

Nedenfor er givet en oversigt over stofdatablade i [branchebeskrivelsen for plastvirksomheder](#).

For at se detaljer om et stof klik på navnet. For at komme tilbage til oversigten, klik på ”Tilbage til oversigt” på siderne ved de enkelte stoffer.

Tungmetaller	Organiske stoffer
Bly	Acetone
Cadmium	Benzen
Chrom	Benzin
Kobber	Butylacrylat
Nikkel	Cresol
Zink	Dibutylphthalat
	Di(2-ethylhexyl)phthalat
	Diisononylphthalat
	Dimethylphthalat
	Dichlormethan
	Dimethylformamid
	Ethylacetat
	Ethylacrylat
	Ethylglycol
	Formaldehyd
	Isopropanol
	N-methyl- 2-pyrrolidon
	Mineralsk terpentin
	Naphthalen
	Phenol
	Resorcinol
	Styren
	α-Methylstyren
	1,1,1Trichlorethan
	Tetrachlorethylen
	Trichlorethylen
	Toluen
	Tributylphosphat
	Xylener

Litteraturliste

Fareklasser i henhold til “listen over farlige stoffer”:

E:	Eksplosiv
O:	Brandnærende
Fx:	Yderst brandfarlig
F:	Meget brandfarlig
Tx:	Meget giftig
T:	Giftig
Xn:	Sundhedsskadelig
C:	Ætsende
Xi:	Lokalirriterende
Carc 1,2,3:	Kræftfremkaldende
Mut 1,2,3:	Mutagen
Rep 1,2,3:	Reproduktionstoksisk

Tilbage til oversigt

	Bly	Referencer
Kemisk betegnelse	Pb	
Atomnummer	82	
Generelt	Bly er et toksisk tungmetal.	/11/
Optræder i følgende oxidationstrin	Bly forekommer på følgende oxidationstrin: 0, +II og +IV. For bly er oxidationstrin +II det mest sædvanlige og stabile i naturen.	/11/
Mest forekommende ioner i jord/vand	Bly optræder som Pb^{2+} i det terrestriske miljø.	/11/
Redoxforhold	Ingen praktisk betydning.	/11/
Udfældning/ opløselighed	Udfældningsreaktioner har stor betydning for bly i det terrestriske miljø. Bly kan bl.a. udfældes som sulfider, carbonater, sulfater, hydroxider.	
Sorption	Bly tilbageholdes kraftigt i jord som følge af både udfældninger og sorption, men det kan være vanskeligt at adskille effekterne af de to forskellige processer, hvilket man skal være opmærksom på ved benyttelse af K_d -værdier.	/11/
Kompleksring	Bly danner komplekser med både uorganiske (chlorid og carbonat) og organiske ligander. Bly komplekser i modsætning til de fleste andre metaller villigt med organiske stof.	/11/
Forekommer i Jord Vand Luft	*	/11/
Klassificering iht. "listen over farlige stoffer"	Blyforbindelser klassificeres generelt som "sundhedsskadelige" og reproduktionsskadelige. Enkelte blyforbindelser er klassificeret som "kræftfremkaldende", det gælder bl.a. blychromat og organiske blyforbindelser (som f.eks. tetraethylbly)	/5/
Kvalitetskriterier Jord Grundvand	40 mg/kg TS. 1 µg/l	/6/

Tilbage til oversigt

	Cadmium	Referencer
Kemisk betegnelse	Cd	
Atomnummer	48	
Generelt	Cadmium er et særdeles toksisk tungmetal for mennesker og de fleste andre organismer. Det gennemsnitlige humane indtag af cadmium er tæt på den anbefalede grænse, hvilket gør cadmium til det mest kritiske af tungmetallerne i forhold til menneskets sundhed.	/11/
Optræder i følgende oxidationstrin	Cadmium forekommer på følgende oxidationstrin: 0 og + II	/11/
Mest forekommende ioner i jord/vand	Cadmium optræder som divalent cadmium, Cd ²⁺ i det terrestriske miljø.	/11/
Redoxforhold	Redoxforhold har ikke praktisk betydning for cadmiums opførsel i det terrestriske miljø.	/11/
Udfældning/ opløselighed	Cadmium kan udfældes som sulfider, carbonater, fosfater og hydroxider. Ved pH under 8 vil fordelingen af cadmium i jorden dog typisk være styret af sorption.	/11/
Sorption	Sorption er den mest betydningsfulde proces for cadmiums opførsel i jord og grundvand. Den styrende parameter for cadmiums sorption i jord er pH, og undersøgelser har vist, at K _d -værdierne varierer fra 15 til 2450 l/kg i pH intervallet 4-9.	/11/
Kompleksring	Cadmium danner komplekser med tetraæderisk struktur. Liganderne kan være såvel uorganiske (chlorid, carbonat) som organiske. Under forhold, hvor jorden tilføres væsker med et højt indhold af organiske eller uorganiske ligander kan komplekseringen få betydning (f.eks. lossepladsperkolat)	/11/
Forekommer i Jord Vand Luft	*	/11/
Klassificering iht. "listen over farlige stoffer"	Cadmiumforbindelser er generelt klassificeret som "sundhedsskadelige". Enkelte cadmiumforbindelser er klassificeret som "giftige" og/eller "kræftfremkaldende", f.eks. cadmiumsulfid.	/5/
Kvalitetskriterier i: Jord Grundvand	0,5 mg/kg TS. 0,5 µg/l	/6/

