

Blusstoffen

Natte blusstoffen:

- Water
- Stoom
- Schuim

Droge blusstoffen:

- Zand
- Poeder
- Koolzuurgas
- B.C.F. (broomchloorfluormethaan)
- B.T.M. (broomfluormethaan)

Toepassing van blusstoffen:

Blusstof:	Werking:	Gebruik:
water	afkoeling	bij gewone branden
Stoom	verstikking	bij brand in besloten ruimten
Schuim	Verstikking	bij vloeistofbranden
Zand	verstikking	bij kleine vloeistofbrand, in-dammen
Poeder	vlam-afbreking	bij alle branden
Koolzuurgas	verstikking	bij brand in besloten ruimten

Toepassing van water als blusstof:

De blussende werking van water is tweeledig. Het is afkoelend, door de afkoeling vermindert de gasontwikkeling waardoor de brand geen voedsel meer krijgt. Het is tevens verstikkend doordat de stoom de zuurstof verdringt.

Conclusie: De warmte wordt in het water opgenomen en door de ontstane stoom afgevoerd.

Dus gevaar door afkoeling en door gebrek aan zuurstof neemt het CO-gehalte toe al gevolg van onvolledige verbranding, (besloten ruimten). Na de blussing moet goed geventileerd worden.

Voordelen van het blussen met water:

- 80% van de branden zijn te blussen met water.
- water is onbeperkt en snel verkrijgbaar
- water is goedkoop
- water kan snel warmte opnemen
- 1 liter water geeft 1700 liter stoom
- deze stoom werkt verstikkend

Wat kan niet met water geblust worden:

- vloeistoffen die lichter zijn dan water en niet met het water mengbaar zijn
- metaalbranden
- elektrische installaties
- telefooncentrale
- computerruimten
- teer
- gasbranden
- de meeste chemicaliën

Toepassing van zand als blusstof:

Zand ontleend haar blussende werking doordat deze verstikkend werkt. Het zand dekt de brand af waardoor toetreding van zuurstof wordt verhinderd. Bovendien vermindert zand de brandbaarheid van de stof doordat vloeistoffen door het zand worden geabsorbeerd.

Zeer geschikt voor het blussen van:

- plassen met brandende vloeistoffen
- teer
- asfalt
- metaalbranden
- indammen van uitstromende vloeistoffen en het afdichten van rioolputten.