

TURVATEKNIIKAN KESKUS

TUKES-julkaisu

**LUETTELO YLEISIMMISTÄ PALAVISTA NESTEISTÄ**

Helsinki 1999

## Sisällysluettelo

Yleistä.....	3
Luettelon sisäl- tö.....	3
Nimi.....	3
Luokitus.....	3
Kemiallinen kaava.....	4
Leimahduspiste.....	4
Itsesyttymislämpötila.....	5
Syttymisrajat.....	5
Tiheys.....	5
Kiehumispiste.....	5
Veteen liukoisuus.....	6
Reaktioalttius.....	6
Syttymisryhmä.....	7
Räjähdyksryhmä.....	7
Liite: Palavien nesteiden luettelo.....	

## **Alkulause**

Turvatekniikan keskus julkaisee yleisimpiä palavia nesteitä koskevan luettelon TUKESin julkaisusarjassa. Luettelon tavoitteena on helpottaa palavien nesteiden ja kaasujen ominaisuuksia koskevien tietojen löytymistä. Tiedot aineista on tiivistetty mahdollisimman yksinkertaiseen ja havainnolliseen muotoon.

Vaarallisten kemikaalien teollisesta käsittelystä ja varastoinnista annetun asetuksen (59/1999) 4 §: ssä on määritelty palava neste. Luettelo sisältää yleisimmät asetuksen soveltamisalaan kuuluvat palavat nesteet ja kaasut, sekä joitakin palavien nesteiden ominaisuuksia kuvaavia tietoja. Palavien nesteiden luokituksessa on käytetty varoitusmerkkien kirjaintunnuksia ja sanallista selitystä palavuudesta.

Mahdolliset parannus- ja korjausehdotukset voi ilmoittaa Turvatekniikan keskukselle laitosvalvontayksikköön (puh. 09-61671).

## LUETTELO YLEISIMMISTÄ PALAVISTA NESTEISTÄ

### YLEISTÄ

Luettelo sisältää yleisimmät **vaarallisten kemikaalien teollisesta käsittelystä ja varastoinnista annetun asetuksen 59/1999** soveltamisalaan kuuluvat palavat nesteet. Luettelossa mainitaan myös eräitä sellaisia kaikissa paljousuhteissa veteen liukenevia palavia nesteitä, joiden leimahduspiste on yli 55 °C, vaikka asetusta ei niihin sovelletakaan.

Kustakin luettelossa mainitusta aineesta annetaan eräitä ominaisuuksia koskevia tietoja, kuten luokitus, leimahduspiste, itsesyttymislämpötila, syttymisrajat, tiheys, kiehumispiste, veteen liukoisuus, reaktioalttius, syttymisryhmä ja räjähdysryhmä. Mikäli tietoja ei ole ollut saatavissa, kohta on jätetty tyhjäksi.

Luettelossa olevat arvot on koottu alan ammattikirjallisuudesta. Kirjallisuudessa esiintyvät arvot voivat poiketa huomattavastikin toisistaan, mikä johtuu erilaisista mittausmenetelmistä, aineissa esiintyvistä epäpuhtauksista ja aineiden koostumusten vaihteluista. Poikkeamat ovat kuitenkin sellaisia, ettei niillä ole sanottavampaa merkitystä palavien nesteiden ja kaasujen vaarallisuutta arvosteltaessa.

### LUETTELON SISÄLTÖ

#### Nimi

Aineet ovat luettelossa aakkosjärjestyksessä. Aineen nimen alla mainitaan muita siitä mahdollisesti käytettäviä nimiä. Nämä esiintyvät luettelossa myös omilla aakkosjärjestyksen mukaisilla paikoillaan. Lisäksi yleiseen kielenkäyttöön vakiintuneet nimet on pyritty ottamaan huomioon hakusanoina.

#### Luokitus

##### Palavuus

##### Erittäin helposti syttyvät palavat nesteet ja kaasut(F+)

Palavat nesteet, joiden kiehumispiste on enintään 35 °C ja leimahduspiste on alle 0 °C (vaaralauseke R12, ensimmäinen luetelmakohta).

Palavat kaasut (vaaralauseke R12, toinen luetelmakohta).

Nestemäiset aineet ja valmisteet, joita pidetään kiehumispistettään korkeammas-  
sa lämpötilassa.

##### Helposti syttyvät palavat nesteet (F)

Palavat nesteet, joiden leimahduspiste on alle 21 °C (vaaralauseke R11, toinen luetelmakohta).

Aineet ja valmisteet, jotka voivat kuumentua ja lopulta syttyä itsestään joutuesaan kosketukseen ilman kanssa ympäristön lämpötilassa ilman ulkopuolista energiaa (vaaralauseke R17).

Kemikaalit, joiden leimahduspiste on alempi kuin 55 °C ja jotka pysyvät nesteinä paineenalaisina ja jotka tietyissä prosessiolosuhteissa, kuten korkeassa paineessa tai korkeassa lämpötilassa, voivat aiheuttaa suuronnettomuuden vaaran.

#### Syttyvät palavat nesteet

Palavat nesteet, joiden leimahduspiste on 21 °C tai korkeampi mutta enintään 55 °C ja jotka ylläpitävät palamista (vaaralauseke R10). Luettelossa käytetään merkintää Fsyttävä.

Muista palavista nesteistä, joiden leimahduspiste on korkeampi kuin 55 °C mutta enintään 100 °C, käytetään luettelossa merkintää Fpalava.

Aineita, joiden kohdalla ei ole palavuusluokitusta, eivät palavien nesteiden säädökset koske. Asetus kuitenkin koskee näitäkin aineita, mikäli niillä on muita vaarallisuusominaisuuksia.

#### **Muu ominaisuus**

Aineen vaarallisuus terveydelle ja ympäristölle on otettu mukaan sikäli kuin ne on mainittu STM:n päätöksen (164/1998) liitteenä olevassa aineluettelossa 1. Kun aineella on vain palavuutta koskeva merkintä, muu ominaisuus kohta on jätetty tyhjäksi (-).

\* merkintä tarkoittaa, että aineen luokitus on määritetty leimahduspisteen mukaan eikä mahdollisia muita vaarallisuusominaisuuksia kuin palavuus ole huomioitu.

## **Kemiallinen kaava**

Kemiallisten yhdisteiden kaavat on merkitty luetteloon useimmiten bruttokaavoina.

## **Leimahduspiste**

Leimahduspiste on se alin lämpötila, jossa nesteen pinnasta normaali-ilmanpaineessa erottuu niin paljon höyryä, että se muodostaa pinnan lähellä olevan ilman kanssa syttyvän höyry-ilma-seoksen määritettynä tutkimusmenetelmällä, jossa käytetään niin sanottua **suljetun upokkaan menetelmää**.

Leimahduspisteen määrittämiseen soveltuvat mm. ASTM-, DIN-, IP- tai ISO-standardeissa esitetyt suljetun upokkaan käyttöön perustuvat menetelmät. Eräille aineille on kuitenkin ollut saatavissa vain avointa upokasta käyttäen määritetty arvo, jolloin leimahduspiste on taulukossa merkitty sulkuihin. Avoimella menetelmällä määritetty leimahduspiste saattaa olla useita asteita korkeampi kuin suljetulla upokkaalla saatu arvo.

Nesteeet saattavat syttyä myös leimahduspisteensä alapuolella olevissa lämpötiloissa, kun ne ovat erittäin hienojakoisessa (sumumaisessa) muodossa tai ovat koostuneet eri jakeista kuten öljytuotteet. Nesteseoksien leimahduspiste voi olla alempi kuin yksityisten seoksessa olevien aineiden leimahduspisteet.

Palamispisteellä tarkoitetaan alinta lämpötilaa, jossa aineesta kehittyi niin paljon syttyviä kaasuja, että ne leimahdettuaan jatkavat palamista ulkoisen lämmönlähteen poistumisen jälkeen. Testimenetelmänä käytetään ASTM D92, Standard Test Method for Flash and Fire Points of Cleveland Open Cup.

## Itsesyttymislämpötila

Aineen itsesyttymislämpötila on se alin lämpötila, johon kuumennuttuaan aine syttyy itsestään palamaan ja jatkaa palamista ilman ulkopuolista lämmönlähdettä, liekkiä tai kipinää.

Kaasun ja ilman seossuhde, syttymistilan muoto ja koko, seoksen lämmitysnopeus sekä koeastian materiaali voivat vaikuttaa itsesyttymislämpötilaan. Muita vaikuttavia tekijöitä ovat syttymisväline ja sen lämpötila, katalyyttisten tai muiden läsnä olevien aineiden vaikutus sekä happipitoisuus. Luettelossa ilmoitetut itsesyttymislämpötilat ovat vain suuntaa antavia, sillä eri menetelmillä määritetyt itsesyttymislämpötilat saattavat poiketa toisistaan paljonkin. Niiden aineiden kohdalla, joista on ilmoitettu syttymisryhmä, itsesyttymislämpötila on valittu CEI/IEC 79-20:1996 mukaan

## Syttymisrajat

Palavien kaasujen ja höyryjen **alempi ja ylempi syttymisraja** on se pitoisuus, jonka ala- tai vastaavasti yläpuolella kyseinen kaasu- tai höyryilmaseos ei enää syty. Kun seoksen pitoisuus on alemman syttymisrajan alapuolella, se on liian lauha palaakseen. Kun seoksen pitoisuus on syttymisrajan yläpuolella, se on liian rikasta palaakseen. Nämä rajat on ilmoitettu palavan aineen määränä ilmassa tilavuusprosentteina (til.-%) normaalipaineen alaisena ja 20 °C lämpötilassa. Taulukkoon on samoihin sarakkeisiin merkitty syttymisrajat myös käyttäen yksikköä g/m<sup>3</sup>, jolloin arvot on merkitty hakasulkuihin.

Syttymisrajat saattavat muuttua huomattavastikin taulukossa annetuista arvoista, jos paine tai lämpötila poikkeaa normaaliarvostaan. Paineen tai lämpötilan nousu vaikuttaa yleensä siten, että alempi syttymisraja laskee ja ylempi nousee. Paineen tai lämpötilan pienenemisellä on päinvastainen vaikutus.

## Tiheys

**Nesteen tiheys** on ilmoitettu suhteessa veden tiheyteen, jonka lukuarvoksi on otettu 1. Kun tiheys on hyvin lähellä arvoa 1 on poikkeaman suunta ilmoitettu merkillä + tai -.

**Höyryn tiheys** on ilmoitettu vastaavasti suhteessa ilman tiheyteen, jonka lukuarvo on 1.

## Kiehumispiste

Kiehumispiste on normaalipaineessa olevan nesteen kiehumislämpötila. Ellei aineelle voida määrittää tarkkaa kiehumispistettä tai jos kysymys on seoksesta, on sen kiehumisalue ilmoitettu kahdella toisistaan vinoviivalla erotetulla luvulla.

## Veteen liukoisuus

Veteen liukoisuus on ilmoitettu merkinnöillä: ei, osittain ja kyllä. Ei tarkoittaa, että ainetta liukenee alle 10 g 100 ml:aan vettä. Ositt. tarkoittaa, että ainetta liukenee alle 25 g mutta vähintään 10 g 100 ml:aan vettä ja Kyllä tarkoittaa, että 25 g tai enemmän ainetta liukenee 100 ml:aan vettä.

## Reaktioalttius

Tässä esitetty aineiden reaktioalttius on otettu NFPA N:o 325 M- järjestelmästä. Vaarallisuus ilmaistaan viidellä luokalla siten, että neljä tarkoittaa vakavaa vaaraa ja nolla tarkoittaa, ettei erityistä vaaraa ole. Vaarallisuuden määrittely perustuu aineiden herkkyyteen vapauttaa energiaa joko yksinään tai yhdessä veden kanssa. Reaktioalttiutta arvioitaessa on otettu huomioon lämpötilan, iskun ja paineen vaikutus.

### Luokka 4.

Aineet, jotka yksinäänkin voivat normaalilämpötilassa ja -paineessa helposti räjähtää, hajota tai muulla tavalla reagoida räjähdysenomaisesti. Näihin sisältyvät aineet, jotka ovat herkkiä mekaaniselle tärähdykselle tai äkilliselle lämpövaikutukselle.

Mikäli tällaisia aineita on kehittyneessä palossa, on alue evakuoitava ja muodostettava suojavyöhyke paloalueen ympärille.

### Luokka 3.

Aineet, jotka yksinäänkin voivat räjähtää tai räjähdysenomaisesti hajota tai reagoida paineisina tai kuumina, mutta jotka normaalilämpötilassa ja -paineessa vaativat räjähtääkseen voimakkaan alkusysäyksen. Näihin sisältyvät aineet, jotka ovat herkkiä äkilliselle lämpövaikutukselle tai mekaaniselle iskulle suurissa lämpötiloissa ja paineissa tai jotka reagoivat räjähtäen normaalilämpötilassa ja -paineessa veden kanssa.

