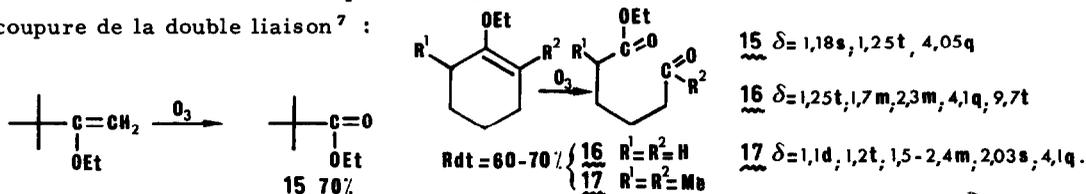


On constate de nouveau que les énamines utilisées, qui possèdent toutes<sup>5</sup> un hydrogène en position cis de l'hétéroatome, conduisent de façon prioritaire à des composés qui ont conservé l'enchaînement carboné du produit de départ ; alors que pour une réaction analogue décrite dans la littérature<sup>6</sup>, où l'énamine utilisée ne possédait aucun hydrogène sur la double liaison, on observait une coupure de cette dernière.

Dans les mêmes conditions opératoires, les éthers d'énol conduisent à des réactions de coupure de la double liaison<sup>7</sup> :



Ces diverses réactions mettent en lumière le rôle de l'hétéroatome dans les réactions de l'ozone sur des systèmes vinyliques car pour un même enchaînement de base on observe soit une coupure de la double liaison (a) soit une conservation de l'enchaînement carboné (b)



En ce qui concerne le mécanisme des réactions exposées, nous sommes encore au début de nos recherches. Nous pensons toutefois que pour les vinylsulfures on passe par un intermédiaire époxyde qui s'ouvre ensuite avec migration d'un hydrogène ou d'un groupe SR pour donner les produits isolés. Pour les énamines nous pensons que le mécanisme est soit identique, soit proche de celui proposé par Kuehne *et al*<sup>8</sup> lors de l'action de l'acétate de Thallium sur ces composés. En effet les produits isolés dans ces deux cas sont les mêmes à une fonction près [OH/OAc] .

#### Références et notes

- 1 R. Chaussin, P. Leriverend et D. Paquer, *J. Chem. Soc. Chem. Comm.* 1032 (1978)
- 2 Un vinylsulfure ne possédant aucun hydrogène sur la double liaison, donne également une coupure de cette dernière.
- 3 La migration d'un groupe SR avait déjà été observée : D. Lecadet, D. Paquer et A. Thuillier, *C.R. Acad. Sc. Paris*, 276 C, 875 (1973).
- 4 Nous avons vérifié la présence d'une seule forme isomère E par RMN <sup>13</sup>C ; ceci correspond aux résultats décrits : M.G. Ahmed et P.W. Hickmott : *J. Chem. Soc. Perkin-II* 838 (1977).
- 5 Pour l'énamine  $\underline{12}$  l'équilibre entre les formes a et b fait que l'on peut considérer qu'il y a un H en cis de l'azote.
- 6 M.E. Herr et F.W. Heyl, *J. Am. Chem. Soc.* 74, 3627 (1952).
- 7 U. Schmidt et P. Grafen, *Ann.* 656, 97 (1962).
- 8 M.E. Kuehne et T.J. Giacobbe, *J. Org. Chem.* 33, 3359 (1968).