



Version: 5.0
Datum: 01.08.2017

WHATEVER YOU SPILL

Chemikalien

OILEX absorbiert folgende Chemikalien¹

| | | | |
|----------------------------------|----------------|--|---------------------------|
| Aceton | C_3H_6O | | F Xi |
| Acetonitril | C_2H_3N | | F Xn |
| Acrolein | C_3H_4O | | F T+ N |
| Allylchlorid/3-Chlorpropen | C_3H_5Cl | | F Xn N |
| Amylacetat/Essigsäurepentylester | $C_7H_{14}O_2$ | | |
| Benzol | C_6H_6 | | F T |
| Butanol | $C_4H_{10}O$ | | Xi |
| 2-Butanol | $C_4H_{10}O$ | | Xi |
| Bromdichlormethan | $CHBrCl_2$ | | Xn |
| Bromoform | $CHBr_3$ | | T N |
| Butansäure/Buttersäure | $C_4H_8O_2$ | | |
| Butylacetat | $C_6H_{12}O_2$ | | |
| Chlorbenzol | C_6H_5Cl | | Xn N |
| Chlormethan | CH_3Cl | | F+ Xn |
| Chloroform | $CHCl_3$ | | Xn |
| Cyanwasserstoff/Blausäure | HCN | | F+ T+ N |
| Cyclohexan | C_6H_{12} | | F Xn N |



| | | | |
|-----------------------------------|--|--------------|----------------------|
| Dichlormethan | CH_2Cl_2 | | Xn |
| 2,4 Dichlorbenzyl-Alkohol | $\text{C}_7\text{H}_6\text{Cl}_2\text{O}$ | | |
| 1,2-Dichlorethan | $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$ | | T F |
| Diethylether | $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ | | F+ Xn |
| Ethanol | $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ | | F |
| Ethylbenzol | C_8H_{10} | | F Xn |
| Ethylenglycol | $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$ | | Xn |
| n-Heptan | C_7H_{16} | | F Xn |
| n-Hexan | C_6H_{14} | | F Xn |
| Hexachlorbenzol | C_6Cl_6 | | T |
| Hexachlorethan | C_2Cl_6 | | Xn |
| Isobutanol | $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ | | Xi |
| Isopren | C_5H_8 | | F+ T |
| Isopropanol/2-Propanol | $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$ | | F Xi |
| Kiesel/Benzylalkohol | $\text{C}_7\text{H}_8\text{O}$ | | Xn |
| Kohlenstoffdisulfid | CS_2 | | F T |
| Methanol | CH_4O | | F Xn |
| Methylacrylsäuremethylester (MMA) | $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_2$ | | F Xi |
| Naphtalin | C_{10}H_8 | | Xn |
| 2-Nitroanilin | $\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_2\text{O}_2$ | | |
| Nitrobenzol | $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$ | | |
| n-Pentan | C_5H_{12} | | F+ Xn |



| | | | |
|------------------|--------------------|--|-------------|
| Pentachlorphenol | $C_6 HCl_5 O$ | | T+ |
| Phenol | $C_6 H_6 O$ | | T+ |
| Tetrachlorethan | $C_2 H_2 C_{14}$ | | T+ |
| Tetrachlorethen | $C_2 C_{14}$ | | Xn |
| Tetrahydrofuran | $C_4 H_8 O$ | | F Xn |
| Toluol | $C_7 H_8$ | | F Xn |
| Triethylamin | $C_6 H_{15} N$ | | F |
| Trichlorethan | $C_2 H_3 C_{13}$ | | Xn |
| Trichlorphenol | $C_6 H_3 C_{13} O$ | | Xn |
| Vinylacetat | $C_4 H_6 O_2$ | | F |
| Vinylchlorid | $C_2 H_3 Cl$ | | |
| E-Xylol | $C_8 H_{10}$ | | Xn |



¹Die Absorptionsfähigkeit von OILEX kann in Abhängigkeit von der Substanz schwanken - ggf. ist eine mechanische Einarbeitung von OILEX notwendig.

Bei stabilisierten Emulsionen kann keine Auftrennung zwischen Öl und Wasser erfolgen. Aufnahme der Emulsion als Ganzes nach mechanischer Einarbeitung. Bei nicht-stabilisierten Emulsionen kann das anteilige Öl problemlos absorbiert und separiert werden.

Das geltende Abfallrecht muss bei der Entsorgung beachtet werden.