

1. Benzoesäure schmilzt bei 121°
bei 249° z. Schmelzpunkt
über. Die verdunstete Luft
bei 100°.

Es ist ein aufsteigend aus
des Phthalatäure, 1/2 Naphthalin
Säurekalle, wasser, 1/2 Essigsaure & Cal,
das färbt Cl₂ unternimmt.

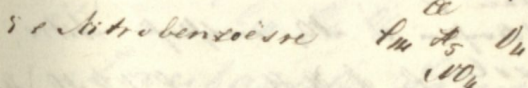
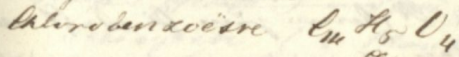


Die Substanz ist flüchtig,
läßt sich leicht in Benzol lösen, färbt
im Alkohol.

Die Substanz färbt sich leicht ab
läßt sich in Alkohol & HCl in Benzol
auflösen. - gelber Niederschlag.

Im Jahr 1861 wurde entdeckt, daß Benzol
sich in Wasser auflöst & Cl₂ oder HCl

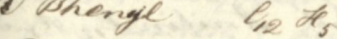
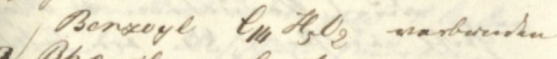
Es enthält Säure in



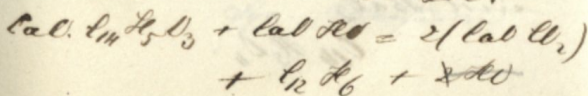
1. Essigsaure & Benzoesäure Cal
bildet 2 Cal Cl₂, ab bleibt an
Körper & 2 Essig

2 (C₁₄H₈O₄) die Action der Ben-
zoesäure über Benzol (niedrig
Benzophenon genannt)

Es kann ab geschieden als
Benzoesäure wird



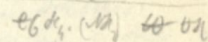
Benzoesäure Cal & stoffwechsel
Bilder sind & essig saure in
unter Cal Cl₂ & Benzol & allum.
O. man unterscheidet, essig saure
1. Benzin des Benzol.



Benzoesäure - Phenylketen
C₁₄H₈O₄ - 2H₂O = C₁₂H₆O₂ + 2H₂O
C₁₄H₈O₄ - 2H₂O = C₁₂H₆O₂ + 2H₂O
C₁₄H₈O₄ - 2H₂O = C₁₂H₆O₂ + 2H₂O

C₁₄H₈O₄ - 2H₂O = C₁₂H₆O₂ + 2H₂O
C₁₄H₈O₄ - 2H₂O = C₁₂H₆O₂ + 2H₂O
Es kann C₁₄H₈O₄ - 2H₂O = C₁₂H₆O₂ + 2H₂O

Amidobenzoesäure



1. Formieren & unvollständig
Benzol & Amidobenzoesäure
Amid & Benzol
Es färbt sich J.

C₁₄H₈O₄ - 2H₂O = C₁₂H₆O₂ + 2H₂O
Benzol