

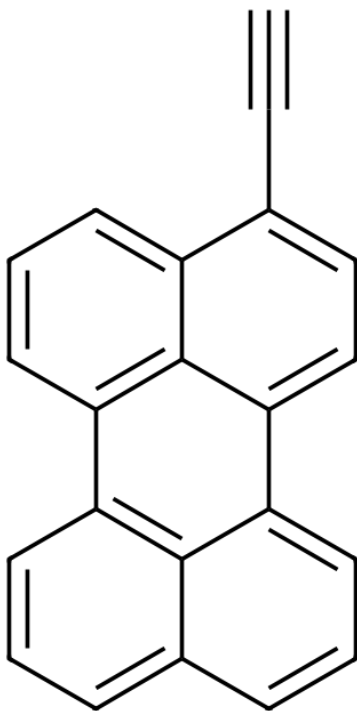
## 3-Ethynylperylene

<http://de.lumiprobe.com/p/3-ethynyl-perylene>

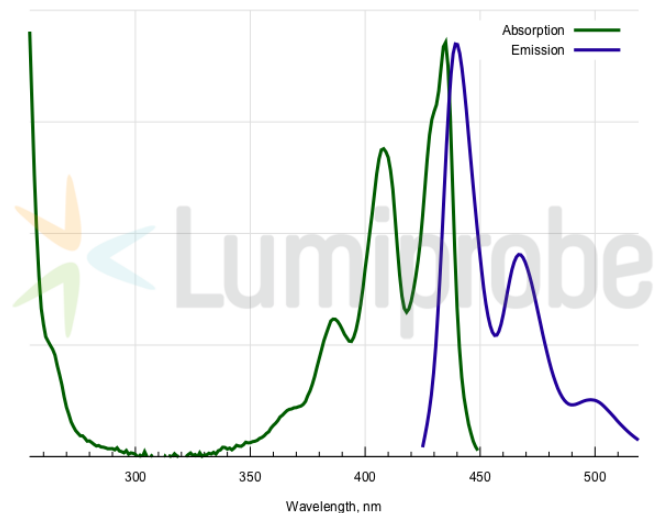
Perylen ist ein PAK (polyzyklischer aromatischer Kohlenwasserstoff) mit fünf kondensierten Ringen. Die Planarität dieses Moleküls bewirkt seine Robustheit, die geringe Löslichkeit seiner Derivate sowie seine erstaunliche Fluoreszenz.

Perylen besitzt eine intensive grüne Fluoreszenz, eine hervorragende Fotostabilität und eine Quantenausbeute von fast eins. Das macht diesen PAK zu einem der vielversprechendsten Bausteine für die Entwicklung neuer molekularer Sonden, Funktionsmaterialien und molekularer Werkzeuge.

Dieses Molekül enthält eine Alkylgruppe, die für die Click-Chemie ebenso wie für andere Kupplungsreaktionen wie beispielsweise die Sonogashira-Kreuzkupplung geeignet ist.



**Structure of 3-ethynylperylene**



**Absorptions- und Emissionsspektren von Perylen**

### Allgemeine Eigenschaften

Erscheinungsform:	orangefarbener Feststoff
Molekülmasse:	276.33
CAS-Nummer:	132196-66-8
Molekülformel:	C <sub>22</sub> H <sub>12</sub>
IUPAC-Name:	3-Ethynylperylene
Löslichkeit:	gut löslich in chlorierten organischen Lösungsmitteln (Dichlormethan, Chloroform), mäßig löslich in DMF, gering löslich in Alkoholen
Qualitätskontrolle:	NMR <sup>1</sup> H (95 %) und <sup>13</sup> C, Dünnschichtchromatografie
Lagerungsbedingungen:	Lagerung: 24 Monate nach Empfang bei -20 °C im Dunkeln. Transport: bei Raumtemperatur für bis zu 3 Wochen. Längere Lichteinwirkung vermeiden.

Rechtliche Hinweise:

Dieses Produkt wird nur für Forschungszwecke angeboten und verkauft. Es wurde nicht auf Sicherheit und Wirksamkeit in Nahrungsmitteln, pharmazeutischen Produkten, medizinischen Vorrichtungen, Kosmetika sowie für gewerbliche oder andere Einsatzzwecke getestet. Der Verkauf gewährt oder impliziert nicht die Erlaubnis zur Verwendung in der In-vitro-Diagnostik, bei der Herstellung von Nahrungsmitteln oder pharmazeutischen Produkten, in medizinischen Vorrichtungen sowie in kosmetischen Erzeugnissen.

### **Spektrale Eigenschaften**

Anregungs-/Absorptionsmaximum / nm: 435; 408; 252

$\epsilon$  / L·mol<sup>-1</sup>·cm<sup>-1</sup>: 36000

Emissionsmaximum / nm: 439; 467

Fluoreszenz-Quantenausbeute: 1.0