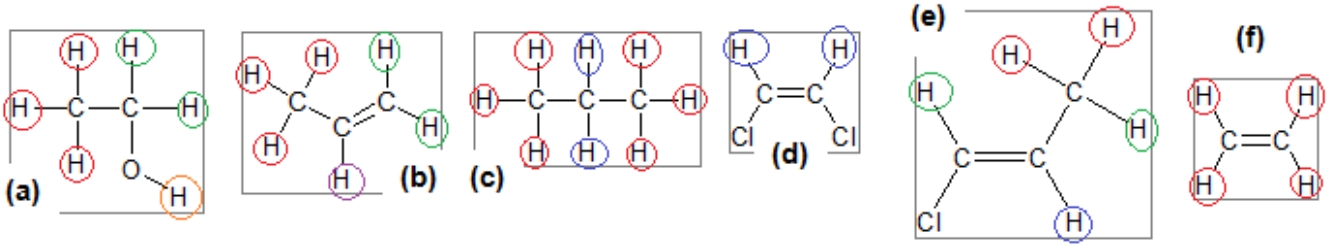
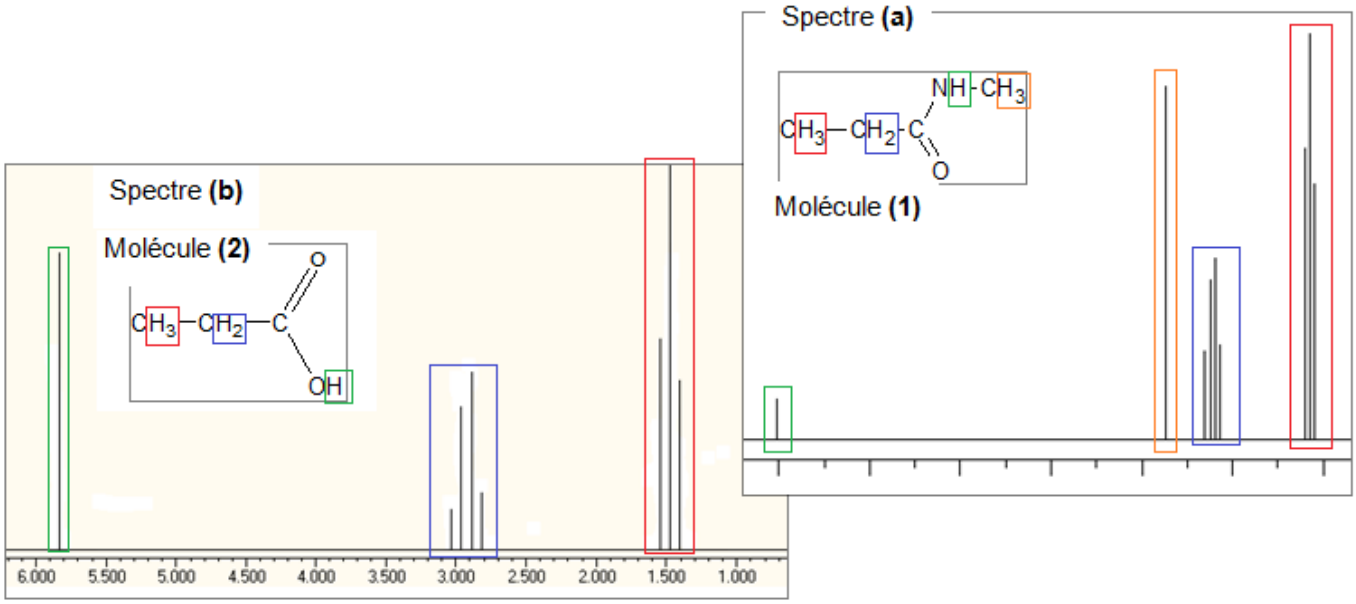
EX 03 Les spectres RMN