Sammutustyö tulee suorittaa suojautuneena.

### Luokka 2.

Aineet, jotka yksinäänkin ovat yleensä pysymättömiä ja joissa helposti tapahtuu nopea ja voimakas kemiallinen muutos, mutta jotka eivät räjähdä. Näihin sisältyvät aineet, jotka voivat muuttua kemiallisesti vapauttaen samalla nopeasti energiaa normaalilämpötilassa ja -paineessa tai joissa voi tapahtua nopea ja voimakas kemiallinen muutos suurissa lämpötiloissa tai paineissa. Näihin sisältyvät myös ne aineet, jotka saattavat reagoida voimakkaasti veden kanssa tai jotka saattavat muodostaa räjähdysalttiita seoksia veden kanssa.

Kehittyneissä paloissa tulee sammutustyö suorittaa turvalliselta etäisyydeltä tai suojautuneena.



Luokka 1.

Aineet, jotka yksinään ovat yleensä pysyviä, mutta jotka saattavat muuttua pysymättömiksi suurissa lämpötiloissa ja paineissa tai reagoida veden kanssa vapauttaen samalla hiukan energiaa.

Sammutustyössä tulee olla varovainen.

Luokka 0.

Aineet, jotka yksinään ovat yleensä pysyviä myös palo-olosuhteissa eivätkä reagoi veden kanssa. Tavanomaisia sammutustoimenpiteitä voidaan käyttää.

## Syttymisryhmä

Palavien nesteiden ja kaasujen syttymisryhmät **T1 ... T6** on määritetty niiden itsesyttymislämpötilan mukaan. Sähkölaitteet on jaettu vastaaviin ryhmiin pintalämpötilansa perusteella. Syttymisryhmät osoittavat sähkölaitteiden sallitun enimmäislämpötilan kyseisen aineen muodostamassa räjähdysvaarallisessa tilassa.

Syttymisryhmä	Kaasun (höyryn) itsesyttymislämpötila	Sähkölaitteen suurin sallittu pintalämpötila
	°C	°C
T1	>450	450
T2	300 ... 450	300
T3	200 ... 300	200
T4	135 ... 200	135
T5	100 ... 135	100
T6	85 ... 100	85

## Räjähdysryhmä

Räjähdysryhmä osoittaa sähkölaitteiden sopivuutta tiettyihin räjähdysvaarallisiin tiloihin. Sähkölaitteet jaetaan kahteen räjähdysryhmään sen mukaan käytetäänkö niitä kaivoksissa, **räjähdysryhmä I**, tai muissa räjähdysvaarallisissa tiloissa kuin kaivoksissa, **räjähdysryhmä II**. Räjähdysryhmät **IIA, IIB ja IIC** viittaavat Exd- ja Exi- räjähdysuojarakenteisten laitteiden ominaisuuksiin.

Nesteet ja kaasut jaetaan räjähdysryhmiin (IIA, IIB ja IIC) suurimman kokeellisen turvaraon ja pienimmän syttymisvirran mukaan. Räjähdyspaineen kestäviä koteloita (Exd) varten määritetään koesäiliön avulla suurin kokeellinen turvarako (Maximum Experimental Safe Gaps = MESG). Rajat ovat eri alaryhmille seuraavat: **A:** MESG > 0,9 mm, **B:** MESG 0,5 ... 0,9 mm ja **C:** MESG < 0,5 mm.

Luonnostaan vaarattomilla laitteilla (Exi) aineet on jaettu alaryhmiin pienimmän syttymisvirran perusteella (Minimum Igniting Current = MIC) suhteessa laboratoriometaanin syttymisvirtaan. Rajat ovat eri alaryhmille seuraavat: **A:** MIC-suhde >0,8, **B:** MIC-suhde 0,45 ... 0,8 ja **C:** MIC-suhde < 0,45. Useimmilla aineilla riittää jompikumpi näistä määrittämisistä sen sijoittamiseksi oikeaan alaryhmään.

Syttymis- ja räjähdysryhmät on otettu CEI/IEC 79-20: 1996 teknisestä raportista Data for flammable gases and vapours, relating to the use of electrical apparatus.

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>Adiponitrili</b> adipylidinitriili, tetrametyleenidisyanidi	Fpalava	*)	CN(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CN	93				1,0-	3,7	295	Ositt.			
<b>Akroleiini</b> 2-propenaali, akryyialdehydi	F	T+	CH <sub>2</sub> =CHCHO Epästabiili	-26	217	2,8 [65]	31 [730]	0,8	1,9	52	Kyllä	3	T3	IIB
<b>Akryylihapo</b>	Fsytyvä	C	CH <sub>2</sub> =CHCOOH Huom! Polymeroituu	54	406	2,4	8,0	1,1	2,5	142	Kyllä	2	T2	IIB
<b>Akryliintriili</b> vinyylisyanidi propyleeninitriili	F	T	CH <sub>2</sub> =CHCN	-5	480	3,0 [65]	17 [380]	0,8	1,8	77	Kyllä	2	T1	IIB
<b>Aldoli</b> <b>Aldriini luoksena</b> 1,2,3,4,10,10-heksakloori- 1,4,4a,5,8,8a-heksahydro- ekso- 1, 4-endo- 5,8-di- metanonafaleeni	Fpalava	T;N	CH <sub>3</sub> CHOHCH <sub>2</sub> CHO C <sub>12</sub> H <sub>8</sub> C <sub>16</sub>	66 >65	245			1,1	3,0	193	Kyllä Ei	2 0		
<b>Alkoholi</b> kts. etyylialkoholi <b>Alkoholin vesiliuos</b> kts. etyylialkoholin vesiliuos	F	*)												
<b>Allyylialkoholi</b> propenoli	Fsytyvä	T;N	CH <sub>2</sub> =CHCH <sub>2</sub> OH	21	378	2,5 [60]	18 [490]	0,9	2,0	97	Kyllä	1	T2	IIB
<b>Allyyliamiini</b>	F	T	CH <sub>2</sub> =CHCH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	-29	374	2,2	22	0,8	2,0	55/58	Kyllä	1		
<b>Allyyli-2,3-epoksi-propyyli- eetteri</b> kts. allyyiliglysidyylietteri	Fpalava	Xn												
<b>Allyyiliglysidyylietteri</b> Allyyli-2,3-epoksi-propyyli- eetteri	Fpalava	Xn	H <sub>2</sub> C=CHCH <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub> CHCH <sub>2</sub> O	57	249			1,0	3,4	154	Ei	0	T3	IIB
<b>Allyylikloridi</b>	F	*)	CH <sub>2</sub> =CHCH <sub>2</sub> Cl	-32	390	2,9 [105]	11,2 [360]	0,9	2,6	45	Ei	1	T2	IIA
<b>Aminobutaani</b> kts. butyyliamiini	F	Xi												
<b>Aminoetaani</b>	F+	Xi												

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahduspiste (°C)	Itsesyttymislämpötila (°C)	Syttymisrajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehumispiste (°C)	Veteenliukoisuus	Reaktioalttius	Syttymisryhmä	Räjähdyserhmä
	Palavuus	Muu ominaisuus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
kts. etyyliamiini <b>2-Aminobutaani</b>	F	C;N												
kts. sek-butyliamiini <b>2-Aminoetanol</b>														
kts. etanoliamiini <i>b</i> - <b>Aminoetyylialkoholi</b>														
kts. etanoliamiini <b>2-Aminopropaani</b>	F+	Xi	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CHNH <sub>2</sub>	<-20	340	2,3	10,4	0,7	2,0	32	Kyllä	0	T2	IIA
isopropyliamiini <b>3-Aminopropyliidietyyliamiini</b>	Fsytyvä	C												
kts. 3-dietyliaminopropyliamiini <b>3-Aminopropyli-dimetyyliamiini</b>	Fsytyvä	C												
kts. dimetyyliamino-propyliamiini <b>Ammoniakki</b>	Fsytyvä	T;N	NH <sub>3</sub>	Kaasu	630	16 [115]	28 [200]	0,7	0,6	-33	Kyllä	0	T1	IIA
<b>n-Amyylialkoholi</b> , prim. 1-pentanol	Fsytyvä	Xn	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH	33	298	1,2 [47]	10 [380]	0,8	3,0	138	Ositt.	0	T3	IIA
<b>n-Amyylialkoholi</b> , sek. metyylipropylikarbinoli, 2-pentanol	Fsytyvä	Xn	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> CH(OH)CH <sub>3</sub>	34	300	1,2 [44]	9 [300]	0,8	3,0	118	Ei	0	T3	IIA
<b>i-Amyylialkoholi</b> , prim. kts. i-butylikarbinoli	Fsytyvä	Xn												
<b>i-Amyylialkoholi</b> , sek. metyyli-i-propylikarbinoli	Fsytyvä	Xn	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CHCH(OH)CH <sub>3</sub>	-30		~1,2 [44]	~8 [300]	0,8	3,0	113	Ei			
<b>Amyylialkoholi</b> , tert. dimetyylietylikarbinoli	F	Xn	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> C(OH)C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	19	392	1,2 [44]	9 [300]	0,8	3	102	Ositt.	0	T2	IIA
<b>n-Amyyliasettaatti</b> etikahappoamyyliesteri, 1-pentanoliasetaatti	Fsytyvä	*)	CH <sub>3</sub> COOC <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	25	360	1,1 [60]	7,5 [410]	0,9	4,5	149	Ositt.	0		
<b>n-Amyyliasettaatti</b> , sek.	Fsytyvä	*)	CH <sub>3</sub> COOCH(CH <sub>3</sub> )C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	32				0,9	4,5	121	Ositt.	0		
<b>i-Amyyliasettaatti</b>	Fsytyvä	*)	CH <sub>3</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	25	360	1	10	0,9	4,5	143	Ositt.	0		

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
etikkahappo-i-amyliesteri <b>i-Amylibutyraatti</b>	Fpalava	*)	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> COOC <sub>3</sub> H <sub>5</sub> (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	59		[60]	[550]	0,9	5,5	178	Ositt.			
voihappo-i-amyliesteri <b>i-Amyliformiaatti</b>	Fsytyvä	*)	HCOOC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	22	320	1,7 [82]	10 [480]	0,9	4,0	124	Ositt.			
muurahaishappo-i-amyli- esteri <b>Amylikloridit</b> (seos)	F	*)	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> Cl	3	260	1,5 [60]	8,6 [380]	0,9	3,6	85/109	Ei	0		
<b>Amylipropionaatti</b> pentylipropionaatti propionihappoamyliesteri	Fsytyvä	-	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> COO(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>	(41)	380			0,9	5,0	135/175	Ei	0		
<b>Aniliini</b>	Fpalava	T;N	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	70	630	1,3 [50]	11 [425]	1,0+	3,2	184	Ositt.	0	T1	IIA
<b>o-Anisidiini</b> 2-metoksianiliini	Fpalava	T+;N	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> (CH <sub>3</sub> )NH <sub>2</sub>	(85)	480			1,0	3,9	200	Ei	0		
<b>Asetaali</b> asetaldehydidietyyliasetaali	F	*)	CH <sub>3</sub> CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	-20	230	1,6 [80]	10,4 [510]	0,8	4,1	102	Ositt.	0		
<b>Asetaldehydi</b> etanaali	F+	Xn	CH <sub>3</sub> CHO Huom! Polymeroituu	-38	204	4,0 [73]	60 [1040]	0,8	1,5	21	Kyllä	2	T3	IIA
<b>Asetaldehydidietyyli- asetaali</b> kts. asetaali	F	*)												
<b>Asetanhydridi</b> kts.etikkahappoanhydridi	Fsytyvä	C												
<b>Asetetikkaesteri</b> asetyylietikkahappo- etyyliesteri	Fpalava	*)	CH <sub>3</sub> COCH <sub>2</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	84	295			1,0+	4,5	180	Ositt.	0		
<b>Asetoni</b> dimetyyliketoni propanoni	F	-	CH <sub>3</sub> COCH <sub>3</sub>	-18	535	2,6 [60]	12 [310]	0,8	2,0	56	Kyllä	0	T1	IIA
<b>Asetonitrili</b>	F	T	CH <sub>3</sub> CN	2	523	3 [16]	16 [270]	0,8	1,4	82	Kyllä	3	T1	IIA
<b>Asetonyyliasetoni</b> 2,5-heksaanidioni		*)	(CH <sub>2</sub> COCH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	79	494			1,0-	3,9	192	Kyllä	0		
<b>Asetyleeni</b>	F+	-	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>	Kaasu	305	1,5	100		0,9	-84	Kyllä	3	T2	IIC