Tilbage til oversigt

	Chrom	Referencer
Kemisk betegnelse	Cr	
Atomnummer	24	
Generelt	Chrom er et essentielt metal/ mineral for mennesker, men kan give allergiske reaktioner i højere koncentrationer.	/11/
Optræder i følgende oxidationstrin	Chrom forekommer på følgende oxidationstrin: 0 +II +III +VI. I salte er +III det hyppigst forekommende. Chromforbindelser, hvor chrom er i oxidationstrin +II, er ustabile.	/11/
Mest forekommende ioner i jord/vand	Cr(+III) findes som trivalent chrom, Cr^{3+} , mens Cr(+VI) i det terrestriske miljø findes som anionen chromat, CrO_4^{2-} eller $HCrO_4^-$.	/11/
Redoxforhold	Redoxforhold har stor betydning for chroms opførsel i jord og grundvand, da Cr(+VI) er mere mobilt end Cr(+III) pga. dannelsen af oxyanioner. Endvidere er Cr(+VI)forbindelser mere toksiske end Cr(+III).	/11/
Udfældning/ Opløselighed	Udfældning har betydning for Cr(+III)forbindelsers opførsel i jord og grundvand, da Cr(+III) kan udfældes som hydroxid. Cr(+VI) vil under de fleste miljørelevante forhold findes i opløsning, dog med udfældning af bariumchromat som mulig undtagelse.	/11/
Sorption	Sorption har mindre betydning for chroms opførsel i jord og grundvand. Sorptionen af chromat er stigende ved faldende pH, men sorptionen er afhængig af konkurrencen fra andre anioner, f.eks. fosfat.	/11/
Kompleksring	Cr(+III) danner villigt komplekser, men kun hydroxykomplekser har praktisk betydning i miljøet. Cr(+VI) danner ikke komplekser, da det optræder som anion.	/11/
Forekommer i Jord Vand Luft	* * (oxiderede forhold)	/11/
Klassificering iht. "listen over farlige stoffer"	Chrom(+VI) forbindelser som f.eks. chromtrioxid er klassificeret som "kræftfremkaldende".	/5/
Kvalitetskriterier: Jord Grundvand	500 mg/kg TS. (total chrom) 20 mg/kg TS. (chrom(VI)) 25 µg/l (total chrom) 1 µg/l (chrom(VI))	/6/

Tilbage til oversigt

	Kobber	Referencer
Kemisk betegnelse	Cu	
Atomnummer	29	
Generelt	Kobber er et af de vigtigste grundstoffer for både mennesker og planter, og er kun toksisk i høje koncentrationer.	/11/
Optræder i følgende oxidationstrin	Kobber forekommer på følgende oxidationstrin: 0, +I og +II, med +II som det hyppigst forekommende i salte.	/11/
Mest forekommende ioner i jord/vand	Kobber findes fortrinsvist som Cu^{2+} i miljømæssig sammenhæng, da Cu^+ er meget ustabil i vand og derfor kun vil være relevant som uopløseligt Cu_2S under kraftigt reducerende forhold.	/11/
Redoxforhold	Redoxforhold har ingen praktisk betydning for kobbers opførsel i jord og grundvand.	/11/
Udfældning/opløselighed	Det er primært udfældninger med sulfid, som har betydning for kobbers opførsel i jord og grundvand.	/11/
Sorption	Sorption er meget vigtigt for kobbers fordeling og tilbageholdelse i jord. Sorption af kobber er afhængig af pH og K_d værdierne for kobber er relativt høje (i størrelsesorden 1.000 l/kg).	/11/
Kompleksring	Kompleksdannelse har stor betydning for kobbers opførsel i det terrestriske miljø. Kobber danner komplekser med såvel organiske som uorganiske ligander. Specielt danner kobber komplekser med organisk stof (fulvuskomplekser), men også hydroxy- og carbonatkomplekser har betydning.	/11/
Forekommer i Jord Vand Luft	* Trods sin villighed til kompleksdannelse angives kobber typisk som et af de mindst mobile metaller i det terrestriske miljø.	/11/
Klassificering iht. "listen over farlige stoffer"	Kobbersulfat, kobber(I)chlorid, kobber(I)oxid samt kobbernaphthenat er klassificeret som "sundhedsskadelige".	/5/
Kvalitetskriterier: Jord Grundvand	500 mg/kg TS. 100 µg/l	/6/