EX1

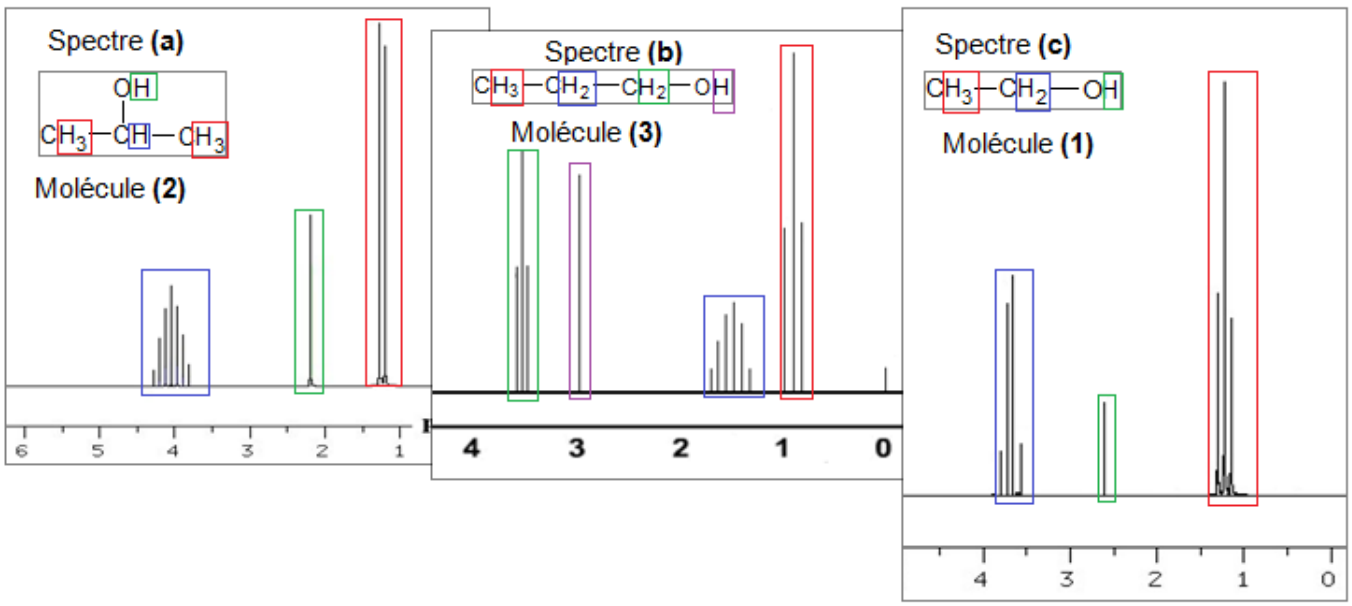
Pour chaque molécule ci-dessous, dénombrer les groupes de protons équivalents