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
etyyni						[16]	[1080]							
<b>cis-Asetyleenidikloridi</b>	F	Xn	CHCl=CHCl	6	440	6,2	16	1,3	3,4	60	Ei	2	T2	IIA
1,2-dikloorietyleeni, cis														
<b>trans-Asetyleenidikloridi</b>	F	Xn	CHCl=CHCl	6	460	9,7	12,8	1,3	3,4	48	Ei	2		
1,2-dikloorietyleeni, trans														
<b>Asetyyliasetoni</b>	Fsytyvä	*)	CH <sub>3</sub> COCH <sub>2</sub> COCH <sub>3</sub>	34	340			1,0-	3,5	140	Kyllä	0	T2	IIA
<b>Asetyylietikkahappo- etyyliesteri</b>	Fpalava	*)												
kts. asetikkaesteri														
<b>Asetyyliglykolinahappo- etyyliesteri</b>	Fpalava	*)	CH <sub>3</sub> COOCH <sub>2</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	82					5,0	184	Ei			
<b>Asetyylikloridi</b>	F	C	CH <sub>3</sub> COCl	5	390	7,3	19,0	1,1	2,7	51	Nopea hajoa- minen	2	T2	(IIA)
<b>Atsiridiini</b>	F	T+;N												
kts. etyleeni-imiini														
<b>Avantiini</b>	F	*)												
kts. i-propyylialkoholi														
<b>Bensiinit</b>	F+/F	T	C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> ...C <sub>9</sub> H <sub>20</sub>	<-40		1,4	7,6	n.0,7	3 - 4	30/205	Ei	0		
						[50]	[365]							
<b>Bentsaldehydi</b>	Fpalava	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CHO	64	192	1,4		1,1	3,7	179	Ei	0	T4	IIA
karvasmanteliöljy						[60]								
<b>Betseeni</b>	F	T	C <sub>6</sub> H <sub>6</sub>	-11	560	1,3	7,1	0,9	2,8	80	Ei	0	T1	IIA
bentsoli						[39]	[270]							
<b>Bentsoehappo- metyyliesteri</b>	Fpalava	*)												
kts. metyylibentsoaatti														
<b>Bentsoli</b>	F	T												
kts. bentseeni														
<b>Bentsoylikloridi</b>	Fpalava	C	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COCl	71				1,2	4,9	198	Hajoaa	1		
<b>Bentsyylialkoholi</b>	Fpalava	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CH <sub>2</sub> OH	100	435			1,0+	3,7	206	Ositt.	0		
fenylikarbinoli														
<b>Bentsyyliasettaatti</b>	Fpalava	*)	CH <sub>3</sub> COOCH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	n. 100	463			1,1	5,2	214	Ositt.	0		
<b>Bentsyylibromidi</b>	Fpalava	Xi	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CH <sub>2</sub> Br	75						198	Ei			

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahduspiste (°C)	Itsesytymislämpötila (°C)	Syttymisrajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehumispiste (°C)	Veteenliukoisuus	Reaktioalttius	Syttymisryhmä	Räjähdyksryhmä
	Palavuus	Muu ominaisuus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
bromitolueeni <b>Bentsyylikloridi</b>	Fpalava	T	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CH <sub>2</sub> Cl	67	585	1,1 [55]		1,1	4,4	179	Ei	1	T1	IIA
klooritolueeni <b>Bimetyyli</b> kts. etaani	F+	-												
<b>Bis-(2-kloorietyylieetteri)</b> 2,2' -dikloorietyylieetteri	Fsyttävä	T+	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Br	51	596			1,5	5,4	156	Ei	0		
<b>Bitumiliuokset</b>	Fsyttävä	*)		>21				1,0-			Ei			
<b>Bitumiöljyt</b>	Fpalava	*)		>70				1,0-			Ei			
<b>Borneoli</b>	Fpalava	*)	C <sub>10</sub> H <sub>17</sub> OH	66				1,0+	5,3	212	Ei	0		
										Sublimoituu				
<b>Bromibentseeni</b>	Fsyttävä	Xi	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Br	51	596			1,5	5,4	156	Ei	0		
<b>Bromietaani</b> kts. etyylibromidi		Xn												
<b>Bromitolueeni</b> kts. bentsyylibromidi	Fpalava	Xi												
<b>Butaani</b>	F+	-	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	Kaasu	372	1,5 [37]	8,5 [210]		2,0	0	Ei	0	T2	IIA
<b>1,3-Butadieeni</b>	F+	T	CH <sub>2</sub> =CHCH=CH <sub>2</sub> Huom! Polymeoituu	Kaasu	430	1,1 [25]	12,5 [290]		1,9	-4	Ei	2	T2	IIB
<b>Butalydi</b> kts. n-butyrialdehydi	F	*)												
<b>Butanaali</b> kts. n-butyrialdehydi	F	*)												
<b>1-Butanoli</b> n-butyylialkoholi propyylikarbinoli propyylietanoli	Fsyttävä	Xn	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> OH	29	366	1,4 [43]	11,2 [290]	0,8	2,6	118	Kyllä	0		
<b>2-Butanoli</b> n-butanoli-2 metyylietylikarbinoli sek. butyylialkoholi	Fsyttävä	Xn	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CHOHCH <sub>3</sub>	24	405	1,7 [53]	9,8 [306]	0,8	2,6	99	Kyllä	0		
<b>Butanoni</b> kts. etyylimetyyliketoni	F	*)												

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>Buteeni</b> butyleeni 2-metyylipropeeni	F+	*)	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>	Kaasu	440	1,6	10	0,6	2,0	-6	Ei	0	T2	IIA
<b>2-Butenaali</b> kts. krotonaldehydi	F	*)												
<b>2-Butoksietyyliasettaatti</b> kts. butyyliglykoliasettaatti	Fpalava	Xn												
<b>Butoli</b> kts. i-butylibutyyraatti	Fsytyvä	*)												
<b>Butyleeni</b> kts. buteeni	F+	*)												
<b>Butyleenioksidi</b>	F	*)	CH <sub>3</sub> HCOCHCH <sub>3</sub>	-15		1,5 [44]	18,3 [550]	0,8	2,5	65	Ositt.	2		
<b>Butyroni</b> kts. dipropyylketoni	Fsytyvä	*)												
<b>n-Butyronitriili</b>	Fsytyvä	T	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CN	(26)				0,8		117	Ositt.			
<b>Butyyliakrylaatti</b>	Fsytyvä	*)	CH <sub>2</sub> =CHCOOC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	36	268	1,5 [80]	9,9 [523]	0,9	4,4	145	Ei	2	T3	IIB
<b>i-Butyylialkoholi</b> i-butanoli	Fsytyvä	*)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CHCH <sub>2</sub> OH	29	n.430	1,7 [50]	10,9 [340]	0,8	2,6	107	Kyllä	0		
<b>n-Butyylialkoholi</b> kts. 1-butanoli	Fsytyvä	Xn												
<b>sek. Butyylialkoholi</b> kts. 2-butanoli	Fsytyvä	Xn												
<b>tert. Butyylialkoholi</b> 2-metyyli-2-propanoli	F	Xn	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> COH	11	480	2,4 [70]	8,0 [250]	0,8	2,6	83	Kyllä	0		
<b>n-Butyyliamiini</b> 1-aminobutaani	F	*)	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> NH <sub>2</sub>	-4	312	1,7 [50]	10,0 [300]	0,8	2,5	78	Kyllä	0	T2	IIA
<b>sek.-Butyyliamiini</b> 2-aminobutaani	F	C;N	CH <sub>3</sub> CH(NH <sub>2</sub> )C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-9	360	1,9	10,8	0,7	2,5	63	Kyllä	0		
<b>Butyyliamino-oleaatti</b>		*)	C <sub>17</sub> H <sub>33</sub> COONH <sub>3</sub> C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	(65)				0,9	12,3		Kyllä	0		
<b>n-Butyyliasettaatti</b>	Fsytyvä	-	CH <sub>3</sub> COOC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	22	360	1,2 [58]	7,5 [360]	0,9	4,0	127	Ositt.	0		
<b>i-Butyyliasettaatti</b>	F	*)	CH <sub>3</sub> COOCH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	18	421	2,4	10,5	0,9	4,0	118	Ei	0		



Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
etikkahappo-i-butyyliesteri <b>sek. Butyyliasettaatti</b>	F	-	CH <sub>3</sub> COOCH(CH <sub>3</sub> )C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	19		[115] 1,7 [80]	[510]	0,9	4,0	106	Ositt.	0		
<b>i-Butyylibutyraatti</b> butoli	Fsyttävä	*)	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> COOCH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	50				0,9	5,0	142/156	Ei			
voihappo-i-butyyliesteri <b>Butyylibutyraatti</b>	Fsyttävä	-	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COOC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	50				0,9	5,0	166	Ositt.	0		
<b>Butyylietteri</b> kts. n-dibutyylieetteri	Fsyttävä	*)												
<b>Butyylietiyyliketoni</b> 3-heptanoni	Fsyttävä	Xn	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> CO(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	45,5				0,8	3,4	148	Ei	0		
<b>Butyyliformiaatti</b>	F	-	HCOOC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	<21	320	1,7	8	0,9	3,5	106	Kyllä	0		
<b>Butyyliglykoli</b> butyyliisellosoivi		*)	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH	61	230	1,1	10,6	0,9	4,0	171	Kyllä	1		
2-butyylionsietanoli <b>Butyyliglykoliasettaatti</b>	Fpalava	Xn	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> OC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OCOCH <sub>3</sub>	(74)	355	1,7	8,4	0,9	5,5	184/195	Ei	1		
2-butoksietyyliasettaatti <b>i-Butyylikarbinoli</b>	Fsyttävä	Xn	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CHCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH	43	339	1,2	9,0	0,8	3,0	132	Ositt.	0	T2	IIA
i-amyylialkoholi, prim. 3-metyyli-1-butanoli <b>tert. Butyylikarbinoli</b>	Fsyttävä	*)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> CCH <sub>2</sub> OH	37				0,8	3,0	114	Ositt.	0		
2,2-dimetyyli-1-propanoli <b>n-Butyylikloridi</b>	F	-	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Cl	-10	250	1,8	10,1	0,9	3,2	77	Ei	0	T3	IIA
1-klooributaani <b>Butyyliaktaatti</b>	Fpalava	*)	CH <sub>3</sub> CH(OH)COOC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	71	383			1,0-	5,0	160	Ositt.	0		
maitohappobutyyliesteri <b>Butyyliimetakrylaatti</b>	Fsyttävä	*)	CH <sub>2</sub> =C(CH <sub>3</sub> )COOC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	(52)	289			0,9	4,9	163	Ei	0	T3	IIA
<b>2-Butyylioksietanoli</b> kts. butyyliglykoli														
<b>n-Butyylipropionaatti</b> propionihappobutyyliesteri	Fsyttävä	-	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> COOC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	32	389			0,9	4,5	146	Ei	0	T2	IIA
<b>Butyyliisellosoivi</b> kts. butyyliglykoli														
<b>Butyyli-i-valerianaatti</b>	Fsyttävä	*)	(CH <sub>3</sub> )CHCH <sub>2</sub> COOC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	53					5,5	135/185	Ei			
<b>n-Butyyrialdehydi</b>	F	*)	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CHO	-7	191	1,4	12,5	0,8	2,5	76	Ei	0	T4	IIA

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
butalydi						[42]	[380]							
butanaali														
<b>Carbitoli</b>														
kts. dietyleeniglykoli- monoetyylieetteri														
<b>Dekahydronaftaleeni</b>	Fpalava	*)	C <sub>10</sub> H <sub>18</sub>	58	288	0,7	4,9	0,9	4,8	195	Ei	0	T3	IIA
dekaliini						100 °C	100 °C							
<b>Dekaliini</b>	Fpalava	*)												
kts. dekahydronaftaleeni														
<b>n-Dekaani</b>	Fsyttävä	*)	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>8</sub> CH <sub>3</sub>	46	201	0,8	5,4	0,7	4,8	175	Ei	0	T3	IIA
						[41]	[320]							
<b>1,2-Diaminoetaani</b>	Fsyttävä	*)												
kts. etyleenidiamiini														
<b>Diasetoni</b>		Xi												
kts. diasetonialkoholi														
<b>Diasetonialkoholi</b>		Xi	CH <sub>3</sub> COCH <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> OH	58	680	1,8	6,9	0,9	4,0	165	Kyllä	0	T1	IIA
diasetoni						[86]	[330]							
<b>Di-n-butyyliamiini</b>	Fsyttävä	Xn	(C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> ) <sub>2</sub> NH	47				0,8	4,5	161	Ei	0		
<b>Di-sek.-butyyliamiini</b>	Fsyttävä	Xn	[C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> (CH <sub>3</sub> )CH] <sub>2</sub> NH	24				0,8	4,5	134	Kyllä	0		
<b>n-Dibutyylieetteri</b>	Fsyttävä	*)	(C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> ) <sub>2</sub> O	25	198	0,9	8,5	0,8	4,5	141	Ei	0	T4	IIB
butyylieetteri						[48]	[460]							
<b>Di-tert-butyyliperoksidi</b>	F	O	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> COOC(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	(18)	170			0,8	5,0	110	Ositt.	4	T4	IIB
<b>Dieselöljy</b>	Fpalava	Xn		>55	~210	~1	~6	0,8-0,9	~7	150/350	Ei	0		
<b>Dietyleeniglykolimono- etyylieetteri</b>		*)	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OH	94	190	1,8	12,2	1,0-	4,6	202	Kyllä	0		
karbitoli														
carbitoli														
<b>Dietyleeniglykolimono- metyylieetteri</b>		*)	CH <sub>3</sub> OC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OH	(93)				1,0+	4,1	193	Kyllä	0		
metyylikarbitoli														
<b>Dietyyliamiini</b>	F	Xi	(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub> NH	-32	312	1,8	10,1	0,7	2,5	57	Kyllä	0	T2	IIA
						[50]	[305]							
<b>3-Dietyyliaminopropyli- amiini</b>	Fsyttävä	C	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> NCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	38				0,8	3,5	137	Kyllä	0		
3-aminopropyliidietyyli-														