Tilbage til oversigt

	Nikkel	Referencer
Kemisk betegnelse	Ni	
Atomnummer	28	
Generelt	Nikkel er et essentielt grundstof for mange planter og dyr. Der har i en årrække været fokus på nikkel som følge af mange tilfælde af nikkelallergi.	/11/
Optræder i følgende oxidationstrin	Nikkel forekommer på følgende oxidationstrin: 0, +II og +III. Oxidationstrin +II er mest almindeligt i salte.	/11/
Mest forekommende ioner i jord/vand	Nikkel findes som Ni ²⁺ i det terrestriske miljø.	/11/
Redoxforhold	Redoxprocesser har ingen betydning for nikkels opførsel i jord og grundvand.	/11/
Udfældning/ opløselighed	Opløseligheden af nikkel i det terrestriske miljøer kan potentielt styres af sulfider og i mindre grad af hydroxider og carbonater.	/11/
Sorption	Sorption har stor betydning for nikkels fordeling i jord og grundvand. Også for sorption af nikkel er pH den dominerende faktor. Regressionsligning til estimering af K _d -værdier for nikkel afhængig af pH findes i litteraturen.	/11/
Kompleksering	Kompleksdannelse er vigtigt for nikkels fordeling i jord og grundvand. Nikkel danner komplekser med uorganiske ligander som chlorid og carbonat samt med organiske ligander. Dannelse af nikkelkomplekser i matrixer med højt indhold af organiske stof vil kunne øge nikkels mobilitet.	/11/
Forekommer i Jord Vand Luft	* (under forhold, hvor jorden tilføres væsker med højt indhold af organiske ligander, bør nikkels øgede opløselighed som følge af kompleksdannelse vurderes)	/11/
Klassificering iht. "listen over farlige stoffer"	Nikkel, nikkelcarbonat, nikkelcarbonyl, nikkeldihydroxid, nikkeldioxid, nikkelmonooxid, nikkelsulfat og nikkelsulfid er klassificeret som "kræftfremkaldende". Nikkelcarbonat, nikkeldihydroxid og nikkelsulfat er endvidere klassificeret som "sundhedsskadeligt".	/5/
Kvalitetskriterier Jord Grundvand	30 mg/kg TS. 10 µg/l	/6/

Tilbage til oversigt

	Zink	Referencer
Kemisk betegnelse	Zn	
Atomnummer	30	
Generelt	Zink er et essentielt metal, som kun er toksisk overfor mennesker ved indtag i særdeles høje koncentrationer. Kemisk har zink stor lighed med cadmium, og de optræder sammen i miljøet, men typisk forekommer zink i 100 til 1.000 gange højere koncentrationer.	/11/
Optræder i følgende oxidationstrin	Zink forekommer på følgende oxidationstrin: 0 og +II.	/11/
Mest forekommende ioner i jord/vand	Zink forekommer som divalente ioner Zn^{2+} i det terrestriske miljø.	/11/
Redoxforhold	Redoxforhold har ingen praktisk betydning for zink i miljøet.	/11/
Udfældning/Opløselighed	Zink kan udfældes som sulfider, fosfater, carbonater og hydroxider, men ved pH-værdier under 8 vil fordelingen af zink i jorden typisk ikke være styret af udfældninger.	/11/
Sorption	Sorption er den vigtigste proces for zinks fordeling i jord og vand. Sorption af zink er næsten udelukkende afhængig af pH. K_d -værdier op 1-3.540 er fundet, og zinks sorption udviser en stærkere pH afhængighed end både kobber og nikkel, således at en stigning i pH på én enhed medfører at K_d øges med en faktor 8.	/11/
Kompleksring	Zink danner komplekser med tetraederisk struktur. Som ligander kan både uorganiske (chlorid, carbonat) og organiske stoffer fungere. Zinkkomplekser med organiske stoffer er mindre stabile end de tilsvarende komplekser af kobber, nikkel og bly.	/11/
Forekommer i Jord Vand Luft	*	/11/
Klassificering iht. "listen over farlige stoffer"	Zinksalte af visse anioner som f.eks. zinkcyanid, -chromat, -phosphid og -arsenat er optaget på listen over farlige stoffer pga. anionerne. Zinkchlorid er klassificeret som "ætsende" og zinkstøv/zinkpulver er klassificeret som "brandfarligt". Visse organiske zinkforbindelser er klassificeret som "sundhedsskadelige". Øvrige zinkforbindelser er ikke nævnt.	/5/
Kvalitetskriterier Jord Grundvand	500 mg/kg TS. 100 µg/l	/6/