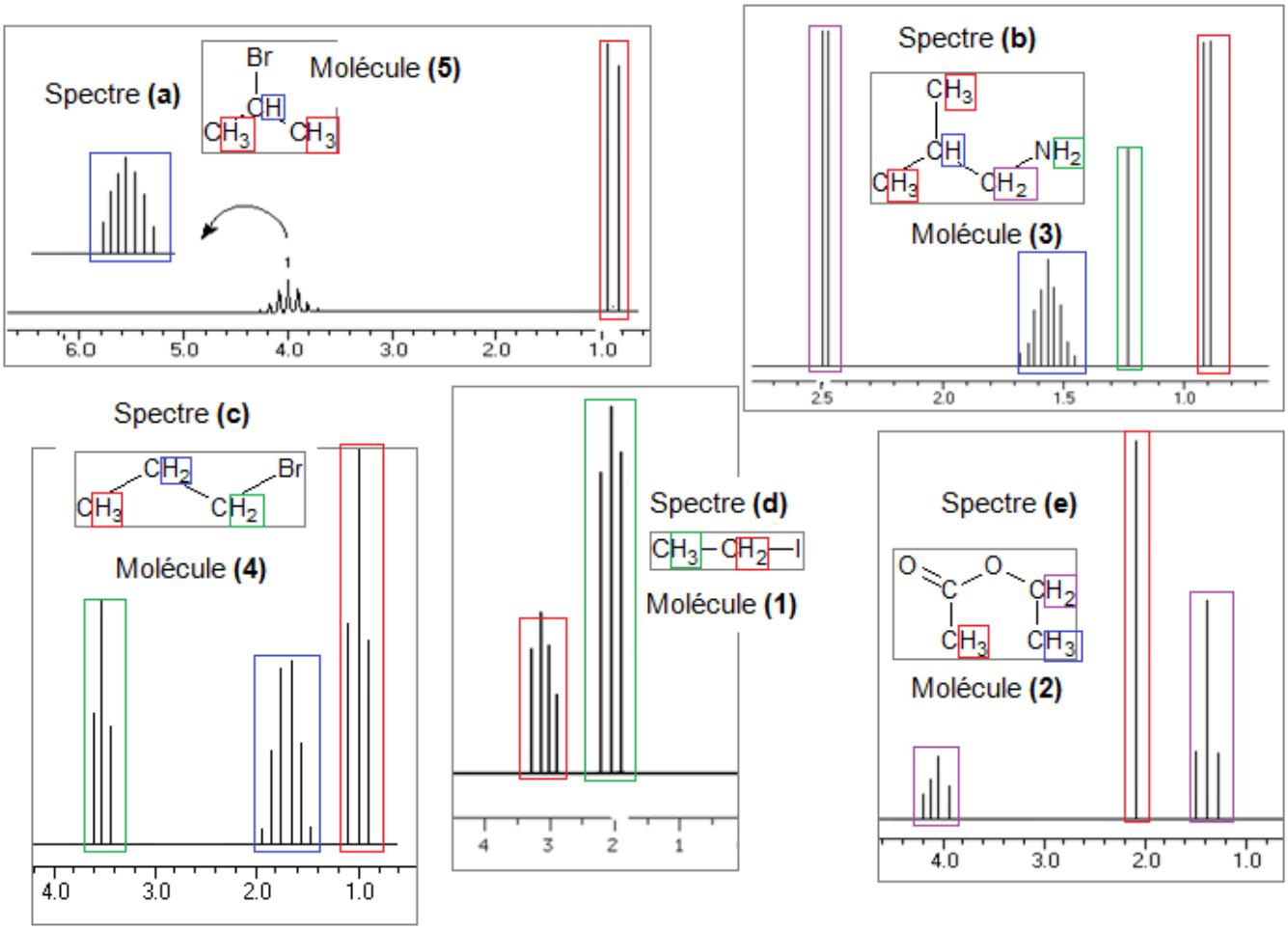
EX2



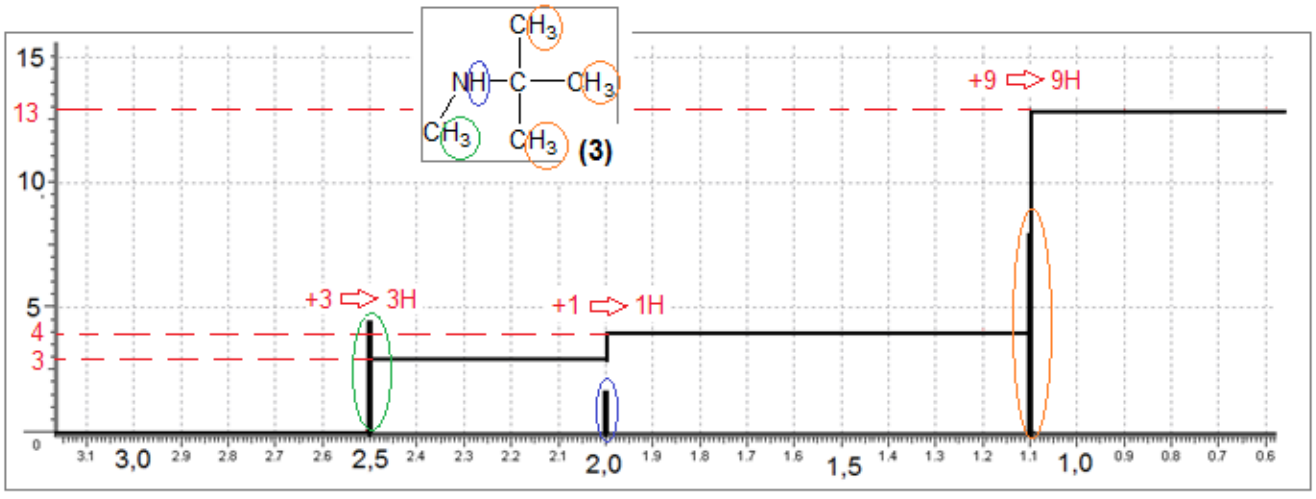
EX3

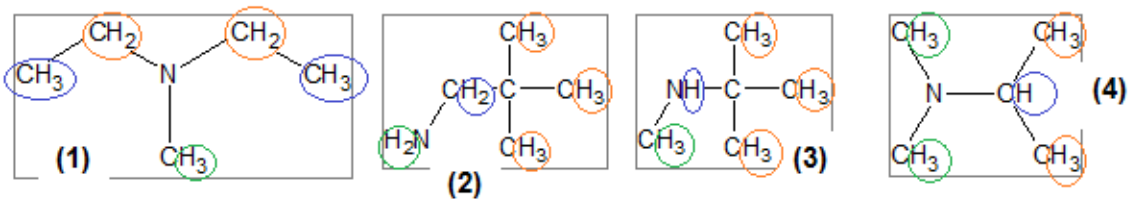


EX4



EX5

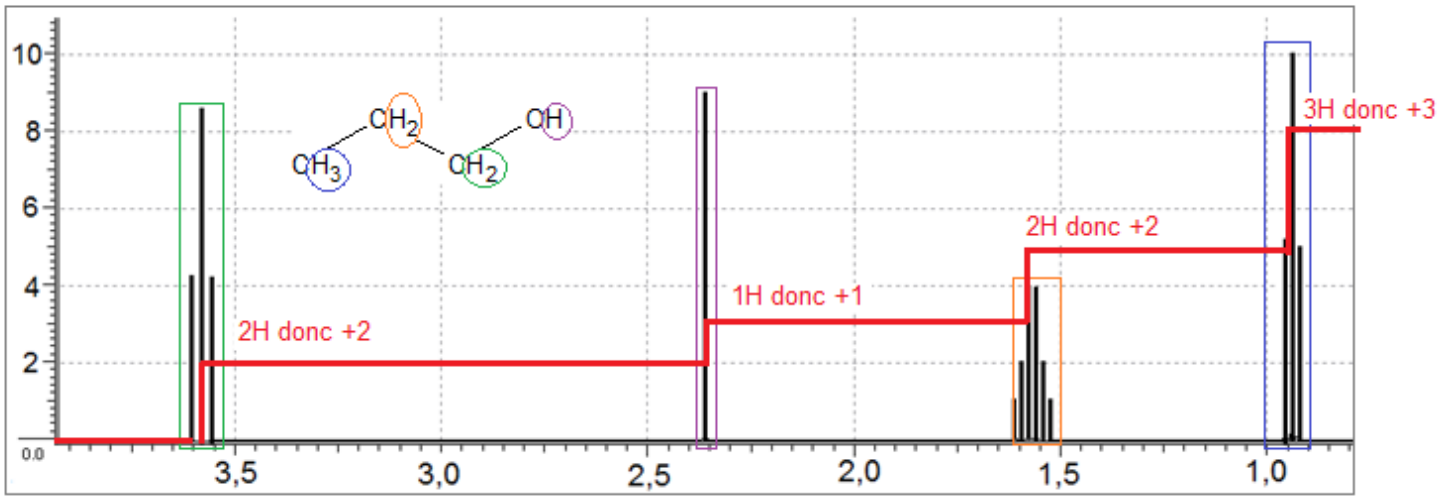




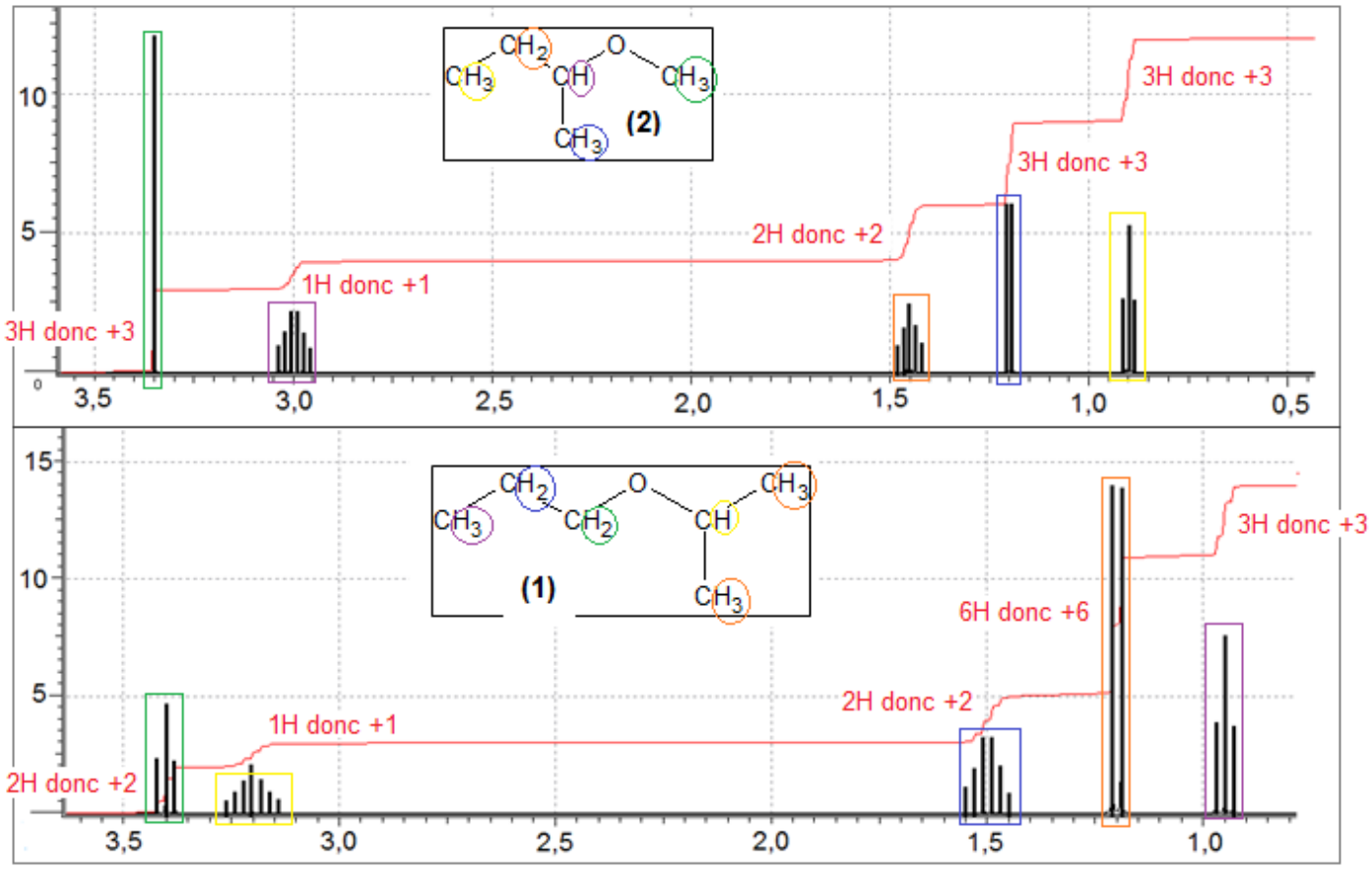
Les 4 molécules possèdent 3 groupes de protons équivalents : leur spectre comporte 3 signaux

Molécule 1	Molécule 2	Molécule 3	Molécule 4
La courbe d'intégration du spectre RMN de cette molécule doit augmenter de 3, 4 et 6	La courbe d'intégration du spectre RMN de cette molécule doit augmenter de 2, 2 et 9	La courbe d'intégration du spectre RMN de cette molécule doit augmenter de 1, 3 et 9	La courbe d'intégration du spectre RMN de cette molécule doit augmenter de 1, 6 et 6

