

Ändert bei Verdünnung grün (Gelb)
Lacton & basisch, Koch, Wolln.

Pikrinsäures Kali, Antifeusal
Löstl., wasserlöslich & färbt sich
Spe Pikrinsäure hat Reagent.

Creosylalkohol $C_{10}H_{12}O_2$

Guajakol-Formyl $HO-C_6H_3(OH)_2-CHO$
wasserlöslich & stark bitterlich
Löst sich in Wasser.

Siedepkt 203° , Schmelzpunkt 150°
bei 100° fest.

2 H_2 aufsteht bei 150° &
Pikrin, & 2 H_2 sind bei
Löstl. in Wasser.

$C_{10}H_{12}O_2$

($C_{10}H_{12}O_2$)

Formel von H_2

Benzylalkohol $C_{10}H_{12}O_2$

Siedepkt 206° , Schmelzpunkt 17° ,
flüchtig, färbt sich
& oxydation zu Benzaldehyd
& Benzoesäure. $C_{10}H_{12}O_2$

etwa $1/2$ Wasserlöslich
Benzaldehyd & Benzoyl,
wasserlöslich. $C_{10}H_{12}O_2$

je $1/2$ ein Guajakol-Formyl
des Laktamsäureäthers; kann
es mit Amygdalen $HO-C_6H_3(OH)_2-CHO$
von Ammoniak zerfallen.

(Lacton H_2)

je $1/2$ ein H_2 pro H_2
ist H_2 & H_2 in
Lösung, H_2 & H_2 in
Lösung.

b. H_2 & H_2 in H_2
, & H_2 in H_2 ,
Lösung, H_2 & H_2 in H_2 .

$C_{10}H_{12}O_2$ + H_2 $C_{10}H_{12}O_2$ + H_2

$C_{10}H_{12}O_2$ $C_{10}H_{12}O_2$
Lösung = Benzylalkohol & Antifeusal
Löstl. & in Wasser löslich.
1. 3 Benzylalkohol & Antifeusal
Lösung = Benzylalkohol & Antifeusal
Lösung = Benzylalkohol & Antifeusal
Lösung = Benzylalkohol & Antifeusal
Lösung = Benzylalkohol & Antifeusal