

## RMN - table de déplacement chimique

From : [http://www.ac-nancy-metz.fr/enseign/Physique/chim/jumber/SPECTRO\\_RMN/Resonance\\_magnétique\\_nucléaire\\_fichiers/spectro\\_rmnm.htm](http://www.ac-nancy-metz.fr/enseign/Physique/chim/jumber/SPECTRO_RMN/Resonance_magnétique_nucléaire_fichiers/spectro_rmnm.htm)

Table 1 :

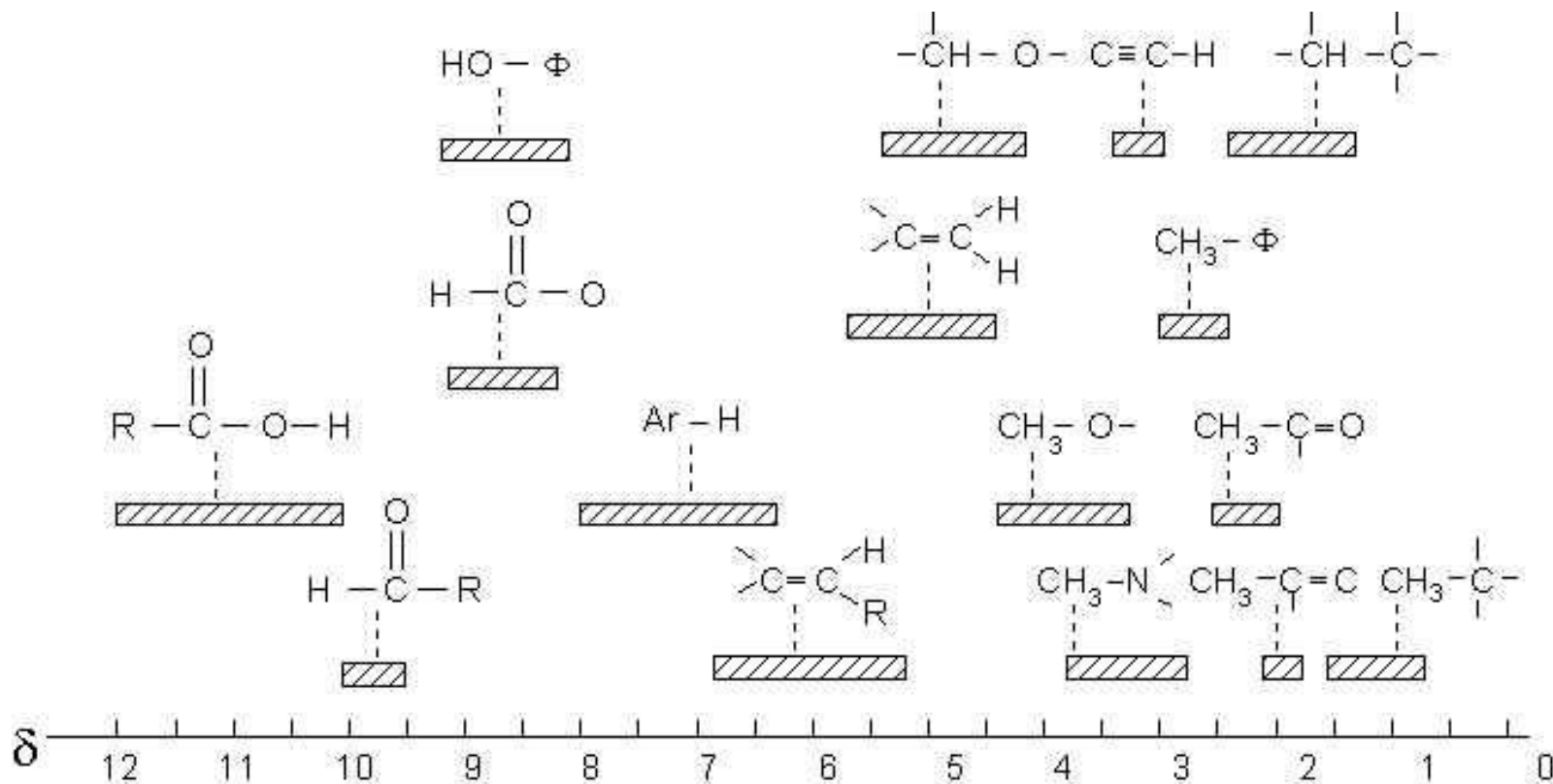
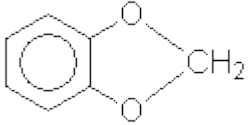
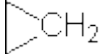

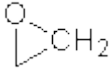

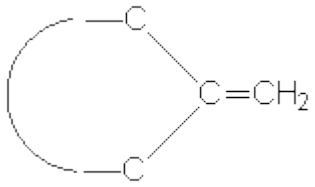
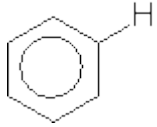