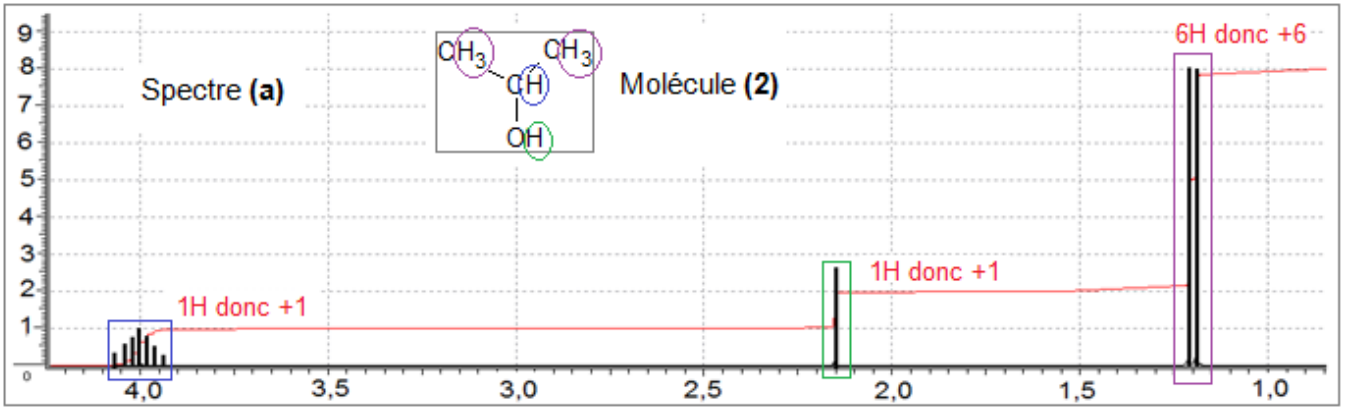
EX6

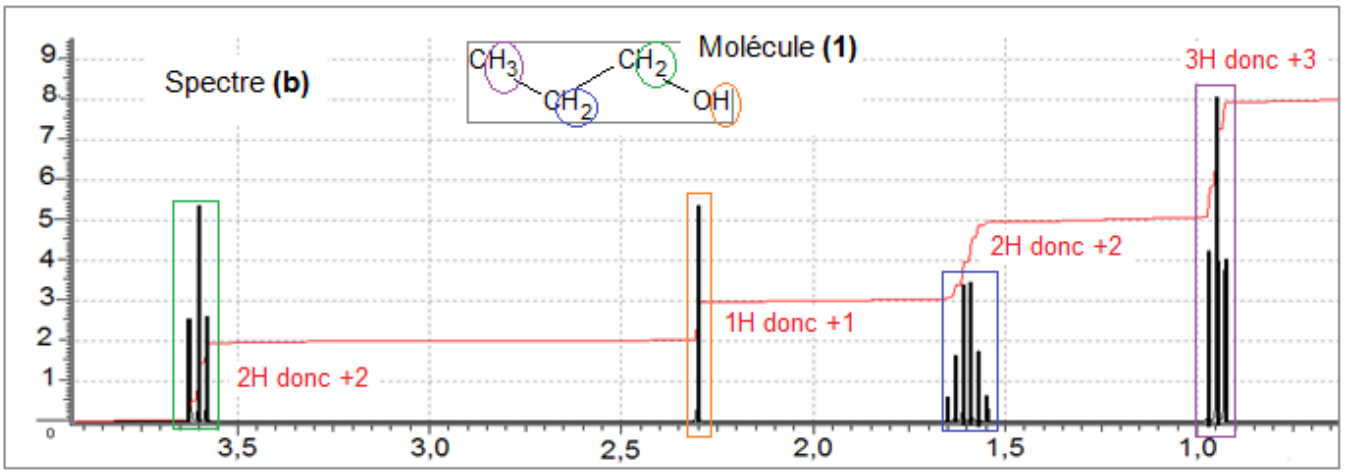


EX7



EX8


Spectre (a)
Molécule (2)
CH3
CH3
CH
OH
6H donc +6
1H donc +1
1H donc +1
9
8
7
6
5
4
3
2
1
0
4,0
3,5
3,0
2,5
2,0
1,5
1,0


Spectre (b)
Molécule (1)
CH3
CH2
CH2
OH
3H donc +3
2H donc +2
1H donc +1
2H donc +2
9
8
7
6
5
4
3
2
1
0
3,5
3,0
2,5
2,0
1,5
1,0