

Probenabgabe für die Massenspektrometrische Analyse am DFS

Massenspektrometrie-Labor Raum 2225.00.114 Telefon 23359 E-Mail: kabaz@uni-mainz.de
 Büro Raum 2224-00-124 Telefon 25885 E-Mail: mondeshk@uni-mainz.de

Für LIFDI geeignete Lösungsmittel

Lösungsmittel	Formel	Molmasse	Schmelzpunkt / °C	Siedepunkt / °C	Bemerkung
Aceton	(CH ₃) ₂ CO	58.08	-95.35	56.2	kann gefrieren
Benzol	C ₆ H ₆	78.11	+5.51	80.1	kann gefrieren
Toluol	C ₆ H ₅ CH ₃	92.13	-95	110.6	
Chloroform	CHCl ₃	119.39	-63.5	61.2	
Methylenechlorid	CH ₂ Cl ₂	84.93	-96.7	39.6	
Methanol	CH ₃ OH	32.04	-93.9	64.96 (15°C bei 73 mbar)	
Ethanol	CH ₃ CH ₂ OH	46.07	-114.4	78.37	
Pentan	CH ₃ (CH ₂) ₃ CH ₃	72.15	-129.72	36.07	kann gefrieren
Hexan	CH ₃ (CH ₂) ₄ CH ₃	86.18	-95	68.95	kann gefrieren
Cyclohexan	C ₆ H ₁₂	84.16	6.55	80.74	kann gefrieren
Inden	C ₉ H ₈	116.16	-1.8	182.6	
Methyl- <i>tert</i> -Butyl-Ether	(CH ₃) ₃ COCH ₃	88.15	-109	55.2	
Essigsäurethylester	CH ₃ CO ₂ C ₂ H ₅	88.1	-83.6	77.1	
Tetrahydrofuran	C ₄ H ₈ O	72.1	-65	+66	
Dimethylformamid [a]	HCO-N(CH ₃) ₂	73.09	-60.48	~153	
Formamid [b]	HCO-NH ₂	45.04	2.55	210 (111°C bei 20 mbar)	
Dimethylsulfoxid [c]	CH ₃ SOCH ₃	78.14	18.45	189	
<i>N</i> -Methyl-2-pyrrolidon [d]	C ₅ H ₉ NO	99.1	-24	203	

Mischbar mit:

[a] Wasser und viele organische Lösungsmittel.

[b] Wasser; löst viele ionische Verbindungen, die unlöslich in Wasser sind.

[c] einer Vielzahl organischer Lösungsmittel und Wasser; löst polare und unpolare Verbindungen.

[d] Lösungsmittel wie Essigsäureethylester, Chloroform, Benzol, niedere Alkohole oder Ketone, und Wasser.

Für LIFDI ungeeignete Lösungsmittel

Lösungsmittel	Formel	Molmasse	Schmelzpunkt / °C	Siedepunkt / °C	Bemerkung
Wasser	H ₂ O	18	0	100	gefriert
Acetonitril	CH ₃ CN	41.05	-44.9	81.6	gefriert