



SZABADALMI LEIRÁS

8476. szám.

IV/h/2. OSZTÁLY.

Eljárás benzoyltriaceton- és benzoylbenzaldia-cetonalkamin, illetve ezek sóinak előállítására.

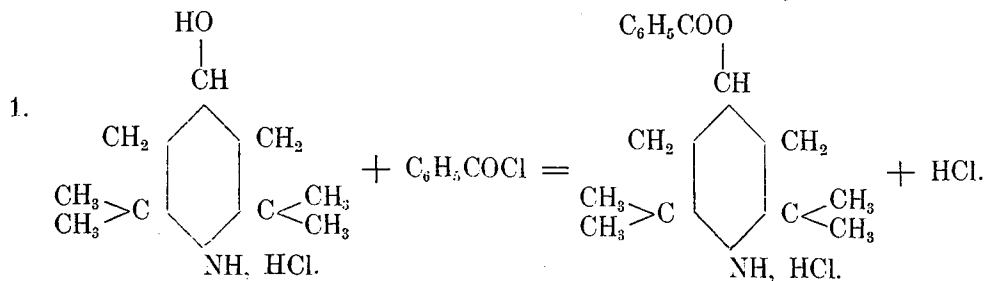
CHEMISCHE FABRIK AUF ACTIEN (VORM. E. SCHERING) BERLINBEN.

A szabadalom bejelentésének napja 1897 évi január hó 23-ika. Elsőbbsége 1895 június 14-étől kezdődik.

Úgy találtuk, hogy ha a triacetonal-
kaminban és benzaldiacetonalkaminban a
hydroxylhydrogenatomot ismert módszerek
segélyével benzoyl- helyettesítjük, helyileg
érzékletlenítő, általában alkaloidszerű tulaj-

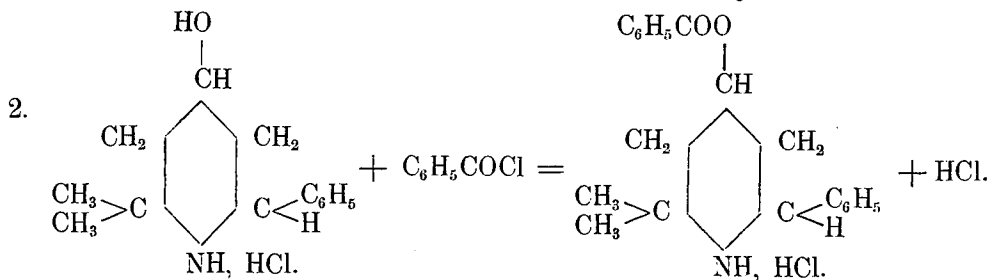
donságokkal bíró vegyületek keletkez-
nek.

A benzoyltriacetonalkamin és a benzoyl-
benzaldiacetonalkamin keletkezését a követ-
kező egyenlet mutatja.



Sósavas triacetonalkamin.

Sósavas benzoyltriacetonalkamin.



Sósavas benzaldiacetonalkamin.

Sósavas benzoylbenzaldiacetonalkamin.

1. Példa. 1 kg. porrá tört sósavas triace-
tonalkamin, 1 kg. benzoylchloriddal 140°—
150°-nál addig hevítünk, míg chlorhydrogen
fejlődik. A homogén szörpöt kihűlése után
jeges vízbe öntjük és az oldatot a fölös-

leges benzoylchlorid eltávolítása céljából
ismételten aetherrel összerázzuk. Szóda-
oldat a benzoyltriacetonalkamint az aether-
rel teljesen kivont sósavas oldatból szin-
telen kristályok alakjában csapja ki, melyet

a folyadékból aether segítségével lehet kivonni. Az aether lepárlása után a vegyület szintelen, kristályos tömeg alakjában marad hátra, mely vízben igen nehezen, alkoholban, aetherben és benzolban könnyen oldódik és organikus vagy anorganikus savakkal közömbös sókat képez. A benzoyltriacetonal-kamin olvadáspontja 97° körül van.

2. Példa. 1 kg. porrá tört sósavas benzal-diacetonalkamint (Ber. d. d. chem. Ges. XVI., 2236) 1 kg. benzoylchloriddal 125° -nál addig hevítünk, míg chlorhydrogen száll el, a megolvadt tömeget jeges vízbe öntjük és a fölösleges benzoylchlorid eltávolítása céljából ismételen aetherrel összerázzuk. Natronlúg az aetherrel teljesen kivont oldatból a benzoylbenzaldiacetonalkamint olaj alakjában csapja ki, mely aetherrel vonható

ki. A kálihydrát fölött megszáritott aetheres oldat lepárlása után a bázis gyorsan megmerevedő szörp alakjában marad hátra. A vegyület ligroinból szintelen 94° -nál megolvadó prizmák alakjában kristályosodik ki, melyek alkoholban, aetherben és chloroformban könnyen, ligroinban nehezen oldhatók. A bázis organikus vagy anorganikus savakkal neutrális kémhatású sókat képez.

SZABADALMI IGÉNY.

Eljárás benzoyltriacetone és benzoylbenzal-diacetonalkamin illetve ezek sói előállítására, az által jellemezve, hogy triacetone- és benzaldiacetonalkamin, illetve ennek sóiban a hydroxyl hydrogenjét a benzoyl-csoporttal helyettesítjük.