open de search-functie => Er opent een nieuw scherm

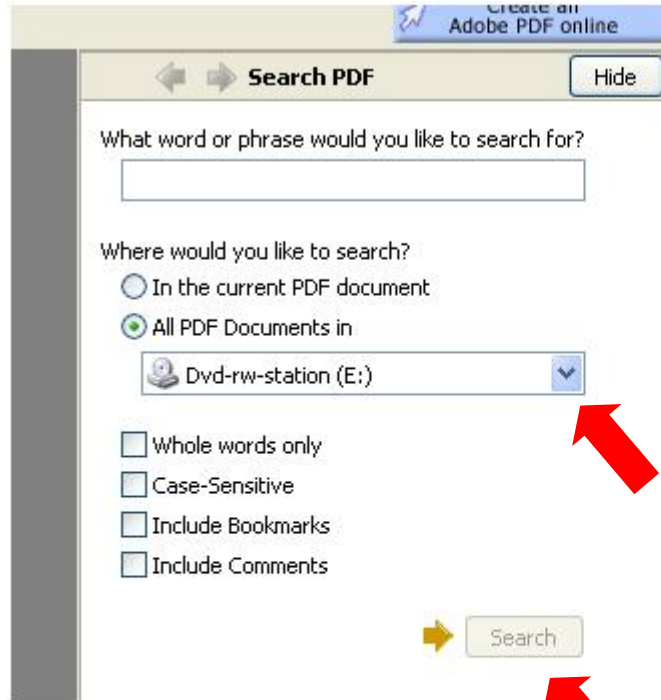
De Adobe-zoekfunctie



Adobe PDF search interface. The window title is "Create an Adobe PDF online". The search bar is titled "Search PDF" and has a "Hide" button. The search input field is empty. Below the input field are radio buttons for "In the current PDF document" (selected) and "All PDF Documents in". A dropdown menu shows "Mijn documenten". There are four checkboxes: "Whole words only", "Case-Sensitive", "Include Bookmarks", and "Include Comments". A "Search" button is at the bottom. At the bottom of the window, there are three links: "Search the internet using Yahoo!", "Use Advanced Search Options", and "Find a word in the current PDF document".

Voer hier de zoekterm in

De Adobe-zoekfunctie



Create an Adobe PDF online

Search PDF Hide

What word or phrase would you like to search for?

Where would you like to search?

In the current PDF document

All PDF Documents in

Whole words only

Case-Sensitive

Include Bookmarks

Include Comments

Geef aan in welk station de CD zit

De Adobe-zoekfunctie

The screenshot shows the Adobe Acrobat search interface. The main window is mostly blank, with the text "Overzicht van alle antwoorden" (Overview of all answers) written in red in the center. On the right side, the "Search PDF" panel is open, displaying search statistics and a list of results. A red arrow points to the first result in the list.

Overzicht van alle antwoorden

Search PDF Hide

Finished searching for:
glare

Finished searching in:
Mijn documenten

Documents found:
3

Total instances found:
34

[New Search](#)

Results:

- GLARE: Nederlands succesmateriaal
- GLARE: Nederlands succesmateriaal SAMI
- GLARE, een soort 'verbeterd aluminium', l
- een GLARE-fabriek geopend Het aluminium
- laminatmateriaal GLARE is een succes in
- gloednieuwe GLARE-fabriek geopend doc
- Zaken. GLARE werd ontwikkeld bij de faci
- millimeter. GLARE is een soort 'verbeterd
- GLARE bestaat uit verschillende lagen. Ex
- van GLARE vergt bijna twintig jaar, maar
- met GLARE Beeld:
- Glare (Glass REinforced laminate)
- GLARE: een nieuw vliegtuigmateriaal

Sort by: Relevance Ranking

Collapse file paths

[Refine Search Results](#)

[Done](#)

[Find a word in the current PDF document](#)

1 of 1