

DISCUSSION DES FACTEURS CAPABLES D'INFLUENCER L'ÉQUILIBRE TAUTOMÈRE D'ACIDES CÉTONIQUES

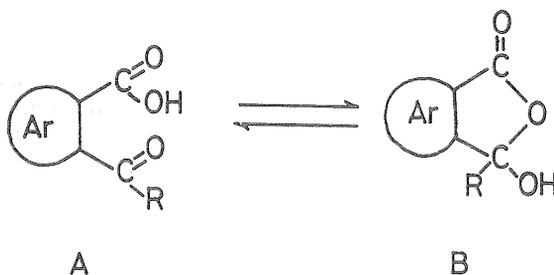
par L. CHRISTIAENS et M. RENSON

SUMMARY

We are discussing the role of the principal factors, namely the conjugation of the carbonyl group, the strain of the ring formed and the steric effects on the ring-chain tautomerism of various ortho ketonic aromatic acids.

I. INTRODUCTION

La synthèse et la structure ouverte ou cyclique de différents acides cétoniques aromatiques ($A \rightleftharpoons B$) ayant été établies précédemment [1], [2], nous allons tenter dans ce travail de discuter les différents facteurs capables d'influencer cet équilibre.



Nous avons choisi d'étudier les acides benzoylés ($R = C_6H_5$) comparativement à l'acide *o*-benzoylbenzoïque. L'un de nous [3], [4] a montré en effet qu'en série benzénique la tendance à former un cycle lactonique diminue suivant la séquence $R = H \simeq -CH_3 > -Ph \gg -Mésityle$, et en a fourni une interprétation satisfaisante. Il nous a donc paru logique de prendre comme modèle de notre étude l'acide *o*-benzoylbenzoïque; celui-ci est, semble-t-il, un cas intermédiaire sur lequel des modifications minimales de structure seront de nature à modifier le plus aisément l'équilibre tautomère. Toutefois, lorsque l'équilibre étudié, dans le cas d'un acide benzoylé, est fortement déplacé vers l'une ou l'autre forme, nous examinerons les deux acides mésitylé ou acétylé correspondants, afin de vérifier si les hypothèses de départ restent valables.

Manuscrit reçu le 17 février 1972.