

Etude d'une spectre RMN

Fiche technique

Proton	δ (ppm)	Proton	δ (ppm)	Proton	δ (ppm)
CH_3-C	0,9	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}$	1,3	$\text{C}-\text{CH}-\text{C}$	1,6
$\text{CH}_3-\text{C}-\text{O}$	1,4	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}_{(\text{cycle})}$	1,5	$\text{C}-\text{CH}-\text{C}-\text{O}$	2,0
$\text{CH}_3-\text{C}=\text{C}$	1,6	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{O}$	1,9	$\text{C}-\text{CH}-\text{Ar}$	3,0
CH_3-Ar	2,3	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}=\text{C}$	2,3	$\text{C}-\text{CH}-\text{CO}-\text{R}$	2,7
$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{R}$	2,2	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{Ar}$	2,7	$\text{C}-\text{CH}-\text{O}-\text{R}$	3,7
$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{Ar}$	2,6	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{R}$	2,4	$\text{C}-\text{CH}-\text{O}-\text{H}$	3,9
$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{O}-\text{R}$	2,0	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{O}-\text{R}$	2,2	$\text{C}-\text{CH}-\text{O}-\text{CO}-\text{R}$	4,8
$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{O}-\text{Ar}$	2,4	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{O}-\text{R}$	3,4	$\text{C}-\text{CH}-\text{N}$	2,8
$\text{CH}_3-\text{CO}-\text{N}-\text{R}$	2,0	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{O}-\text{H}$	3,6	$\text{C}-\text{CH}-\text{Cl}$	4,0
$\text{CH}_3-\text{O}-\text{R}$	3,3	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{O}-\text{Ar}$	4,3	$\text{C}-\text{CH}-\text{C}-\text{Cl}$	1,6
CH_3-OH	3,4	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CO}-\text{R}$	4,1	$\text{C}-\text{CH}-\text{Br}$	3,6
$\text{CH}_3-\text{O}-\text{Ar}$	3,8	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{N}$	2,5	$\text{C}-\text{CH}-\text{C}-\text{Br}$	1,7
$\text{CH}_3-\text{O}-\text{CO}-\text{R}$	3,7	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}=\text{C}-\text{CO}$	2,4	$\text{C}-\text{CH}-\text{I}$	4,2
CH_3-N	2,3	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{Cl}$	3,4	$\text{C}-\text{CH}-\text{C}-\text{I}$	1,9
$\text{CH}_3-\text{C}=\text{C}-\text{CO}$	2,0	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{Cl}$	1,7	$\text{C}-\text{CH}-\text{C}\equiv\text{N}$	2,7
CH_3-Cl	3,0	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{Br}$	3,3		
$\text{CH}_3-\text{C}-\text{Cl}$	1,5	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{Br}$	1,7		
CH_3-Br	2,7	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{I}$	3,1		
$\text{CH}_3-\text{C}-\text{Br}$	1,7	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{I}$	1,8		
CH_3-I	2,2	$-\text{CH}_2-\text{C}\equiv\text{N}$	2,3		
$\text{CH}_3-\text{C}-\text{I}$	1,9	$\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{C}=\text{C}$	1,5		
$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{N}$	2,0	$-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{Ar}$	3,8		

□

Proton	δ (ppm)	Proton	δ (ppm)	Proton	δ (ppm)
$-\text{C}=\text{CH}_2$	5,3	$\text{R}-\text{CO}-\text{H}$	9,9	$-\text{C}=\text{C}-\text{OH}$	11 - 17
$-\text{C}=\text{CH}-$	5,1	$\text{Ar}-\text{CO}-\text{H}$	9,9	$\text{R}-\text{OH}$	0,5 - 5,5
C_6H_6	7,2	$\text{H}-\text{CO}-\text{O}$	8,0	$\text{Ar}-\text{OH}$	4,2 - 7,1
$\text{Ar}-\text{H}$	7,0 - 9,0	$\text{H}-\text{CO}-\text{N}$	8,0	$\text{R}-\text{NH}-$	0,6 - 5
$\text{R}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$	3,1	$-\text{CO}-\text{OH}$	8,5 - 13	$\text{R}-\text{CO}-\text{NH}-$	5 - 8,5