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
amiini														
N,N-dietyyli- 1,3-diaminopropani														
<b>N,N-Dietyylianiiliini</b>	Fpalava	T;N	$C_6H_5N(C_2H_5)_2$	87/88	332			0,9	5	n.216	Ei	0		
<b>Dietyylibentseeni</b>	Fpalava	*)	$C_6H_4(C_2H_5)_2$	57	430			0,9	4,6	183	Ei	0		
<b>N,N-Dietyyli-1,3-diamino- propani</b>	Fsyttävä	*)												
kts. 3-dietyyliamino- propyyliamiini														
<b>Dietyylieetteri</b>	F+	-												
kts. etyyлиеetteri														
<b>Dietyylietikkahappo</b>	Fpalava	*)	$(C_2H_5)_2CHCOOH$	99				0,9	4,0	194	Ositt.	0		
$\alpha$ -etyylivoihappo														
<b>Dietyyliglykoli</b>	Fsyttävä	*)	$C_2H_5OC_2H_4OC_2H_5$	35	170			0,8	4,1	122	Ositt.	0	T4	IIB
dietyylisellosoivi														
glykolidietyylieetteri														
<b>Dietyyliketoni</b>	F	-	$C_2H_5COC_2H_5$	(13)	445	1,6		0,8	3,0	101	Ositt.	0	T2	IIA
3-pentanoni														
<b>Dietyylimalonaatti</b>	Fpalava	*)	$CH_2(COOC_2H_5)_2$	94				1,1	5,5	199	Ei	0		
etyylimalonaatti														
malonihappodietyyliesteri														
<b>Dietyylioksalaatti</b>	Fpalava	Xn	$C_2H_5OOC COOC_2H_5$	76				1,1	5,0	180	Hajoaa vähitellen	0		IIA
<b>Dietyylioksididi</b>	F+	*)												
kts. etyyлиеetteri														
<b>Dietyylisellosoivi</b>	Fpalava	*)												
kts. dietyyliglykoli														
<b>Di-isobutyleeni</b>	F	-	$(CH_3)_3CCH_2C(CH_3)=CH_2$	>-7	305			0,7 g/cm <sup>3</sup>	4,0	118	Ei	0		
2,4,4-trimetyyli-1-penteeni														
<b>Di-isobutyliketoni</b>	Fsyttävä	Xi	$[(CH_3)_2CHCH_2]_2CO$	49			0,8	6,2	0,8	4,9	168	Ei	0	
2,6-dimetyyli-4-heptanoni														
<b>Di-isopropyyliamiini</b>	F	*)	$[(CH_3)_2CH]_2NH$	(-1)	285			0,7	3,5	84	Kyllä	0	T3	IIA
<b>Di-isopropyyлиеetteri</b>	F	*)	$(CH_3)_2CHOCH(CH_3)_2$	-36	405	1,0	2,1	[0,7]	3,5	68	Ei	1	T2	IIA
<b>Diketeni</b>	Fsyttävä	Xn	$CH_2CCH_2C(O)O$	30	200			1,1	2,9	127	Ei	2		
											Huom.			

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>o-Diklooribentseeni</b> o-diklooribentsoli	Fpalava	Xn;N	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub>	66	648	2,2 [130]	12 [750]	1,3	5,1	180	reagoi Ei	0	T1	IIA
<b>p-Diklooribentseeni</b>	Fpalava	*)	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> Huom! sulamispiste 55 °C	66				1,5	5,1	174	Ei	0		
<b>o-Diklooribensoli</b> kts. o-diklooribentseeni	Fpalava	Xn;N												
<b>2,2'-Diklooridietyyli- eetteri</b> kts. bis-(2-kloorietyyli- eetteri)	Fsytyvä	T+												
<b>1,1-Dikloorietaani</b> kts. etylideenikloridi	F	Xn												
<b>1,2-Dikloorietaani</b> kts. etyleenikloridi	F	*)												
<b>1,1-Dikloorietyleeni</b> vinylideenikloridi	F+	Xn	CH <sub>2</sub> =CCl <sub>2</sub> Huom! polymeroituu 53 °C	-28	440	5,6 [220]	16,0 [650]	1,3	3,4	32	Ei	2	T2	IIA
<b>1,2-Dikloorietyleeni</b> kts. asetyleenidikloridi	F	Xn												
<b>2,2'-Dikloorietyylieetteri</b>	Fsytyvä	*)	ClC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl	55	370			1,2	4,9	178	Ei			
<b>1,1-Dikloori-1-nitroetaani</b>	Fpalava	T	CH <sub>2</sub> CCl <sub>2</sub> NO <sub>2</sub>	(76)				1,4	5,0	124	Ei	3		
<b>1,2-Diklooripropaani</b> kts. propyleenidikloridi	F	Xn												
<b>1,2-Diklooripropeeni</b> 1,3-diklooripropeeni	Fsytyvä	T	ClCHCClCH <sub>3</sub> ClCHCH <sub>2</sub> Cl	29		5,3	14,5	1,2	3,8	104	Ei	0		
<b>1,1-Dimetoksietaaani</b> dimetyyliasetaaali	F	-	CH <sub>3</sub> (OCH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH	<27				0,9	3,1	62				
<b>1,2-Dimetoksietaaani</b> etyleeniglykolidimetyylieetteri	F	Xn	CH <sub>3</sub> OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OCH <sub>3</sub>	-2	197	1,6	10,4	0,9	3,1	79	Ositt.	0	T4	IIB
<b>Dimetoksimetaani</b> kts. metylaali	F	*)												
<b>Dimetyleenioksidi</b> kts. etyleenioksidi	F+	T												
<b>Dimetyyliamiini</b>	F+	*)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> NH	Kaasu	400	2,8 [52]	14,4 [270]		1,6	7	Kyllä	0	T2	IIA

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>2-Dimetyyliaminoetanol</b>	Fsytyvä	Xi	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> NC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OH	(31)	220			0,9	3,0	132/135	Kyllä	0	T3	IIA
<b>3-(Dimetyyliamino)- propyyliamiini</b>	Fsytyvä	*)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> NCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	38				0,8	3,5	137	Kyllä	0		
3-aminopropyylidimetyyliamiini N,N-dimetyyli-1,3-diamino- propani														
<b>N,N-Dimetyylianiiliini</b>	Fpalava	T	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	63	372	1,2 [60]	7,0 [350]	1,0-	4,2	193	Ositt.	0		
<b>2,3-Dimetyylianiiliini</b>	Fpalava	*)												
kts. o-ksyliidiini														
<b>Dimetyyliasettaali</b>	F	-												
kts. 1,1-dimetoksietaani														
<b>1,3-dimetyylibentseeni</b>	Fsytyvä	Xn												
kts. m-ksyleeni														
<b>1,2-dimetyylibentseeni</b>	Fsytyvä	Xn												
kts. o-ksyleeni														
<b>1,4-dimetyylibentseeni</b>	Fsytyvä	Xn												
kts. p-ksyleeni														
<b>2,2-dimetyylibutaani</b>	F	*)												
kts. neoheksaani														
<b>N,N-Dimetyyli- 1,3-diaminopropani</b>	Fsytyvä	*)												
kts. 3-(dimetyyliamino)- propyyliamiini														
<b>Dimetyylidikloorisilaani</b>	F	Xi	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> Si	<21		3,4	>9,5	1,1	4,5	70	Hajoaa	1		
<b>Dimetyylieetteri</b>	F+	-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> O	Kaasu	240	2,0 [38]	27,0 [520]		1,6	-24	Kyllä	1	T3	IIB
metyylieetteri metyylioksidi														
<b>Dimetyylietyylikarbinoli</b>	F	Xn												
kts. amyylialkoholi, tert.														
<b>2,6-dimetyyli-4-heptanoni</b>	Fpalava	*)												
kts. di-isobutyyliketoni														
<b>Dimetyylikarbinoli</b>	F	-												
kts. isopropyylialkoholi														
<b>Dimetyylikarbonaatti</b>	F	-	CO(OCH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	19				1,1	3,1	90	Ositt.	1		

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>Dimetyyliketoni</b> kts. asetoni	F	-												
<b>2,2-Dimetyylipropaani</b> neopentaani	F+	-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> C	<-7	490	1,3	7,5	0,6	2,5	10	Ei	0		
<b>2,2-Dimetyyli-1-propanoli</b> kts. tert.-butylikarbinoli	Fsyttävä	*)												
<b>Dimetyylisulfaatti</b> metyylisulfaatti	Fpalava	T+	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	83	449			1,3	4,4	188	Ositt.	0	T2	IIA
<b>1,4-Dimetyylisyklo- heksaani</b>	F	-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>10</sub>	<21				0,8	3,9	124	Ei	0		
<b>p-Dioksaani</b> dietyleenidioksidi	F	*)	OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>  _____	12	379	2,0 [70]	22 [820]	1,0+	3,0	101	Kyllä	1	T2	IIB
<b>Dioksolaani</b>	F	*)	OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub>  _____	(2)				1,1	2,6	74	Kyllä	2		
<b>Dipenteeni</b> dl-limoneeni	Fsyttävä	Xi	C <sub>10</sub> H <sub>16</sub>	45	255	0,7 150 °C	6,1 150 °C	0,9	4,7	178	Ei	0	T3	IIA
<b>Di-n-propyyliamiini</b>	F	*)	(CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NH	7	280	1,8	9,3	0,7	3,5	105	Ei**	0	T3	IIA
<b>Dipropyyliketoni</b> butyroni 4-heptanoni	Fsyttävä	-	(C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> ) <sub>2</sub> CO	49				0,8	3,9	143	Ei	0		
<b>Disyaani</b> oksaalihappodinitriili	F+	*)	(CN) <sub>2</sub>	Kaasu		6,0	32	1,0 g/ml nesteenä	1,9	-21	Huom. reagoi	2		
<b>Dodekaani</b>	Fpalava	*)	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>10</sub> CH <sub>3</sub>	74	205	0,6 [40]		0,8	5,9	216	Ei	0		
<b>Eetteri</b> kts. etyylieetteri	F+	*)												
<b>Epikloorihydriini</b> 2-klooripropyleenioksidi γ-klooripropyleenioksidi	Fsyttävä	T	CH <sub>2</sub> CHOCH <sub>2</sub> Cl  _____	31	411	3,8	21	1,2	3,3	115	Kyllä	1		
<b>1,2-Epoksietaani</b>	F+	T												

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
kts. etyleenioksidi <b>2,3-Epoksipropyliakry- laatti</b>	Fpalava	T	<chem>CH2=CHCOOCH2CHCH2O</chem>	60				1,1	4,4	57	Ei Huom. reagoi	3		
glysidyyliakrylaatti <b>Etaani</b>	F+	-	<chem>C2H6</chem>	Kaasu	515	3,0 [37]	15,5 [195]		1,0+	-89	Ei	0	T1	IIA
bimetyyli metyylimetaani <b>Etaanitioli</b>	F	Xn												
kts. etyylimerkaptaani <b>Etanaali</b>	F+	Xn												
kts. asetaldehydi <b>Etanoli</b>	F	-												
kts. etyylialkoholi <b>Etanoliamiini</b>		Xn	<chem>NH2CH2CH2OH</chem>	85	410			1,0+	2,1	172	Kyllä	0	T2	IIA
2-aminoetanoli β-aminoetyylialkoholi <b>Eteeni</b>	F+	-	<chem>CH2CH2</chem>	Kaasu	425	2,7 [31]	36 [390]	0,41	1,0-	104	Ei	2	T2	IIB
etyleeni <b>Etikkaesteri</b>	F	-												
kts. etyyliasettaatti <b>Etikkahappo</b>	Fsyttävä	C	<chem>CH3COOH</chem>	40	464	4,0 [100]	16,0 [430]	1,0+	2,1	118	Kyllä	1	T1	IIA
jäätikka <b>Etikkahappoamyliesteri</b>	Fsyttävä	*)												
kts. n-amyliasettaatti <b>Etikkahappoanhydridi</b>	Fsyttävä	C	<chem>(CH3CO)2O</chem>	49	334	2,0 [85]	10,3 [430]	1,1	3,5	140	Kyllä	1	T2	IIA
asetanhydridi <b>Etikkahappobutyliesteri</b>	Fsyttävä	-												
kts. n-butyliasettaatti <b>Etikkahappoetyliesteri</b>	F	-												
kts. etyyliasettaatti <b>Etikkahappopropyli- esteri</b>	F	-												
kts. propyyliasettaatti <b>2-Etoksietanoli</b>	Fsyttävä	T	<chem>C2H5OCH2CH2OH</chem>	40	235	1,8	15,7	0,9	3,1	135	Kyllä	0	T3	IIB
etyyliyglykolimonoetyyli-														