Tilbage til oversigt

Navn	Acetone	Enhed	Referencer
Synonymer	2-butanon	-	/2/
CAS nr.	67-64-1	-	/2/
Kemisk formel	CH ₃ -CO-CH ₃	-	/2/
Tilstandsform	Farveløs væske	-	/2/
Molvægt	58,08	g/mol	/2/
Densitet	0,79	g/ml	/2/
Kogepunkt	56	°C	/2/
Vandopløselighed	Vandblandbar	-	/2/
Damptryk	89 (ved 5 °C) 400 (ved 39,5 °C)	mm Hg	/2/
Oktanolvand fordelingsforhold (log)	-0,24	-	/2/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	F		/5/
Forekommer i:			
Jord			
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier for:			
Jord	8.000	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	10	µg/l	/6/
Afdampning	0,4	mg/m ³	/6/
B-værdi	0,4	mg/m ³	/3/
At-værdi	600	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Benzen	Enhed	Referencer
Synonymer	Benzol	-	/2/
CAS nr.	71-43-2	-	/2/
Kemisk formel	C ₆ H ₆	-	/2/
Tilstandsform	Farveløs væske		/2/
Molvægt	78,11	g/mol	/2/
Densitet	0,88	g/ml	/2/
Kogepunkt	80,1	°C	/2/
Vandopløselighed	1.780 (ved 20 °C)	mg/l	/2/
Damptryk	76 (ved 20 °C) 60 (ved 15 °C)	mm Hg	/2/
Oktanolvand fordelingsforhold (log)	2,13	-	/2/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Carc 1, F, T	-	/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier i			
Jord	1,5	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	1	µg/l	/6/
Afdampning	0,000125	mg/m ³	/6/
B-værdi	0,005	mg/m ³	/3/
At-værdi	1,6	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Benzin	Enhed	Referencer
Synonymer	Gasoline, naphtha, motorbenzin, petrol		
CAS nr.	- ¹		
Kemisk formel	- ¹		
Tilstandsform	Farveløs væske		
Molvægt	Gennemsnit ca. 100	g/mol	/1/
Densitet	0,75	g/ml	/1/
Kogepunkt	25-225	°C	/1/
Vandopløselighed	Ca. 200	mg/l	/1/
Damptryk	395-775 (ved 20 °C)	mm Hg	/1/
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)	- ¹		
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	- ¹		
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier i:			
Jord	25	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	9 ²	µg/l	/6/
Afdampning	0,1 ²	mg/m ³	/6/
B-værdi	0,1 ²	mg/m ³	/3/
At-værdi	Ingen	mg/m ³	/10/

¹ ikke opgivet, da der er tale om et blandingsprodukt

² gældende for mineralolie, total

Tilbage til oversigt

Navn	Butylacrylat	Enhed	Referencer
Synonymer	Acrylsyrebutylester	-	/2/
CAS nr.	141-32-2	-	/2/
Kemisk formel	CH ₂ =CHCOO-C ₄ H ₉	-	/2/
Tilstandsform	Væske	-	/2/
Molvægt	128,2	g/mol	/2/
Densitet	0,90	g/ml	/2/
Kogepunkt	145	°C	/2/
Vandopløselighed	1600	mg/l	/2/
Damptryk	4 (ved 20°C)	mm Hg	/2/
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)	-0,24	-	/9/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Xi		/5/
Forekommer i:			
Jord			
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier for:			
Jord	Ingen		
Grundvand	Ingen		
Afdampning	Ingen		
B-værdi	0,006	mg/m ³	/3/
At-værdi	11	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Cresol	Enhed	Referencer
Synonymer	Hydroxytoluen, blanding af o-, m- og p-isomerer		/9/
CAS nr.	1319-77-3		/9/
Kemisk formel	C ₂₁ H ₂₄ O ₃		/9/
Tilstandsform	Væske		/9/
Molvægt	324,42	g/mol	/9/
Densitet	1,04	g/ml	/9/
Kogepunkt	88-94	°C	/9/
Vandopløselighed	19000	mg/l	/9/
Damptryk	-	-	-
Oktanolvand fordelingsforhold (log)	-	-	-
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	T, C		/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft			
Kvalitetskriterier for:			
Jord	Ingen		
Grundvand	Ingen		
Afdampning	Ingen		
B-værdi	0,003	mg/m ³	/3/
At-værdi	22	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Dibutylphthalat	Enhed	Referencer
Synonymer	DBP		/2/
CAS nr.	84-74-2		/2/
Kemisk formel	C ₁₆ H ₂₂ O ₄		/2/
Tilstandsform	Væske		/2/
Molvægt	278,34	g/mol	/2/
Densitet	1,05	g/ml	/2/
Kogepunkt	340	°C	/2/
Vandopløselighed	Ca. 50	mg/l	/2/
Damptryk	8 x 10 ⁻⁶ (ved 20°C)	mmHg	/2/
Oktanolvand fordelingsforhold (log)	1-5	-	/1/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Ingen		/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	(*)		
Poreluft			
Kvalitetskriterier for			
Jord	250 ¹	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	10 ²	µg/l	/6/
Afdampning	Ingen		
B-værdi	Ingen		
At-værdi	3	mg/m ³	/10/

¹ sum af alle phthalater

² sum af alle phthalater (- DEHP)

Tilbage til oversigt

Navn	Di(2-ethylhexyl)- phthalat	Enhed	Referencer
Synonymer	DEHP		/1/
CAS nr.	117-81-7		/1/
Kemisk formel	C ₂₄ H ₃₈ O ₄		/1/
Tilstandsform	Svagt farvet væske		/1/
Molvægt	390,6	g/mol	/1/
Densitet	0,99	g/ml	/1/
Kogepunkt	370	°C	/1/
Vandopløselighed	0,3-0,4	mg/l	/1/
Damptryk	1,2 (ved 20°C)	mm Hg	/1/
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)	3-5		/1/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Ingen		/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	(*)		
Poreluft			
Kvalitetskriterier for			
Jord	25	mg/kg	/6/
Grundvand	1	µg/l	/6/
Afdampning	Ingen		
B-værdi	0,005	mg/m ³	/1/
At-værdi	3	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Diisononylphthalat	Enhed	Referencer
Synonymer	DINP	-	/9/
CAS nr.	28553-12-0		/9/
Kemisk formel	C ₂₆ H ₄₂ O ₄		/9/
Tilstandsform	Væske		/9/
Molvægt	418,62	g/mol	/9/
Densitet			
Kogepunkt			
Vandopløselighed	< 1000	mg/l	/9/
Damptryk			
Oktanolvand fordelingsforhold (log)	1-5		/1/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Ingen		/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand			
Poreluft			
Kvalitetskriterier for			
Jord	250 ¹	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	10 ²	µg/l	/6/
Afdampning	Ingen		
B-værdi	Ingen		
At-værdi	3	mg/m ³	/10/

