

Synthèse organique en milieu HF : récents développements

B. Michelet

IC2MP, CNRS-Université de Poitiers, 86073, POITIERS
bastien.michelet@univ-poitiers.fr

Les milieux superacides dérivés du fluorure d'hydrogène (HF) permettent l'activation de molécules organiques habituellement peu réactives, via la (poly)protonation de leurs différents sites basiques.^[1] Cette activation superélectrophile permet ainsi d'accéder à des transformations qui n'ont pas leur équivalent en milieux conventionnels.^[2] Les multiples protonations de molécules polyfonctionnelles peuvent également servir de protection et conduire à des sélectivités originales. Nous avons récemment exploité cette stratégie pour la fonctionnalisation de liaisons Csp²-H aromatiques sur des positions difficiles d'accès par les méthodes de substitutions électrophiles aromatiques classiques.



Références

- [1] Olah, G. A., Prakash, G. K. S., Molnár, A., Sommer, J. (2009). Superacid Chemistry. *John Wiley & Sons, Inc.* DOI: 10.1002/9780470421604.
- [2] Olah, G. A., Klumpp, D. A. (2009). Superelectrophiles and their chemistry. *John Wiley & Sons, Inc.* DOI: 10.1002/9780470185124.