

Deuterierte Lösungsmittel: $I(^2\text{H}) = 1$

	^1H	^{13}C
CDCl_3	7,24	77,00
Aceton	2,04	29,8/206,3
DMSO	2,49	39,70
MeOD	3,35	49,30
TFA	11,50	116,5/164,4
D2O	4,65	
CD_3CN	1,93	1,3/117,7
Pyridin	7,19/7,55/8,71	123,5/135,5/149,5
CD_2Cl_2	5,32	53,50
C_6D_6	7,20	128,00

Größenverhältnisse der Peaks

n =									
0				1					
1			1	1	1				
2		1	2	3	2	1			
3	1	3	6	7	6	3	1		
4	1	4	10	16	19	16	10	4	1

n = Anzahl koppelnder Nachbarn

Spinquantenzahl I (wichtig, um Aufspaltungsmuster zu bestimmen!)

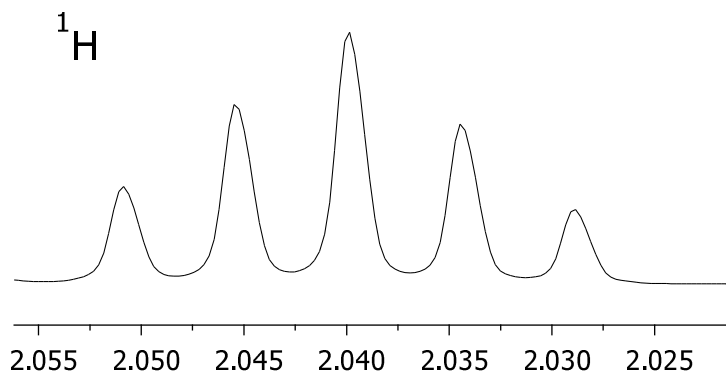
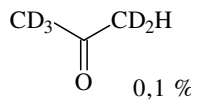
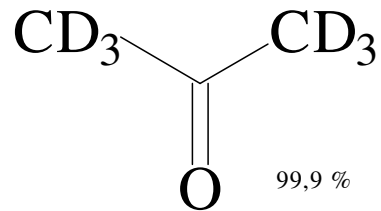
$I = 0$: ^{12}C

$I = \frac{1}{2}$: ^1H , ^{13}C , ^{19}F , ^{31}P

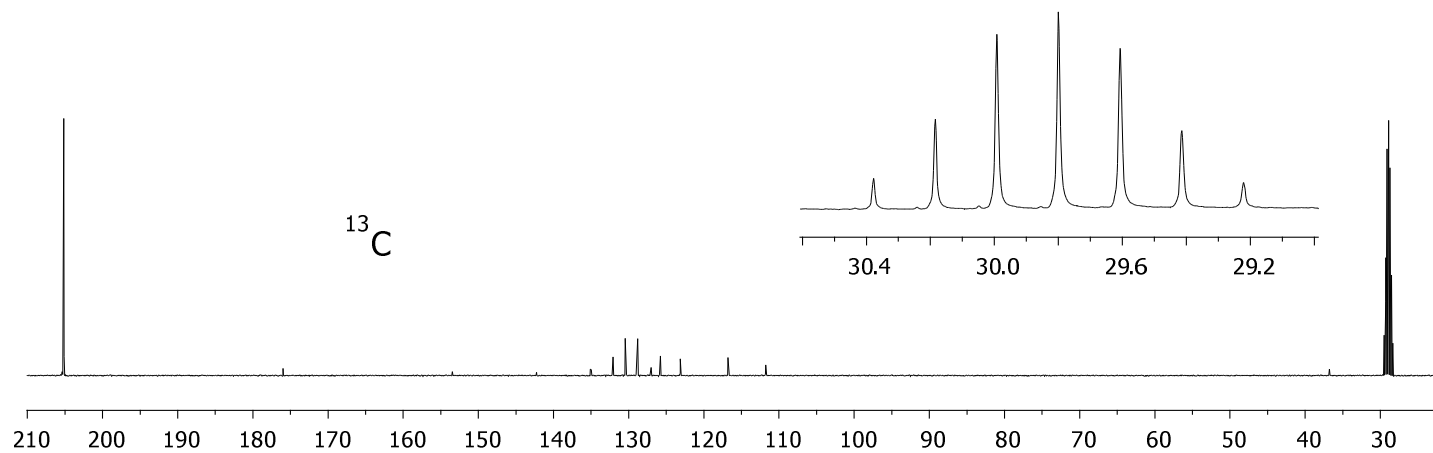
$I = 1$: D

Kopplungsmuster von Aceton-d6

$$\text{Aufspaltung} = n * 2I + 1$$



$$\text{Aufspaltung} = 2 * 2*1 + 1 = 5$$

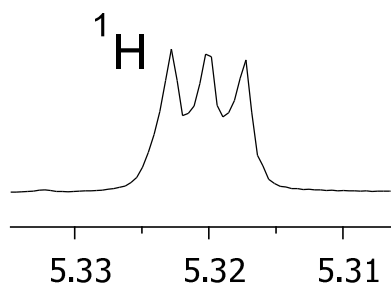


$$\text{Aufspaltung} = 3 * 2*1 + 1 = 7$$

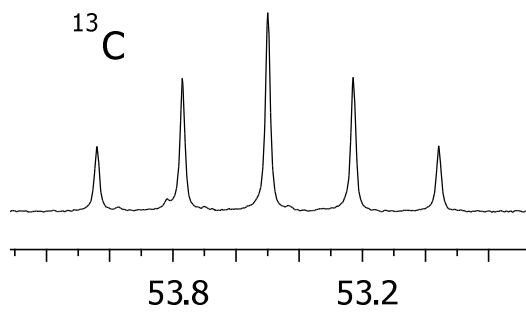
Kopplungsmuster von CD_2Cl_2

$$\text{Aufspaltung} = n * 2I + 1$$

99,5 % CD_2Cl_2 0,5 % CDHCl_2



$$\text{Aufspaltung} = 1 * 2 * 1 + 1 = 3$$



$$\text{Aufspaltung} = 2 * 2 * 1 + 1 = 5$$