¹ sum af alle phthalater

² sum af alle phthalater (- DEHP)

Tilbage til oversigt

Navn	Dimethylphthalat	Enhed	Referencer
Synonymer	DMP		
CAS nr.	131-11-3		/9/
Kemisk formel	C ₁₀ H ₁₀ O ₄		/9/
Tilstandsform	Væske		/9/
Molvægt	194,19	g/mol	/9/
Densitet	1,19	g/ml	/9/
Kogepunkt	283,7	°C	/9/
Vandopløselighed	<1000	mg/l	/9/
Damptryk			
Oktanolvand fordelingsforhold (log)	1-5		/1/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Ingen		
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand			
Poreluft			
Kvalitetskriterier for			
Jord	250 ¹	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	10 ²	µg/l	/6/
Afdampning	Ingen		
B-værdi	Ingen		
At-værdi	3	mg/m ³	/10/

¹ sum af alle phthalater

² sum af alle phthalater (- DEHP)

Tilbage til oversigt

Navn	Dichlormethan	Enhed	Referencer
Synonymer	Methylenchlorid, Methylendichlorid, DCM	-	/1/
CAS nr.	75-09-2	-	/1/
Kemisk formel	CH ₂ Cl ₂	-	/1/
Tilstandsform	Farveløs væske	-	/1/
Molvægt	84,95	g/mol	/1/
Densitet	1,33	g/ml	/1/
Smeltepunkt	-95	°C	/1/
Kogepunkt	40	°C	/1/
Vandopløselighed	13800	mg/l	/1/
Damptryk	400 (ved 24 °C)	mm Hg	/1/
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)	1,25	-	/1/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Carc3		/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier for:			
Jord	8	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	1 ¹	µg/l	/6/
Afdampning	Ingen		
B-værdi	0,02	mg/m ³	/3/
At-værdi	122	mg/m ³	/10/

¹ sum af chlorerede opløsningsmidler (÷ Vinylchlorid)