Table 2

CH <sub>3</sub>		CH <sub>2</sub>		CH	
proton	d	proton	d	proton	d
CH <sub>3</sub> - C	0,9	- C - CH <sub>2</sub> - C	1,3	- C - CH - C	1,5
		(cyclique)	1,5	(en tête de pont)	2,2
CH <sub>3</sub> - C - C=	1,1	- C - CH <sub>2</sub> - C - C=C	1,7		
CH <sub>3</sub> - C - O	1,4	- C - CH <sub>2</sub> - C - O	1,9	- C - CH - C - O	2
CH <sub>3</sub> - C=C	1,6	- C - CH <sub>2</sub> - C=C	2,3		
CH <sub>3</sub> - Ar	2,3	- C - CH <sub>2</sub> - Ar	2,7	- C - CH - Ar	3
CH <sub>3</sub> - CO - R	2,2	- C - CH <sub>2</sub> - CO - R	2,4	- C - CH - CO - R	2,7
CH <sub>3</sub> - CO - Ar	2,6				
CH <sub>3</sub> - CO - OR	2,0	- C - CH <sub>2</sub> - CO - OR	2,3		
CH <sub>3</sub> - CO - OAr	2,4				
CH <sub>3</sub> - CO - NR	2,0				
CH <sub>3</sub> - OR	3,3	- C - CH <sub>2</sub> - OR	3,4	- C - CH - OR	3,7
CH <sub>3</sub> - OH	3,4	- C - CH <sub>2</sub> - OH	3,6	- C - CH - OH	3,9
CH <sub>3</sub> - O - Ar	3,8	- C - CH <sub>2</sub> - O - Ar	4,3		
CH <sub>3</sub> - O - CO - R	3,7	- C - CH <sub>2</sub> - O - CO - R	4,1	- C - CH - O - CO - R	4,8
CH <sub>3</sub> - N -	2,3	- C - CH <sub>2</sub> - N -	2,5	- C - CH - N -	2,8
CH <sub>3</sub> - N <sup>+</sup>	3,3				
CH <sub>3</sub> - S -	2,1	- C - CH <sub>2</sub> - S -	2,4		

$\text{CH}_3 - \text{C} - \text{NO}_2$	1,6	$\text{C}-\text{CH}_2 - \text{NO}_2$	4,4	$\text{C}-\text{CH} - \text{NO}_2$	4,7
		$\text{C}-\text{CH}_2 - \text{C} - \text{NO}_2$	2,1		
$\text{CH}_3 - \text{C}=\text{C} - \text{CO}$	2,0	$-\text{C}-\text{CH}_2 - \text{C}=\text{C}-\text{CO}$	2,4		
$\text{C} = \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CO}$	1,8	$-\text{C}=\text{C}(\text{CH}_3) - \text{CO}$	2,4		
			5,9		
$\text{CH}_3 - \text{Cl}$	3,0	$-\text{C} - \text{CH}_2 - \text{Cl}$	3,4	$-\text{C} - \text{CH} - \text{Cl}$	4,0
$\text{CH}_3 - \text{C} - \text{Cl}$	1,5	$-\text{C} - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{Cl}$	1,7	$-\text{C} - \text{CH} - \text{C} - \text{Cl}$	1,6
$\text{CH}_3 - \text{Br}$	2,7	$-\text{C} - \text{CH}_2 - \text{Br}$	3,3	$-\text{C} - \text{CH} - \text{Br}$	3,6
$\text{CH}_3 - \text{C} - \text{Br}$	1,7	$-\text{C} - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{Br}$	1,7	$-\text{C} - \text{CH} - \text{C} - \text{Br}$	1,7
$\text{CH}_3 - \text{I}$	2,2	$-\text{C} - \text{CH}_2 - \text{I}$	3,1	$-\text{C} - \text{CH} - \text{I}$	4,2
$\text{CH}_3 - \text{C} - \text{I}$	1,9	$-\text{C} - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{I}$	1,8	$-\text{C} - \text{CH} - \text{C} - \text{I}$	1,9
$\text{CH}_3 - \text{CN}$	2,0	$-\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CN}$	2,3	$-\text{C} - \text{CH} - \text{CN}$	2,7
		$-\text{CO} - \text{CH}_2 - \text{Ar}$	3,8		
			0,3		0,7
			2,6		3,1

	4,6		7,2
<p>- C = CH<sub>2</sub></p> <p>- C = CH -</p> <p>- C = CH - (cyclique)</p> <p>R - C ≡ C - H</p> <p>Ar - H</p>	<p>4,3</p> <p>5,1</p> <p>5,3</p> <p>3,1</p> <p>9,0 - 7,0</p>	<p>- CO - OH</p> <p>C = C - OH</p> <p>R - OH</p> <p>Ar - OH</p> <p>Ar - OH (liaison H intramoléculaire)</p>	<p>8,5 - 13</p> <p>11 - 17</p> <p>0,7 ~ 5,5</p> <p>4,2 ~ 7,1</p> <p>10 - 14</p>
<p>- C = CH - CO</p> <p>- CH = C - CO</p>	<p>5,9</p> <p>6,8</p>	<p>R - NH -</p> <p>Ar - NH -</p>	<p>0,6 ~ 5</p> <p>2,9 ~ 4,7</p>
<p>R - CHO</p> <p>Ar - CHO</p> <p>H - CO - O -</p> <p>H - CO - N -</p>	<p>9,9</p> <p>9,9</p> <p>8,0</p> <p>8,0</p>	<p>R - CO - NH -</p> <p>CHCl<sub>3</sub></p> <p>H<sub>2</sub>O</p>	<p>5 ~ 8</p> <p>7,2</p> <p>~ 5</p>