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahduspiste (°C)	Itsesytymislämpötila (°C)	Sytymisrajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehumispiste (°C)	Veteenliukoisuus	Reaktioalttius	Sytymisryhmä	Räjähdyshälytysryhmä
	Palavuus	Muu ominaisuus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
eetteri sellosolvi <b>Etyleeni</b> kts. eteeni	F+	-												
<b>Etyleenidiamiini</b> , vedetön 1,2-diaminoetaani	Fsyttävä	C	NH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	34 (65)	403	2,7	16,6	0,9 1,0-	2,1	116 115/122	Kyllä Kyllä	0 0	T2	IIA
<b>Etyleenidiamiini</b> , 76% vesiliuos														
<b>Etyleenidikloridi</b> kts. etyleenidikloridi	F	*)												
<b>Etyleeniglykolidimetyyli-</b> <b>eetteri</b> kts. 1,2-dimetoksietaani	F	Xn												
<b>Etyleeniglykolimono-</b> <b>etyylieetteri</b> kts. 2-etoksietanoli	Fsyttävä	T												
<b>Etyleeniglykolimono-</b> <b>metyylieetteri</b> metyylisellosolvi	Fsyttävä	T	CH <sub>3</sub> OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH	39	285	2,5	20	1,0	2,6	124	Kyllä	0	T3	IIB
2-metoksietanoli <b>Etyleeni-imiini</b> atsiridiini	F	T+;N	H <sub>2</sub> CCH <sub>2</sub> NH   	-11	325	3	55	0,8	1,5	55	Kyllä	3		
<b>Etyleenidikloridi</b> , symm. 1,2-dikloorietaani etyleenidikloridi glykolidikloridi	F	*)	ClCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> Cl	13	438	6,2 [250]	16 [660]	1,3	3,4	84	Ei	0	T2	IIA
<b>Etyleenikloorihydrini</b> 2-kloorietanoli 2-kloorietyylialkoholi β-kloorietyylialkoholi	Fpalava	T+	ClCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH	60	425	4,9 [160]	15,9 [540]	1,2	2,8	129	Kyllä	0	T2	IIA
<b>Etyleenioksidi</b> dimetyleenioksidi 1,2-epoksietaani oksiraani	F+	T	CH <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub>   	-18	435	3,0 [55]	100 [1820]	0,9	1,5	10,5	Kyllä	3	T2	IIB



Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>Etylideenikloridi</b> 1,1-dikloorietaani	F	Xn	CH <sub>3</sub> CHCl <sub>2</sub>	-6	438	5,6		1,2	3,4	57	Ositt.	0	T2	IIA
<b>Etyyliakrylaatti</b>	F	Xn	CH <sub>2</sub> =CHCOOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	9	350	1,8 [74]	14	0,9	3,5	100	Ositt.	2		
<b>Etyylialkoholi</b> etanoli sprii	F	-	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> OH	13	363	3,3 [67]	19 [290]	0,8	1,6	78	Kyllä	0	T2	IIA
<b>Etyylialkoholin vesiliuos</b>	F	-	95 til-% C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	16				0,80						
<b>Etyylialkoholin vesiliuos</b>	F	-	90 til-% C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	17,5				0,82						
<b>Etyylialkoholin vesiliuos</b>	F	-	80 til-% C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	20				0,84						
<b>Etyyliamiini</b> aminoetaani	F+	Xi	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	<-18	425	3,5	14,0	0,8	1,6	17	Kyllä	0	T2	IIA
<b>N-Etyylianiiliini</b>	Fpalava	T	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NH(C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> )	85	479			1,0	4,2	205	Ei	0		
<b>Etyyliasettaatti</b> etikahappoetyyliesteri etikkaesteri	F	-	CH <sub>3</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-4	460	2,1 [75]	11,5 [420]	0,9	3,0	77	Ositt.	0	T1	IIA
<b>Etyylibentseeni</b> fenylietaani	F	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	15	431	1,0 [44]	6,7 [300]	0,9	3,7	136	Ei	0	T2	IIA
<b>Etyyliboraatti</b>	F	*)	(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	11				0,9	5,0	112	Hajoa	0		
<b>Etyylibromiasetaatti</b>	Fsyttävä	T+	CH <sub>2</sub> BrCOOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	48				5,8	1,5	159		0		
<b>Etyylibromidi</b> bromietaani		Xn	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> Br		511	6,8	8,0	1,4	3,8	38	Ositt.	0	T1	IIA
<b>2-Etyylibutanoli</b>	Fpalava	Xn	(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub> CHCH <sub>2</sub> OH	58		1,8		0,8	3,4	149	Ei	0		
<b>Etyylibutyaatti</b> voihappoetyyliesteri	Fsyttävä	*)	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	26	435			0,9	4,0	120	Ei	0	T2	
<b>Etyylieetteri</b> dietylieetteri dietylioksidi eetteri etyylioksidi	F+	-	(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub> O	-45	160	1,7 [50]	36,0 [1100]	0,7	2,6	35	Ositt.	0	T4	IIB
<b>Etyyliformaatti</b> muurahaishappoetyyli- esteri	F	-	HCOOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-20	440	2,8 [80]	16,0 [500]	0,9	2,6	55	Ei	0	T2	IIA
<b>Etyyliglykoli</b> glykolimonoetyylieetteri	Fsyttävä	*)	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH	40	234	1,8 [65]	15,7 [590]	0,9	3,0	135	Kyllä	0		

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>Etyyliglykoliaseaatti</b> glykolimonoetyyli- eetteriasetaatti	Fsyttyvä	T	CH <sub>3</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	47	380	1,7 [95]	10	1,0-	4,6	156	Kyllä	0	T2	IIA
<b>2-Etyyliheksanoli-1</b>	Fpalava	*)	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )CH <sub>2</sub> OH	75	270	1,1	7,4	0,8	4,5	182	Ositt.	0		
<b>2-Etyyliheksyyliakrylaatti</b>	Fpalava	Xi	C <sub>11</sub> H <sub>20</sub> O <sub>2</sub>	(86)	384	0,9	5	0,9	6,4	229	Ei	2		
<b>2-Etyyliheksyyliaseaatti</b> oktyyliaseaatti	Fpalava	*)	CH <sub>3</sub> COOCH <sub>2</sub> CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	(82)	335			0,9	5,9	199	Ei	0	T2	IIB
<b>2-Etyyliheksyylikloridi</b>	Fpalava	*)	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )CH <sub>2</sub> Cl	60				0,9	5,1	173	Ei	0		
<b>Etyyliklooriasetaatti</b>	Fpalava	T;N	ClCH <sub>2</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	64				1,2	4,3	146	Ei	0		
<b>Etyylikloridi</b> kloorietaani	F+	-	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Cl	-50	510	3,6	14,8	0,9	2,2	12	Ei	0	T1	IIA
<b>Etyylikloroformiaatti</b>	F	*)	ClCOOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	16	50			1,1	3,7	93	Ei	1		
<b>Etyyilaktaatti</b> maitohappoetyyliesteri	Fsyttyvä	-	CH <sub>3</sub> CH(OH)COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	46	402	1,5 [70]		1,0+	4,1	154	Kyllä	0		
<b>Etyylimalonaatti</b> kts. dietyylimalonaatti	Fpalava	*)												
<b>Etyylimerkaptaani</b> etaanitioli	F	Xn	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SH	-18	300	2,8	18,2	0,8	2,1	35	Ei	0	T3	IIB
<b>Etyylimetakrylaatti</b>	F	Xi	CH <sub>2</sub> =C(CH <sub>3</sub> )COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	20		1,8	kylläst.	0,9	3,9	120	Ei	0		IIA
<b>Etyylimetyylieetteri</b> kts. metyylietyylieetteri	F+	-												
<b>Etyylimetyyliketoni</b> butanoni	F	*)	CH <sub>3</sub> COC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-1	404	1,8	11,5	0,8	2,5	80	Kyllä	0	T2	IIB
<b>Etyylinitraatti</b>	F	E	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ONO <sub>2</sub>	10		3,8		1,1	3,1	89	Ei	4		
<b>Etyylinitriitti</b>	F+	E;Xn	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ONO	-35	95	3,0	50	0,9	2,6	17	Ei	4	T6	IIA
<b>Etyylioksidi</b> kts. etyylieetteri	F+	*)												
<b>Etyylipropionaatti</b> propionihappoetyyliesteri	F	-	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	12	442	1,9 [75]	11 [470]	0,9	3,5	99	Ei	0		
<b>2-Etyyli-3-propyyli- akroleiini</b>	Fpalava	*)	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> CH=C(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )CHO	(68)				0,9	4,4	175	Ei	1		
<b>Etyylisiliikaatti</b>	Fsyttyvä	*)	(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub>	(52)				0,9	7,2	168	Hajoaa	0		
<b>a-Etyylivoihappo</b> kts. dietyylietikkahappo	Fpalava	*)												
<b>Fenoli</b>	Fpalava	T	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH	79	595	1,7	8,6	1,1	3,2	182	Ei	0	T1	IIA

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
karbolihapo			Sulamispiste 42 °C											
<b>Formaldehydi</b>	F+	T	HCHO	Kaasu	424	7,0 [87]	73 [910]		1,0+	-20	Kyllä	0	T2	IIB
metyleenioksidi		*)			85							0		
<b>Formaldehydi</b> 37% vesiliuos (metanoliton) formaliini	Fsyttävä	*)			50									
<b>Formaldehydi</b> 37% vesiliuos (15% metanolia) formaliini	F+	T												
<b>Formaliini</b> kts. formaldehydi		Xn												
<b>2-Furaanikarbinoli</b> kts. furfuryylialkoholi														
<b>Furfuraali</b> 2-furaldehydi	Fpalava	T	OCH=CHCH=CHCHO  _____	56	316	2,1 [85]	19,3 [740]	1,2	3,3	161	Ositt.	1	T2	IIB
<b>Furfuryylialkoholi</b> 2-furaanikarbinoli		Xn	OCH=CHCH=CCH <sub>2</sub> OH  _____	(75)	370	1,8 [70]	16,3 [670]	1,1	3,4	172	Kyllä	1	T2	IIB
<b>Glykolidikloridi</b> kts. etyleenikloridi	F	*)												
<b>Glykolimonoetyylieetteri</b> kts. etyyliglykoli	Fsyttävä	*)												
<b>Glykolimonometyyli- eetteri</b> kts. metyyliglykoli	Fsyttävä	*)												
<b>Glykolimonoetyyli- eetteriasetaatti</b> kts. etyyliglykoliaasetaatti	Fsyttävä	T												
<b>Glysidyyliakrylaatti</b> kts. 2,3-epoksipropyli- akrylaatti	Fpalava	T												
<b>n-Heksaani</b>	F	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	-22	233	1,1	7,5	0,7	3,0	69	Ei	0	T3	IIA