Tilbage til oversigt

Navn	Dimethylformamid	Enhed	Referencer
Synonymer	DMF	-	/9/
CAS nr.	68-12-2	-	/9/
Kemisk formel	C ₃ H ₇ NO	-	/9/
Tilstandsform	Væske	-	/9/
Molvægt	73,09	g/mol	/9/
Densitet	0,944	g/ml	/9/
Kogepunkt	153	°C	/9/
Vandopløselighed	Vandblandbar		/9/
Damptryk	19,5	mm Hg	/9/
Oktanolvand fordelingsforhold (log)		-	
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Rep2, Xn, Xi		/5/
Forekommer i:			
Jord			
Grundvand	*		
Poreluft			
Kvalitetskriterier for:			
Jord	Ingen		
Grundvand	Ingen		
Afdampning	Ingen		
B-værdi	0,1	mg/m ³	/3/
At-værdi	30	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Ethylacetat	Enhed	Referencer
Synonymer	Eddikesyrerester, ethylethanolat	-	/2/
CAS nr.	141-78-6	-	/2/
Kemisk formel	CH ₃ COOC ₂ H ₅	-	/2/
Tilstandsform	Farveløs væske	-	/2/
Molvægt	88,1	g/mol	/2/
Densitet	0,901	g/ml	/2/
Kogepunkt	77	°C	/2/
Vandopløselighed	79.000	mg/l	/2/
Damptryk	72,8	mm Hg	/2/
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)	0,66 / 0,73	-	/2/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	F		/5/
Forekommer i:			
Jord			
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier for:			
Jord	Ingen		
Grundvand	Ingen		
Afdampning	Ingen		
B-værdi	1	mg/m ³	/3/
At-værdi	540	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Ethylacrylat	Enhed	Referencer
Synonymer	Ethylpropenoat	-	/2/
CAS nr.	140-88-5	-	/2/
Kemisk formel	C ₄ H ₈ O ₂	-	/2/
Tilstandsform	Væske	-	/2/
Molvægt	110,11	g/mol	/2/
Densitet	0,924	g/ml	/2/
Kogepunkt	100	°C	/2/
Vandopløselighed	20.000	mg/l	/2/
Damptryk	29	mm Hg	/2/
Oktanolvand fordelingsforhold (log)	1,28		/2/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	F, Xn, Xi		/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier for			
Jord	Ingen		
Grundvand	Ingen		
Afdampning	Ingen		
B-værdi	0,01	mg/m ³	/3/
At-værdi	20	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Ethylglycol	Enhed	Referencer
Synonymer	2-ethoxyethanol	-	/9/
CAS nr.	110-80-5	-	/9/
Kemisk formel	C ₄ H ₁₀ O ₂	-	/9/
Tilstandsform	Farveløs væske	-	/9/
Molvægt	90,12	g/mol	/9/
Densitet	1,113	g/ml	/9/
Kogepunkt	198	°C	/9/
Vandopløselighed	Vandblandbar		/9/
Damptryk	28,7	mm Hg	/9/
Oktanolvand fordelingsforhold (log)			
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Rep2, Xn		/5/
Forekommer i:			
Jord			
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier for			
Jord	Ingen		
Grundvand	Ingen		
Afdampning	Ingen		
B-værdi	0,2	mg/m ³	/3/
At-værdi	18,5	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Formaldehyd	Enhed	Referencer
Synonymer	Formalin, methanal	-	/2/
CAS nr.	50-00-0	-	/2/
Kemisk formel	HCHO	-	/2/
Tilstandsform	Gas	-	/2/
Molvægt	30	g/mol	/2/
Densitet	0,815	g/ml	/2/
Kogepunkt	-20	°C	/2/
Vandopløselighed	Vandblandbar		/2/
Damptryk			
Oktanolvand fordelingsforhold (log)	0,00		
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	T, C, Carc3		/5/
Forekommer i:			
Jord			
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier for			
Jord	Ingen		
Grundvand	Ingen		
Afdampning	Ingen		
B-værdi	0,02	mg/m ³	/3/
At-værdi	0,4	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Isopropanol	Enhed	Referencer
Synonymer	Isopropylalkohol, 2-propanol		/1/
CAS nr.	67-63-0		/1/
Kemisk formel	(CH ₃) ₂ CHOH		/2/
Tilstandsform	Farveløs væske		/1/
Molvægt	60,09	g/mol	/1/
Densitet	0,785	g/ml	/2/
Kogepunkt	82,5	°C	/1/
Vandopløselighed	Vandblandbar		/2/
Damptryk	44,25	mm Hg	/1/
Oktanolvand fordelingsforhold (log)	-0,16/0,28	-	/2/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	F		/5/
Forekommer i:			
Jord			
Grundvand	*		
Poreluft	(*)		
Kvalitetskriterier for			
Jord	Ingen		
Grundvand	10	µg/l	/6/
Afdampning	1	mg/m ³	/6/
B-værdi	1	mg/m ³	/3/
At-værdi	490	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	N-methyl- 2-pyrrolidon	Enhed	Referencer
Synonymer	NMP		/9/
CAS nr.	872-50-4		/9/
Kemisk formel	C ₅ H ₉ NO		/9/
Tilstandsform	Farveløs væske		/9/
Molvægt	99,13	g/mol	/9/
Densitet	1,033	g/ml	/9/
Kogepunkt	202	°C	/9/
Vandopløselighed	Vandblandbar		/9/
Damptryk	26	mm Hg	/9/
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)			
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Xi		/5/
Forekommer i:			
Jord			
Grundvand	*		
Poreluft			
Kvalitetskriterier for			
Jord	Ingen		
Grundvand	Ingen		
Afdampning	Ingen		
B-værdi	0,3	mg/m ³	/3/
At-værdi	200	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Mineralsk terpentin	Enhed	Referencer
Synonymer	Stoddard solvent, white spirit	-	/1/
CAS nr.	- ¹	-	
Kemisk formel	- ¹	-	
Tilstandsform	Væske	-	/1/
Molvægt	i gennemsnit ca. 150	g/mol	/1/
Densitet	0,78	g/ml	/1/
Kogepunkt	145-175	°C	/1/
Vandopløselighed	< 0,1	Vægt%	/1/
Damptryk	4,5	mm Hg	/1/
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)		-	
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Carc2, Xn		/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier for			
Jord	25	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	9 ¹	µg/l	/6/
Afdampning	0,1 ¹	mg/m ³	/6/
B-værdi	0,1	mg/m ³	/3/
At-værdi	145	mg/m ³	/10/

¹ mineralolie total

Tilbage til oversigt

Navn	Naphthalen	Enhed	Referencer
Synonymer	Naphthalin, mølkugler		/1/
CAS nr.	91-20-3	-	/1/
Kemisk formel	C ₁₀ H ₈	-	/1/
Tilstandsform	Fast stof	-	/1/
Molvægt	128,16	g/mol	/1/
Densitet	1,162	g/ml	/1/
Smeltepunkt	80,6	°C	/1/
Vandopløselighed	30	mg/l	/1/
Damptryk	0,087	mm Hg	/1/
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)	3 – 3,5		/1/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Ingen		/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier for			
Jord	Ingen		
Grundvand	1	µg/l	/6/
Afdampning	0,04	mg/m ³	/6/
B-værdi	0,04	mg/m ³	/3/
At-værdi	50	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Tetrachlorethylen	Enhed	Referencer
Synonymer	Per, perchlor, PCE, perchlorethylen	-	/2/
CAS nr.	127-18-4	-	/2/
Kemisk formel	CCl ₂ = CCl ₂		/2/
Tilstandsform	Farveløs væske	-	/2/
Molvægt	165,8	g/mol	/2/
Densitet	1,63	g/ml	/2/
Kogepunkt	121	°C	/2/
Vandopløselighed	150	mg/l	/2/
Damptryk	14 (ved 20°C)	mm Hg	/2/
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)	2,60	-	/2/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Carc3, N	-	/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier i:			
Jord	5	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	1 ¹	µg/l	/6/
Afdampning	0,00025	mg/m ³	/6/
B-værdi	0,01	mg/m ³	/3/
At-værdi	70	mg/m ³	/10/

