

Coronen stimmt ( $C_{24}H_{24}$ ). Es kristallisiert in kleinen gelben quadratischen Platten und hat den Schmelzpunkt  $353^{\circ}$  (korr.). Es bildet kein Pikrat. Während Coronen in heißer Schwefelsäure eine schöne grüne Färbung gibt, mit blauer Fluoreszenz, gibt dieses Dodekahydro-coronen eine blutrote Färbung mit roter Fluoreszenz. Dieses Dodekahydro-coronen ist allerdings im Reaktionsprodukt neben unverändertem und perhydriertem Coronen nur in äußerst geringen Mengen vorhanden. Wenn man die in Abbildung 3 erwähnte Formel des Dodekahydro-coronens in Betracht zieht, so erscheint dieses Produkt wenig stabil. Es wird anscheinend sehr leicht weiterhydriert.

Abbildung 4.

### Eigenschaften von Coronen und dessen Hydrierungsprodukte

	Formel	Schm.-P. (korr.)	Sdp. 760 mm	Pikrat	Heiße $H_2SO_4$
<b>Coronen</b>	$C_{24}H_{12}$	$432^{\circ}$	$525^{\circ}$	$308^{\circ}$	grün; blaue Fluoresc.
<b>Dodekahydro-Coronen</b>	$C_{24}H_{24}$	$353^{\circ}$		kein Pikrat	rot; rote Fluoresc.
<b>Perhydro-Coronen</b>	$C_{24}H_{36}$	$370^{\circ}$	$500^{\circ}$	"	wird nicht ange- griffen
<b>Isomeres-Perhydro- Coronen</b>	$C_{24}H_{36}$	$203^{\circ}$	$500^{\circ}$	"	"
<b>Molekülverbindung Coronen + Perhydro- Coronen 1:1</b>	$C_{24}H_{24}$	$428^{\circ}$		"	"