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Sytymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>Heksahydrobentseeni</b> kts. sykloheksaani	F	-				[42]	[265]							
<b>1, 2, 3, 4, 10-Heksakloori- 1, 4, 4a, 5, 8, 8a-heksahydro- ekso-1, 4-endo- 5, 8- dimetanonaftaleeni</b> kts. aldriini	Fpalava	T;N												
<b>Heksametyleeni</b> kts. sykloheksaani	F	-												
<b>n-Heksanoli</b> kts. n-heksyylialkoholi	Fpalava	*)												
<b>1-Heksanoli</b> kts. n-heksyylialkoholi	Fpalava	Xn												
<b>i-Heksanoni</b> metyyli-i-butyliketoni	F	*)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CHCH <sub>2</sub> COCH <sub>3</sub>	14	460	1,2 [50]	7,5 [310]	0,8	3,5	118	Ositt.	0		
<b>Heksanoni-2</b> metyyllibutyliketoni	Fsyttyvä	*)	CH <sub>3</sub> COC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	23	533	1,2 [50]	8,0 [310]	0,8	3,5	128	Ositt.	0	T1	IIA
<b>n-Heksyylialkoholi</b> 1-heksanoli	Fpalava	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> OH	63	293	1,2	7,7	0,8	3,5	155	Ositt.	0	T3	IIA
<b>n-Heptaani</b>	F	*)	C <sub>7</sub> H <sub>16</sub>	-4	215	1,1 [46]	6,7 [280]	0,7	3,5	98	Ei	0	T3	IIA
<b>2-Heptanoni</b>	Fsyttyvä	Xn	CH <sub>3</sub> C(O)(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>	49	263	1	5,5	0,8	3,9	151	Ei	0	T1	IIA
<b>3-Heptanoni</b> kts. butyylietyliketoni	Fsyttyvä	Xn												
<b>4-Heptanoni</b> kts. dipropyliketoni	Fsyttyvä	-												
<b>Hiilimonoksidi</b>	F+	T	CO		605	12,5 [145]	74 [870]		1,0-	-191	Ei	0	T1	IIB
<b>Hiilisulfidi</b> kts. rikkihiili	F	T												
<b>Hydratsiini</b>	Fsyttyvä	T	H <sub>2</sub> NNH <sub>2</sub>	5	270	4,7	100	1,0	1,1	113	Kyllä	2		
<b>Hydrolsiini</b> kts. sykloheksanoli	Fpalava	Xn												
<b>Isoforoni</b>	Fpalava	Xi	COCHCCH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>	96	460	0,8	3,8	0,9	4,8	215	Ei	0		

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
3, 5, 5-trimetyyli 2-syklo- heksen-1-oni														
<b>Iso-oktaani</b>	F	*)												
kts. 2, 2, 4-trimetyylipentaani														
<b>Isopentaani</b>	F+	*)	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	<-20	420	1,3	7,6	0,6	2,5	29	Ei	0		
metyyllibutaani														
<b>Isopreeni</b>	F+	-	CH <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> )CHCH <sub>2</sub>	-48	220	1	9,7	0,7 g/m <sup>3</sup>	2,4	34	Ei	2		
2-metyyli-1, 3-butadieeni														
<b>Isopropanoli</b>	F	-												
kts. isopropyylialkoholi														
<b>Isopropenylibentseeni</b>	Fsyttävä	Xi												
kts. α-metyylistyreeni														
<b>Isopropyylialkoholi</b>	F	-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CHOH	12	425	2,0 [50]	12 [300]	0,8	2,1	82	Kyllä	0	T2	IIA
dimetyylikarbinoli														
i-propanoli														
isopropanoli														
2-propanoli														
i-propyylialkoholi														
<b>Isopropyliamiini</b>	F+	Xi												
kts. 2-aminopropaani														
<b>Isopropyliasettaatti</b>	F	*)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CHOOCCH <sub>3</sub>	4	467	1,8 [75]	8,0 [340]	0,9	3,5	89	Ositt.	0	T1	IIA
<b>Isopropyyliformiaatti</b>	F	*)	HCOOCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-6	469	3,6	10,7	0,9	3,0	68	Ei	0	T1	IIA
<b>4-Isopropyli-1-metyyli- bentseeni</b>	Fsyttävä	*)												
kts. p-symeeni														
<b>Jäätikka</b>	Fsyttävä	C												
kts. etikkahappo														
<b>Kamferiöljy (kevyt)</b>	Fsyttävä	*)		47				0,9		175/200		0		
<b>Karbitoli</b>														
kts. dietyleeniglykoli- monoetylieetteri														
<b>Karvasmanteliöljy</b>	Fpalava	Xn												
kts. bentsaldehydi														
<b>Keskitisleet</b>	Fpalava	Xn												

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
kts. dieselöljy ja kevyt polttoöljy <b>Kevyt polttoöljy</b>	Fpalava	Xn		>60	~230	~1,0	~6,0	~0,8		170/370	Ei			
<b>Kivihiihiterva</b>	Fsyttävä	*)		27				<1			Ei	0		
<b>Klooribentseeni</b> fenyylikloridi monoklooribentseeni	Fsyttävä	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> Cl	29	637	1,3 [60]	11,0 [520]	1,1	3,9	132	Ei	0	T1	IIA
<b>1-Klooributaani</b> kts. n-butyylidikloridi	F	-												
<b>Klooributadieeni</b> kts. 2-kloori-1,3-butadieeni	F	Xn												
<b>2-Kloori-1,3-butadieeni</b> kloropreeni Klooributadieeni	F	Xn	CH <sub>2</sub> =CCICH=CH <sub>2</sub>	-20		4,0	20,0	1,0	3,0	75	Ositt.	0		
<b>Kloorietaani</b> kts. etyylikloridi	F+	-												
<b>2-Kloorietanoli</b> kts. etyleenikloorihydrini	Fpalava	T+												
<b>2-Kloorietyylialkoholi</b> kts. etyleenikloorihydrini	Fpalava	T+												
<b>b-Kloorietyylialkoholi</b> kts. etyleenikloorihydrini	Fpalava	T+												
<b>Kloorimetyyli</b> kts. metyylikloridi	F+	Xn												
<b>3-Kloori-2-metyyli- propeeni</b> kts. metyyliallyylikloridi	Fsyttävä	Xn;N												
<b>2-Klooripropyleenioksidi</b> kts. epikloorihydrini	Fsyttävä	T												
<b>g-Klooripropyleenioksidi</b> kts. epikloorihydrini	Fsyttävä	T												
<b>Klooritolueeni</b> kts. bentsyylikloridi	Fpalava	Xn												
<b>Kloropreeni</b> kts. 2-kloori-1,3-butadieeni	F	Xn												

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>Kobolttinafta</b> Kobolttinaftenaatti	Fsytyvä	*)		49	276			0,9			Ei	0		
<b>Kobolttinaftenaatti</b> kts. kobolttinafta	Fsytyvä	*)												
<b>Kollodiumi</b> nitroselluloosaa, jonka typpipitoisuus on enintään 12% liuotettuna eetteri- alkoholiin	F+	*)		-18								0		
<b>o-Kresoli</b>	Fpalava	T	CH <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OH Huom! Sulamispiste 31 °C	81	555	1,4 [58]		1,1	3,7	191	Ei	0	T1	IIA
<b>m- tai p-Kresoli</b>	Fpalava	T	CH <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> OH Huom! m-kresolin sulamis- piste 12 °C ja p-kresolin sulamispiste 35 °C	87	558	1,1 [45]		1,0+	3,7	202	Ei	0	T1	IIA
<b>Kresolihappo</b> kts. o-kresoli	Fpalava	T												
<b>Kreosoottiöljy</b>	Fpalava	T		74	336			>1		195/400	Ei	0		
<b>Krotonaldehydi</b> 2-butenaali propyleenialdehydi	F	T	CH <sub>3</sub> CH=CHCHO	13	280	2,1 [60]	15,5 [450]	0,9	2,4	102	Ositt.	2	T3	IIB
<b>m-Ksyleeni</b> 1,3-dimetyyllibentseeni	Fsytyvä	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	25	530	1,1 [48]	7,0 [310]	0,9	3,7	139	Ei	0		
<b>o-Ksyleeni</b> 1,2-dimetyyllibentseeni o-ksyloli	Fsytyvä	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	30	465	1,0 [44]	6,0 [270]	0,9	3,7	144	Ei	0		
<b>p-Ksyleeni</b> 1,4-dimetyyllibentseeni	Fsytyvä	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	25	530	1,1 [48]	7,0 [310]	0,9	3,7	138	Ei	0		
<b>o-Ksylidiini</b> 2,3-dimetyyllianiliini	Fpalava	T	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	97				1,0-	4,2	224	Ei	0		
<b>Ksyloli</b> kts. ksyleeni	Fsytyvä	Xn												
<b>Kumeeni</b> kts. i-propyylibentseeni	Fsytyvä	Xi												
<b>Kumeenivetyperoksidi</b>	Fpalava	O;C	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> OOH	79				Räjähää pienestäkin lämmityksestä!				1		

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Sytymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>Kumoli</b> kts. i-propyylibentseeni	Fsyttävä	Xi												
<b>dl-Linoleeni</b> kts. dipenteeni	Fsyttävä	Xi												
<b>Maitohappobutyyliesteri</b> kts. butyyliaktaatti	Fpalava	*)												
<b>Maitohappoetyyliesteri</b> kts. etyyliaktaatti	Fsyttävä	-												
<b>Maleiinihappoanhydridi</b>	Fpalava	*)	(CHCO) <sub>2</sub> O Huom! Sulamispiste 53 °C	~100	477	1,4	7,1	0,9	3,4	202	Ositt.	1		
<b>Mesityylioksidi</b> 4-metyyli-3-penten-2-oni	Fsyttävä	Xn	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> C=CHCOCH <sub>3</sub>	31	345			0,9	3,4	130	Ositt.	0		
<b>Metaani</b>	F+	-	CH <sub>4</sub>	Kaasu	537	5,0 [33]	15,0 [100]		0,6	-162	Ei	0	T1	I
<b>Metaanitioli</b> kts. metyylimerkaptani	F+	Xn												
<b>Metakryylihapo</b>		C	CH <sub>2</sub> =C(CH <sub>3</sub> )COOH Huom! Polymeroituu	77				1,0+	2,3	158	Kyllä	2		
<b>Metakryyliintriili</b>	F	T	C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> N	13				0,8		90	Ositt.	2		
<b>Metanoli</b> kts. metyylialkoholi	F	T												
<b>2-Metoksianiliini</b> kts. o-anisidiini	Fpalava	T+;N												
<b>2-Metoksietanoli</b> kts. etyyleeniglykoli- monometyylieetteri	Fsyttävä	T												
<b>Metoksieteeni</b> kts. metyylivinyylieetteri	F+	-												
<b>1-Metoksi-2-propanoli</b> kts. propyleeniglykoli- monometyylieetteri	Fsyttävä	-												
<b>Metylaali</b> dimetoksimetaani	F	*)	CH <sub>3</sub> OCH <sub>2</sub> OCH <sub>3</sub>	(-18)	247			0,9	2,6	44	Kyllä	2	T3	IIB
<b>Metyleenioksidi</b> kts. formaldehydi	F+	T												



Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>Metyyliakrylaatti</b>	F	*)	CH <sub>2</sub> =CHCOOCH <sub>3</sub> Huom! Polymeroituu	-3	415	2,8 [100]	25 [895]	1,0-	3,0	80	Ositt.	2	T2	IIB
<b>Metyylialkoholi</b> metanoli	F	T	CH <sub>3</sub> OH	11	386	5,5	36	0,8	1,1	65	Kyllä	0	T2	IIA
<b>Metyyliallyylialkoholi</b>	Fsyttyvä	*)	CH <sub>2</sub> =C(CH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub> OH	33				0,9	2,5	114	Ositt.	0		
<b>2-Metyyliallyylikloridi</b> 3-kloori-2-metyylipropenei	F	Xn;N	CH <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub> Cl	-12	476	3,2	8,1	0,9	3,1	72	Ei		T1	IIA
<b>Metyyliamiini</b>	F+	Xi	CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	-18	430	4,9	20,7	0,7 g/m <sup>3</sup>	1,1	-6	Kyllä	0	T2	IIA
<b>Metyyliamyylialkoholi</b> metyyli-isobutylikarbinoli	Fsyttyvä	*)	CH <sub>3</sub> CHOHCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	41		1,0	5,5	0,8	3,5	130/133	Ositt.	0		
<b>Metyyliamyylibentseeni</b>	Fpalava	*)	CH <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	82				0,9	5,6	205/213	Ei	0		
<b>Metyylianiini</b> kts. o-toluidiini	Fpalava	T												
<b>Metyyliasetaatti</b> etikkahappometyyliesteri	F	-	CH <sub>3</sub> COOCH <sub>3</sub>	-10	502	3,1 [95]	16 [500]	0,9	2,8	57	Kyllä	0	T1	IIA
<b>Metyyliasetoni</b> metyylietyliketoni	F	Xi	CH <sub>3</sub> COC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-1	505	1,8 [50]	11,5 [360]	0,8	2,5	80	Kyllä	0		
<b>Metyylibentseeni</b> kts. tolueni	F	Xn												
<b>Metyylibentsoaatti</b> bentsoehappometyyliesteri	Fpalava	*)	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COOCH <sub>3</sub>	83				1,1	4,7	150	Ei	0		
<b>Metyylibutaani</b> kts. isopentaani	F+	*)												
<b>2-Metyyli-1,3-butadieeni</b> kts. isopreeni	F+	-												
<b>2-Metyyli-2,2-butanoli</b> tert-pentanoli	F	*)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> C(OH)C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	19	392	1,2	8,0	0,8	3,0	102	Ositt.	1	T2	IIA
<b>3-Metyyli-1-butanoli</b> kts. i-butylikarbinoli	Fsyttyvä	*)												
<b>3-Metyyli-2-butanoni</b> metyyli-isopropyliketoni	F	-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CHCOCH <sub>3</sub>	3	475	1,2	8	0,8	3,5	92/94	Ei	0		
<b>Metyyli-butyliketoni</b> kts. heksanoni-2	Fsyttyvä	*)												
<b>Metyyli-i-butyliketoni</b>	F	*)												