¹ sum af chlorerede opløsningsmidler (÷ Vinylchlorid)

Tilbage til oversigt

Navn	Phenol	Enhed	Referencer
Synonymer	Carbolsyre, hydroxybenzen	-	/2/
CAS nr.	108-95-2	-	/2/
Kemisk formel	C ₆ H ₅ OH	-	/2/
Tilstandsform	Fast stof	-	/2/
Molvægt	91,11	g/mol	/2/
Densitet	1,07	g/ml	/2/
Smeltepunkt	182	°C	/2/
Vandopløselighed	82	mg/l	/2/
Damptryk	0,2 (ved 20 °C)	mm Hg	/2/
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)	1,46	-	/2/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	T, C		/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier for:			
Jord	70	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	0,5	µg/l	/6/
Afdampning	0,02	mg/m ³	/6/
B-værdi	0,02	mg/m ³	/3/
At-værdi	4	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Resorcinol	Enhed	Referencer
Synonymer	Hydroxyphenol		/9/
CAS nr.	108-46-3	-	/9/
Kemisk formel	C ₆ H ₆ O ₂	-	/9/
Tilstandsform	Fast stof	-	/9/
Molvægt	110,11	g/mol	/9/
Densitet	1,27	g/ml	/9/
Smeltepunkt	110	°C	/9/
Vandopløselighed	Vandblandbar		/9/
Damptryk			
Oktanolvand fordelingsforhold (log)			
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Xn, Xi, N		/5/
Forekommer i:			
Jord			
Grundvand	*		
Poreluft			
Kvalitetskriterier for			
Jord	Ingen		
Grundvand	Ingen		
Afdampning	Ingen		
B-værdi	Ingen		
At-værdi	45	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Styren	Enhed	Referencer
Synonymer	Vinylbenzen	-	/2/
CAS nr.	100-42-5	-	/2/
Kemisk formel	C ₈ H ₈	-	/2/
Tilstandsform	Farveløs væske	-	/2/
Molvægt	104,14	g/mol	/2/
Densitet	0,90	g/ml	/2/
Kogepunkt	145	°C	/2/
Vandopløselighed	300 (ved 20°C)	mg/l	/2/
Damptryk	5 (ved 20°C)	mm Hg	/2/
Oktanolvand fordelingsforhold (log)	2,95		/2/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Xn, Xi		/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier for:			
Jord	40	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	1	µg/l	/6/
Afdampning	0,2	mg/m ³	/6/
B-værdi	0,2	mg/m ³	/3/
At-værdi	105	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	α-Methylstyren	Enhed	Referencer
Synonymer	Vinyltoluen, methylstyren	-	/9/
CAS nr.	25013-15-4	-	/9/
Kemisk formel	C ₉ H ₁₀	-	/9/
Tilstandsform	Farveløs væske	-	/9/
Molvægt	118,18	g/mol	/9/
Densitet	0,89	g/ml	/9/
Kogepunkt	170	°C	/9/
Vandopløselighed	100 (ved 20°C)	mg/l	/9/
Damptryk			
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)			
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Xi, N		/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier for:			
Jord	Ingen		
Grundvand	Ingen		
Afdampning	Ingen		
B-værdi	Ingen		
At-værdi	120	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	1,1,1Trichlorethan	Enhed	Referencer
Synonymer	Methylchloroform, TCA	-	/2/
CAS nr.	71-55-6	-	/2/
Kemisk formel	CCl ₃ - CH ₃	-	/2/
Tilstandsform	Farveløs væske	-	/2/
Molvægt	133,4	g/mol	/2/
Densitet	1,35	g/ml	/2/
Kogepunkt	74,1	°C	/2/
Vandopløselighed	500-1.000 (ved 20 °C)	mg/l	/2/
Damptryk	100	mm Hg	/2/
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)	2,49 / 2,2	-	/2/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Xn, N	-	/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier i:			
Jord	200	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	1 ¹	µg/l	/6/
Afdampning	Ingen		
B-værdi	0,5	mg/m ³	/6/
At-værdi	275	mg/m ³	/10/

¹ sum af chlorerede opløsningsmidler (÷ Vinylchlorid)

