

ERRATUM

NITROXYDES VI, par Mme R. BRIERE, MM. H. LEMAIRE et A. RASSAT.
Tetrahedron Letters n° 27, p. 1780 (1964).

(Ce paragraphe doit être placé entre les lignes 15 et 16):

... Une étude théorique (10) a montré qu'il y avait proportionnalité entre la densité sur l'azote et l'écart hyperfin dû au carbone 13, en tenant compte toutefois de sa position spatiale.

Dans le di t-butylnitroxyde, $a_{0,13} = 4,8$ Gauss (raie fine) correspond à une libre rotation des groupes t-butyle. Dans le radical V, $a_{0,13} = 6,6$ Gauss correspond à une forme plane du cycle pentagonal et le C_{13} donnant lieu à la structure hyperfine provient uniquement des groupes méthyles. Par contre, les radicaux I et IV donnent $a_{0,13} = 5,9$ Gauss alors que l'on attendrait un résultat analogue à celui du radical V si leur géométrie était fixe. Cette observation jointe au fait que l'intensité des satellites est plus proche de 3 % comme dans le di t-butylnitroxyde, que de 2 % comme dans le radical V, et que leur raies de R.P.E. sont étroites, permet de supposer que ces radicaux ont une structure très mobile, probablement en forme croisée flexible (twist), comme pour la cyclohexanedione 1-4 (11,12).

Par contre, dans le cas des radicaux II ou III