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
kts. i-heksanoni <b>Metyylietteri</b>	F+	-												
kts. dimetyylietteri <b>Metyylietyleeniglykoli</b>														
kts. propyleeniglykoli <b>Metyylietyylietteri</b>	F+	-	CH <sub>3</sub> OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-37	190	2,0	10,1	0,7	2,1	11	Kyllä	1	T4	IIB
etyylimetyylietteri <b>Metyylietyyliketoni</b>	F	Xi												
kts. metyyliasetoni <b>Metyyliformiaatti</b>	F+	-	HCOOCH <sub>3</sub>	<-20	450	5,0	23	1,0-	2,1	32	Kyllä	0	T2	IIA
muurahaishappometyyli- esteri <b>Metyyliglykoli</b>	Fsytyvä	*)	CH <sub>3</sub> OC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OH	37	285	2,5	20	1,0-	2,6	124	Kyllä	0		
glykolimonometyylietteri <b>Metyyliglykoliasettaatti</b>	Fsytyvä	T	CH <sub>3</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OCH <sub>3</sub>	44		1,7	8,2	1,0	4,1	144	Kyllä	0		
glykolimonometyyli- eetteriasetaatti <b>5-Metyyli-2-heksanoni</b>	Fsytyvä	-	CH <sub>3</sub> COC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	43	455			0,8	3,9	144	Ei	0		
<b>5-Metyyli-3-heptanoni</b>	Fsytyvä	Xi	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub> O	59				0,8		157/162	Ei	0		
<b>Metyyli-isobutyylimet- karbinoli</b>	Fsytyvä	*)												
kts. metyyliamyylialkoholi <b>Metyyli-isobutyliketoni</b>	F	-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CHCH <sub>2</sub> COCH <sub>3</sub>	14	475	1,2	8	0,8	3,5	116	Ei	0	T1	IIA
4-metyyli-2-pentanoni <b>Metyyli-isopropyliketoni</b>	F	-												
kts. 3-metyyli-2-butanoni <b>Metyylikarbitoli</b>														
kts. dietyleeniglykoli- monometyylietteri <b>Metyylikloridi</b>	F+	Xn	CH <sub>3</sub> Cl	Kaasu	625	7,1	18,5		1,8	-24	Ositt.	0	T1	IIA
kloorimetyyli monokloorimetaani <b>Metyylikloroformiaatti</b>	Fsytyvä	*)	CH <sub>3</sub> OCOCl	21	475	10,6		1,2 g/cm <sup>3</sup>	3,3	69/73	Huom! reagoi veden	1	T1	IIA

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>Metyylilaktaatti</b>	Fsytyvä	-	CH <sub>3</sub> CHOHCOOCH <sub>3</sub>	49	385	2,2		1,1	4,0	144	kanssa Hajoaa	0		
<b>Metyylimetaani</b> kts. etaani	F+	-												
<b>Metyylimerkaptaani</b> metaanitioli	F+	Xn	CH <sub>3</sub> SH	Kaasu	340	3,8	21,8	0,9 g/ml	1,7	6	Ei	0	T2	IIA
<b>Metyylimetakrylaatti</b>	F	*)	CH <sub>2</sub> =C(CH <sub>3</sub> )COOCH <sub>3</sub> Huom! Polymeroituu	10	430	1,7 [70]	12,5 [520]	0,9	3,6	101	Ositt.	2	T2	IIA
<b>Metyylioksidi</b> kts. dimetyylieetteri	F+	-												
<b>4-Metyyli-2-pentanoni</b> kts. metyyli-isobutyyl- ketoni	F	-												
<b>2-Metyyli-2-propanoli</b> kts. tert. butyylialkoholi	F	Xn												
<b>2-Metyylipropeni</b> kts. buteeni	F+	-												
<b>Metyylipropionaatti</b>	F	-	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> COOCH <sub>3</sub>	-2	465	2,4	13	0,9	13,3	80	Ei	0		
<b>Metyyli-i-propyyli- karbinoli</b> kts. i-amyylialkoholi, sek.	Fsytyvä	Xn												
<b>Metyylipropylikarbinoli</b> kts. n-amyylialkoholi, sek.	Fsytyvä	Xn												
<b>Metyylipropyliketoni</b> 2-pentanoni	F	*)	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> COCH <sub>3</sub>	7	504	1,5 [50]	8,2 [300]	0,8	3,0	102	Ositt.	0		
<b>Metyylisellosovi</b> kts. etyleeniglykolimono- metyylieetteri	Fsytyvä	*)												
<b>a-Metyylistyreeni</b> isopropenylibentseeni	Fsytyvä	*)	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> C(CH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub>	54	445	1,9	6,1	0,9		165	Ei	1	T2	IIB
<b>Metyylisykloheksaani</b>	F	-	C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> CH <sub>3</sub>	-4	258	1,1		0,8	3,4	101	Ei	0	T3	IIA
<b>2-Metyylisykloheksanoli</b>	Fpalava	Xn	CH <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> OH	68	295			0,9	3,9	168	Ositt.	0	T3	IIA
<b>2-Metyylisykloheksanoni</b>	Fsytyvä	Xn	CH <sub>3</sub> CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CO	48		1,2		0,9	3,9	165	Ei	0		
<b>Metyylitrikloorisilaani</b>	F	*)	CH <sub>3</sub> SiCl <sub>3</sub>	<21		7,6		1,3	5,2	66				

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>Metyylivinyylieetteri</b> metoksieteeni	F+	-	CH <sub>2</sub> =CHOCH <sub>3</sub>	-57	210	[470] 2,6	39	0,8 g/ml	2,0	6	Ei	2		
<b>Monoklooribentseeni</b> kts. klooribentseeni	Fsytyvä	Xn												
<b>Monokloorimetaani</b> kts. metyylikloridi	F+	Xn												
<b>Mononitrometaani</b> kts. nitrometaani	Fsytyvä	Xn												
<b>Morfoliini</b>	Fsytyvä	C	OC <sub>2</sub> H <sub>4</sub> NHCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>  _____	31	230	1,8	15,2	1,0	3,0	129	Kyllä	0 T3	IIA	
<b>Muurahaishappo</b>	Fpalava	C	HCOOH	69	520	18,0	51,0	1,2	1,6	100	Kyllä	0 T1	IIA	
<b>Muurahaishappo- i-amyyliesteri</b> kts. i-amyyliformiaatti	Fsytyvä	*)												
<b>Muurahaishappo- metyyliesteri</b> kts. metyyliformiaatti	F+	-												
<b>Naftaleeni</b>	Fpalava	*)	C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> Huom! Sulamispiste 80 °C	79	528	0,9 [45]	5,9 [320]	1,1	4,4	218	Ei	0 T1	IIA	
<b>Neoheksaani</b> 2,2-dimetyylibutaani	F	*)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> CCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-48	425	1,2 [40]	7,0 [260]	0,6	3,0	50	Ei	0		
<b>Neopentaani</b> kts. 2,2-dimetyylipropaani	F+	-												
<b>Nestekaasut</b> kts. butaani, propaani	F+	-												
<b>Nikkelitettrakarbonyyli</b>	F	T+	Ni(CO) <sub>4</sub>	-18	60	2	34	1,3	~6	43	Ei	3		
				Huom. hajoaa rajusti kuumennettaessa +60 °C:een. Sen jälkeen itsestään syttyvä!										
<b>Nitrobentseeni</b> mononitrobentseeni	Fpalava	T+	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	88	480	1,8 [90]	40,0	1,2	4,3	211	Ei	0 T1	IIA	
<b>Nitroetaani</b>	Fsytyvä	Xn	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub> Räjähättää lämmitettäessä	28	410	3,4		1,1	2,6	114	Ositt.	3 T2	IIB	
<b>Nitrometaani</b>	Fsytyvä	Xn	CH <sub>3</sub> NO <sub>2</sub>	35	415	7,3		1,1	2,1	101	Ositt.	4 T2	IIA	

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahduspiste (°C)	Itsesytymlämpötila (°C)	Syttymisrajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehumispiste (°C)	Veteenliukoisuus	Reaktioalttius	Syttymisryhmä	Räjähdyserhmä
	Palavuus	Muu ominaisuus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
mononitrometaani														
<b>1-Nitropropaani</b>	Fsytyvä	Xn	Huom! saattaa räjähtää korkeassa lämpötilassa tai suuren paineen alaisena. CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> NO <sub>2</sub> Saattaa räjähtää lämmitettäessä	(49)	420	2,2		1,0	3,1	131	Ositt.	3	T2	IIB
<b>2-Nitropropaani</b>	Fsytyvä	T	CH <sub>3</sub> CH(NO <sub>2</sub> )CH <sub>3</sub> Saattaa räjähtää lämmitettäessä	(39)	430	2,6		1,0-	3,1	120	Ositt.	3		
<b>Nitroselluloosa</b> nesteseokset, joiden leimahduspiste on korkeintaan 20 °C ja jotka sisältävät enintään 55 % nitroselluloosaa, jonka typpipitoisuus on enintään 12 % selluloosanitraatti	F	-		<21							Ei	3		
<b>n-Nonaani</b>	Fsytyvä	*)	C <sub>9</sub> H <sub>20</sub>	31	205	0,8 [40]	5,6 [300]	0,7	4,4	151	Ei	0	T3	IIA
<b>Oksaalihappodinitriili</b> kts. disyaani	F+	*)												
<b>Oksiraani</b> kts. etyleenioksidi	F+	T												
<b>n-Oktaani</b>	F	*)	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> CH <sub>3</sub>	13	220	1,0 [38]	6,5 [310]	0,7	3,9	126	Ei	0		
<b>1-Oktanoli</b> kts. oktyylialkoholi	Fpalava	*)												
<b>Oktyyialdehydi</b>	Fsytyvä	*)	C <sub>7</sub> H <sub>15</sub> CHO	52				0,8	4,4	177	Ei			
<b>Oktyylialkoholi</b> 1-oktanoli	Fpalava	*)	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> CH <sub>2</sub> OH	81	270			0,8	4,5	194	Ei	0	T3	IIA
<b>Oktyyliasettaatti</b> kts. 2-etyyliheksyyliasettaatti	Fpalava	*)												
<b>Paraformaldehydi</b>	Fpalava	*)	HO(CH <sub>2</sub> O) <sub>n</sub> CH <sub>2</sub> OH	70	380					120	Ositt.	1	T2	IIB
<b>Paraldehydi</b>	F	-	(CH <sub>3</sub> CHO) <sub>3</sub>	17	238	1,3		1,0-	4,5	124	Ositt.	1		

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>Parasetaatti</b> kts. propyyliasettaatti	F	-				[70]								
<b>n-Pentaani</b>	F+	*)	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	<-40	260	1,5 [41]	7,8 [240]	0,6	2,5	36	Ei	0		
<b>2,4-Pentaanidioni</b> kts. asetyyliasetoni	Fsytyvä	Xn												
<b>1-Pentanol</b> kts. n-amyylialkoholi, prim.	Fsytyvä	Xn												
<b>2-Pentanol</b> kts. n-amyylialkoholi, sek.	Fsytyvä	Xn												
<b>Tert.-pentanol</b> kts. 2-metyyli-2,2-butanoli	F	*)												
<b>2-Pentanoni</b> kts. metyylipropyyliketoni	F	*)												
<b>3-Pentanoni</b> kts. dietyyliketoni	F	-												
<b>Pentyylipropionaatti</b> kts. amyylipropionaatti	Fsytyvä	*)												
<b>Petroliit</b>	Fsytyvä			25/45	250/450	~0,7	~5,0	~0,8		150/288	Ei			
<b>a-Pineeni</b>	Fsytyvä	*)	C <sub>10</sub> H <sub>16</sub>	33	255			0,9	4,7	155	Ei	0		
<b>Piperidiini</b>	F	T	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> NH	16				0,9	3,0	106	Kyllä	3		
<b>Polyvinyylialkoholi</b> (polymeeriseos)				(79)							Kyllä	0		
<b>Propaani</b>	F+	-	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Kaasu	470	2,2 [39]	9,5 [180]	0,5 8,5 at	1,6	-42	Ei	0	T1	IIA
<b>Propaani-butaaniseokset</b> nestekaasu	F+	*)												
<b>Propanaali</b> propionaldehydi	F	Xi	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> CHO	<-20	188	2,3	21	0,8 g/cm <sup>3</sup>	2	49	Ositt.	2	T4	IIB
<b>1-Propanoli</b> kts. propyylialkoholi	F	-												
<b>2-Propanoli</b> kts. isopropyylialkoholi	F	-												

