

## STRESZCZENIE

Grupa difenylometylowa i trifenylometylowa (tritylowa) pełnią istotną rolę w współczesnej chemii. Są wykorzystywane jako grupy ochronne, występują w wielu związkach o działaniu fizjologicznym (loperamid, dimenhidrynat) i w cząsteczkach katalizatorów (np. TADDOL, difenyloprolino).

Przy użyciu obliczeń z nurtu DFT i spektroskopii elektronowego dichroizmu kołowego został zbadany mechanizm w jaki sposób konfiguracyjnie stabilny atom węgla indukuje helikalność grupy difenylometylowej i tritylowej. Grupą badanych związków były pochodne aminowe i eterowe. W przypadku amin została zbadana również indukcja chiralności na atomie azotu. Wynik jest ogólny i może być z łatwością zastosowany do badań konformacyjnych jak i ustalania konfiguracji absolutnej atomu węgla.