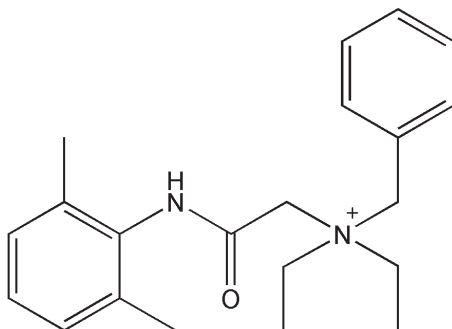


Dodatkowo związek zawiera fragment charakterystyczny dla imin – wiązanie C=N (5).

Bitrex

Odejmując od wzoru sumarycznego związku podany wzór anionu, otrzymujemy wzór sumaryczny kationu: $C_{21}H_{29}N_2O^+$. Przedstawiony na rysunku 16 podstawnik ma wzór sumaryczny $C_{10}H_{12}NO$ i jest jedną z 4 grup przyłączonych do atomu azotu, zatem na 3 pozostałe grupy przypada 11 atomów węgla i 17 atomów wodoru. Jedna z tych grup, zgodnie z opisem, zawiera niepodstawiony pierścień benzenowy przyłączony przez jednowęglowy fragment, czyli zawiera 7 atomów węgla i 7 atomów wodoru ($C_6H_5-CH_2-$, podstawnik benzylový). Zostają 4 atomy węgla i 10 atomów wodoru, które rozdzielamy po połowie między dwa podstawniki (C_2H_5- grupy etylowe). Wzór kationu przedstawiono na rysunku 52.



Rys. 52. Kation amoniowy wchodzący w skład Bitrexu

Hybrydyzację sp^2 mają wszystkie atomy węgla pierścieni benzenowych, a także atomy węgla związane wiązaniami podwójnymi z atomami tlenu (grupy karbonylowa lub karboksylowa) bądź azotu. Hybrydyzację sp – jedynie atom węgla związany wiązaniem potrójnym z atomem azotu w grupie nitrylowej w pierwszym związku. Pozostałe atomy węgla, z 4 wiązaniami pojedynczymi, mają hybrydyzację sp^3 – jest ich 11 (3 w pierwszym, 8 – w drugim związku).