Palavien nesteiden luettelo


Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>i-Propanoli</b> kts. isopropyylialkoholi	F	-												
<b>Propanoni</b> kts. asetoni	F	-												
<b>Propeeni</b> propyleeni	F+	-	CH <sub>3</sub> CH=CH <sub>2</sub>	Kaasu	455	2,0 [35]	11,7 [210]		1,5	-47	Ei	1 T1	IIA	
<b>Propionaldehydi</b> kts. propanaali	F	Xi												
<b>Propionihappo</b> <b>Propionihappoamyli- esteri</b> kts. amyylipropionaatti	Fsytyvä Fsytyvä	C )	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> COOH	50	435	2,1	12	1,0	2,6	141	Kyllä	0 T2	IIA	
<b>Propionihappoanhydridi</b> <b>Propionihappobutyyli- esteri</b> kts. n-butyylipropionaatti	Fpalava Fsytyvä	C -	(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> CO) <sub>2</sub> O	(74)				1,0+	4,5	169	Hajoaa	1		
<b>Propionyylikloridi</b>	F	C	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> COCl	6				1,1	3,2	78/84	Reagoi voimak- kaasti	1		
<b>Propyleeni</b> kts. propeeni	F+	-												
<b>Propyleenialdehydi</b> kts. krotonaldehydi	F	T												
<b>Propyleenidikloridi</b> 1,2-diklooripropani	F	Xn	CH <sub>3</sub> CHClCH <sub>2</sub> Cl	15	557	9,4 [160]	14,5 [690]	1,2	3,9	96	Ei	0 T1	IIA	
<b>Propyleeniglykoli</b> metyylietyleeniglykoli			CH <sub>3</sub> CHOHCH <sub>2</sub> OH	99	372	2,6 [80]	12,5 [400]	1,0+	2,6	188	Kyllä	0		
<b>Propyleeniglykolimono- metyylieetteri</b> 1-metoksi-2-propanoli	Fsytyvä	-	CH <sub>3</sub> OCH <sub>2</sub> CH(OH)CH <sub>3</sub>	(38)				0,9	3,1	120				
<b>Propyleenitriili</b> kts. akryliinitriili	F	T												
<b>Propyleenioksidi</b>	F+	T	OCH <sub>2</sub> CHCH <sub>3</sub>   	-37		2,8	37,0	0,9	2,0	35	Kyllä	2		

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>i-Propyylialkoholi</b> kts. isopropyylialkoholi	F	-												
<b>Propyylialkoholi</b> 1-propanoli	F	-	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH	15	405	2,1 [50]	13,5 [340]	0,8	2,1	97	Kyllä	0	T2	IIB
<b>Propyyliasetaatti</b> etikkahappopropyyliesteri parasetaatti	F	-	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> OOCC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	10	430	2,0 [35]	8 [340]	0,9	3,5	102	Ositt.	0	T2	IIA
<b>Propyylibentseeni</b>	Fsyttyvä	Xi	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	30	450	0,8	6	0,9	4,1	159	Ei	0		
<b>i-Propyylibentseeni</b> kumeeni kumoli	Fsyttyvä	Xi	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	31	424	0,9 [40]	6,5 [300]	0,9	4,1	152	Ei	0	T2	IIA
<b>Propyylibutyraatti</b>	Fsyttyvä	*)	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> COOC <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	37				0,9	4,5	143	Ei	0		
<b>Propyyliformaatti</b>	F	-	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> CHO <sub>2</sub>	-3	455			0,9	3,0	82	Ositt.			
<b>Propyylikloridi</b>	F	*)	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> Cl	-18	520	2,6 [70]	11,1 [300]	0,9	2,7	46	Ositt.	0	T1	IIA
<b>Propyylipropionaatti</b>	Fsyttyvä	*)	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> COOCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	(79)				0,9	4,0	122	Ei	0		
<b>Puuterva</b>	F	*)		10/32							Ei			
<b>Pyridiini</b>	F	Xn	CH<(CHCH) <sub>2</sub> >N	20	550	1,8 [59]	12,4 [410]	1,0-	2,7	115	Kyllä	0	T1	IIA
<b>Raskaat polttoöljyt</b>	Fpalava	T		55/66	~260			1,0-		>350	Ei			
<b>Rikkihiili</b> hiilidisulfidi	F	T	CS <sub>2</sub>	-30	95	1,0 [30]	60 [1900]	1,3	2,6	46	Ei	0	T6	IIC
<b>Rikkivety</b>	F+	T+	H <sub>2</sub> S	Kaasu	270	4,3	45,5	1,0	1,2	-60	Kyllä	0	T3	IIB
<b>Sellosolvi</b> kts. 2-etoksietanoli	Fsyttyvä	T												
<b>Selluloosanitraatti</b> kts. nitroselluloosa	F	-												
<b>Sprii</b> kts. etyylialkoholi	F	*)												
<b>Styreeni</b> vinylibentseeni	Fsyttyvä	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CH=CH <sub>2</sub>	32	490	1,1 [45]	8,0 [350]	0,9	3,6	146	Ei	2	T1	IIA
<b>Sulfaattitärpätti</b> kts. tärpätti	Fsyttyvä	Xn												
<b>Syaanivety</b>	F+	T+	HCN	-18	538	5,6 [60]	40 [450]	0,7	0,9	25	Kyllä	2	T1	IIB



Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>Sykloheksaani</b> heksametyleeni heksahydrobentseeni	F	-	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub>	-18	259	1,3 [45]	8,3 [290]	0,8	2,9	82	Ei	0	T3	IIA
<b>Sykloheksanoli</b>	Fpalava	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> OH Huom! Sulamispiste 24 °C	68	300			1,0-	3,5	161	Ositt.	0	T3	IIA
<b>Sykloheksanoni</b>	Fsytyvä	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O	44	419	1,3 [53]	9,4 [380]		3,4	156	Ositt.	0	T2	IIA
<b>Sykloheksyyliamiini</b>	Fsytyvä	C	C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> NH <sub>2</sub>	32	293	1,6	9,4	0,9	3,4	134	Kyllä	0	T3	IIA
<b>Syklopentaani</b>	F	-	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub>	<-20	320			0,8	2,4	49	Ei	0	T2	IIA
<b>Syklopentanoni</b>	Fsytyvä	Xi	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CO	31	430			1,0	2,9	131	Ei	0		
<b>Syklopropani</b>	F+	-	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub>	Kaasu	498	2,4	10,4	0,6 g/ml	1,5	-33	Kyllä	0	T1	IIA
<b>p-Symeeni</b> 4-isopropyli-1- metylibentseeni symoli	Fsytyvä	*)	CH <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> teknillinen	47	436	0,7 [39]	5,6 [310]	0,9	4,6	177	Ei	0	T2	IIA
<b>a-Terpineoli</b>	Fpalava	*)	C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> O	-92						218				
<b>Terpinoleeni</b>	Fsytyvä	*)	C <sub>10</sub> H <sub>16</sub>	(38)				0,9		184	Ei			
<b>Tetrahydrofuraani</b>	F	Xi	CH <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> O 	-17	224	1,5	12	0,9	2,5	64	Kyllä	1	T3	IIB
<b>Tetrahydrofurfuryyli- alkoholi</b>			C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	74	280	1,5 [60]	9,7 [410]	1,1	3,5	178	Kyllä	0	T3	IIB
<b>Tetrahydronaftaleeni</b> tetraliini	Fpalava	*)	C <sub>10</sub> H <sub>12</sub>	71	386	0,8 [45]	5,0 [270]	1,0-	4,6	207	Ei	0		
<b>Tetraliini</b> kts. tetrahydronaftaleeni	Fpalava	*)												
<b>Tetrametyleenidisyanidi</b> kts. adiponitriili	Fpalava	*)												
<b>Tolueni</b> metylibentseeni toluoli	F	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CH <sub>3</sub>	4	535	1,2 [46]	7,1 [275]	0,9	3,1	111	Ei	0	T1	IIA
<b>o-Toluidiini</b> o-metyylianiini	Fpalava	T	CH <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> NH <sub>2</sub>	85	480			1,0-	3,7	200	Ei	0		

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahdus- piste (°C)	Itsesyt- tymis- lämpö- tila (°C)	Syttymis- rajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehu- mis- piste (°C)	Veteen- liukoi- suus	Reak- tio- alttius	Sytty- mis- ryhmä	Räjäh- dys- ryhmä
	Palavuus	Muu ominai- suus				Alempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]	Ylempi (til.-%) [g/m <sup>3</sup> ]							
<b>p-Toluidiini</b>	Fpalava	T;N	CH <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> NH <sub>2</sub>	87	483			1,0-	3,7	200	Ei	0		
<b>Toluoli</b> kts. tolueneeni	F	Xn												
<b>Tributyyliamiini</b>	Fpalava	*)	(C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> ) <sub>3</sub> N	(79)				0,8	6,4	214	Ei	0		
<b>Trietyyliamiini</b>	F	Xi	(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>3</sub> N	-17	230	1,2	8,0	0,7	3,5	89	Ei	0		IIA
						[50]	[340]							
<b>a, a, a-Trifluoritolueeni</b>	F	N	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CF <sub>3</sub>	12				1,2	5,0	102		0		
<b>1, 2, 3-Triklooripropaani</b>	Fpalava	Xn	ClCH <sub>2</sub> CHClCH <sub>2</sub> Cl	74		3,2	12,6	1,4	5,1	156	Ei	0		
						[190]	[770]							
<b>Trikloorisilaani</b>	F+	-	HSiCl <sub>3</sub>	-14				1,3	4,7	32	Hajoaa	1		
<b>1, 2, 4-Trimetyylibentseeni</b>	Fsyttävä	Xn	C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> (CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	54	515			0,9	4,2	170		0		
<b>2, 2, 4-Trimetyylipentaani</b> iso-oktaani	F	*)	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub>	-13	411	1,1	6,0	0,7	3,9	100	Ei	0	T2	IIA
						[45]	[200]							
<b>Trimetyylisykloheksanoli</b>	Fpalava	*)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> OH	(74)				0,9	4,9	198	Ei	0		
<b>2, 4, 4-Trimetyyli-1-penteeni</b> kts. di-isobutyleeni	F	-												
<b>3, 5, 5-Trimetyyli-2-sykloheksen-1-oni</b> kts. isoforoni	Fpalava	Xi												
<b>Trioksaani</b>	Fsyttävä	*)	O(CH <sub>2</sub> O) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>	45	414	3,6	29	1,2	3,1	115	Ositt.	0		
						[135]	[1100]				Sublim.			
<b>Tärpähti</b>	Fsyttävä	Xn		35	255	0,8	6,0	0,9	4,7	n.150	Ei	0		
<b>Vety</b>	F+	-	H <sub>2</sub>		560	4,0	75		-0,1	-253	Ei	2	T1	IIC
						[3,3]	[64]							
<b>Vinyliideenikloridi</b> kts. 1, 1-dikloorietylenei	F+	Xn												
<b>Vinyylisetaatti</b>	F	-	CH <sub>3</sub> COOCH=CH <sub>2</sub> Huom! Polymeroituu	-8	425	2,6	13,4	0,9	3,0	72	Ositt.	2	T2	IIA
						[90]	[480]							
<b>Vinyylibromidi</b>	F+	-	CH <sub>2</sub> =CHBr			5,6	13,3	1,5	3,7	16	Ei	2		
<b>Vinyylikloridi</b>	F+	T	CH <sub>2</sub> =CHCl Huom! Polymeroituu		473	3,6	33,0		2,2	-14	Ei	1		
						[90]	[850]							
<b>Vinyylisyanidi</b>	F	T												

Palavien nesteiden luettelo

Nimi	Luokitus		Kemiallinen kaava	Leimahduspiste (°C)	Itsesytymislämpötila (°C)	Syttymisrajat		Nesteen tiheys (vesi=1)	Höyryn tiheys (ilma=1)	Kiehumispiste (°C)	Veteenliukoisuus	Reaktioalttius	Syttymisryhmä	Räjähdyshälytysryhmä
	Palavuus	Muu ominaisuus				Alempi (til.-%) [g/m³]	Ylempi (til.-%) [g/m³]							
kts. akrylinitriili <b>n-Voihappo</b>	Fpalava	C*)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{COOH}$	72	450	2,0	10,0	1,0-	3,0	164	Kyllä	0		
<b>Voihappo-i-amyliesteri</b>														
kts. i-amyylibutyyraatti <b>Voihappoanhydridi</b>	Fpalava	*)	$(\text{C}_3\text{H}_7\text{CO})_2\text{O}$	88	307			1,0-	5,4	198	Hajoaa	1		
<b>Voihappoetyyliesteri</b>	Fsytyvä	*)												
kts. etyylibutyyraatti														