Tilbage til oversigt

Navn	Trichlorethylen	Enhed	Referencer
Synonymer	Ethylentrichlorid, TCE	-	/2/
CAS nr.	79-01-6	-	/2/
Kemisk formel	$\text{CCl}_2 = \text{CHCl}$	-	/2/
Tilstandsform	Farveløs væske	-	/2/
Molvægt	131,5	g/mol	/2/
Densitet	1,4556 (ved 25 °C)	g/ml	/2/
Kogepunkt	86,7	°C	/2/
Vandopløselighed	1.100 (ved 25 °C)	mg/l	/2/
Damptryk	59	mmHg	/2/
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)	2,9/ 2,6	-	/2/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Carc3	-	/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier i:			
Jord	5	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	1 ¹	µg/l	/6/
Afdampning	0,001	mg/m ³	/6/
B-værdi	0,04	mg/m ³	/3/
At-værdi	54	mg/m ³	/10/

¹ sum af chlorerede opløsningsmidler (÷ Vinylchlorid)

Tilbage til oversigt

Navn	Toluen	Enhed	Referencer
Synonymer	Toluol, methylbenzen	-	/1/
CAS nr.	108-88-3	-	/1/
Kemisk formel	C ₆ H ₅	-	/1/
Tilstandsform	Farveløs væske	-	/1/
Molvægt	92,14	g/mol	/1/
Densitet	0,89	g/ml	/1/
Kogepunkt	110,6	°C	/1/
Vandopløselighed	600	mg/l	/1/
Damptryk	28,7 (ved 20 °C)	mm Hg	/1/
Oktanolvand fordelingsforhold (log)	2,69	-	/1/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	F, Xn		/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier			
Jord	10 ¹	mg/kg TS.	/6/
Grundvand	5	µg/l	/6/
Afdampning	0,4	mg/m ³	/6/
B-værdi	0,4	mg/m ³	/3/
At-værdi	94	mg/m ³	/10/

¹ sum af BTEX

Tilbage til oversigt

Navn	Tributylphosphat	Enhed	Referencer
Synonymer	TBP	-	/2/
CAS nr.	126-73-8	-	/2/
Kemisk formel	C ₁₂ H ₂₇ O ₄ P	-	/2/
Tilstandsform	Væske	-	/2/
Molvægt	266,32	g/mol	/2/
Densitet	0,976	g/ml	/2/
Kogepunkt	289	°C	/2/
Vandopløselighed	Ca. 6.000	mg/l	/2/
Damptryk			
Oktanøl-vand fordelingsforhold (log)			
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Xn		/5/
Forekommer i:			
Jord			
Grundvand	*		
Poreluft			
Kvalitetskriterier for			
Jord	Ingen		
Grundvand	Ingen		
Afdampning	Ingen		
B-værdi	Ingen		
At-værdi	2,5	mg/m ³	/10/

Tilbage til oversigt

Navn	Xylener	Enhed	Referencer
Synonymer	Xylol, dimethylbenzen	-	/1/
CAS nr.	1330-20-7	-	/1/
Kemisk formel	C ₈ H ₁₀	-	/1/
Tilstandsform	Farveløs væske	-	/1/
Molvægt	106,17	g/mol	/1/
Densitet	0,864	g/ml	/1/
Kogepunkt	138,3	°C	/1/
Vandopløselighed	0,2	g/l	/1/
Damptryk	6 (ved 20°C)	mmHg	/1/
Oktanolvand fordelingsforhold (log)	Ca. 3	-	/1/
Klassificering iht. "liste over farlige stoffer"	Xn, Xi		/5/
Forekommer i:			
Jord	*		
Grundvand	*		
Poreluft	*		
Kvalitetskriterier			
Jord	10 ¹	mg/kg	/6/
Grundvand	5	µg/l	/6/
Afdampning	0,1	mg/m ³	/6/
B-værdi	0,1	mg/m ³	/3/
At-værdi	109	mg/m ³	/10/

¹ sum af BTEX

Litteraturliste:

(Tilbage til oversigt)

- /1/ Miljø- og Energiministeriet 1995. Toksikologiske kvalitetskriterier for jord og drikkevand. Projekt om jord og grundvand fra Miljøstyrelsen, nr. 12, 1995.
- /2/ Vestsjællands Amtskommune, 1992. Affaldsdepoter, Historiske branchebeskrivelser -fysisk - kemiske data, bilagsrapport I, udført af Carl Bro as.
- /3/ Miljø- og Energiministeriet 1996. B-værdier. Orientering fra Miljøstyrelsen nr. 15, 1996.
- /4/ Karel Verschueren 1983. Handbook of Environmental Data on Organic Chemicals.
- /5/ Miljø- og Energiministeriet 1999. Bekendtgørelse nr. 510 af 18. juni 1999. Bekendtgørelse af listen over farlige stoffer. Bind 1, 2 og 3.
- /6/ Miljøstyrelsen 1998. Oprydning af forurenede lokaliteter, hovedbind. Vejledning nr. 6, 1998.
- /7/ The Merck Index. 11. ed. 1983
- /8/ Handbook of Chemistry and Physics. 70. ed. 1990
- /9/ www.chemfinder.com
- /10/ Arbejdstilsynet 1996. Grænseværdier for stoffer og materialer. At-anvisning nr. 3.1.0.2. December 1996.
- /11/ Miljøstyrelsen 1996. Kemiske stoffers opførsel i jord og grundvand. Bind 2. Projekt om jord og grundvand fra Miljøstyrelsen, nr. 20, 1996.