

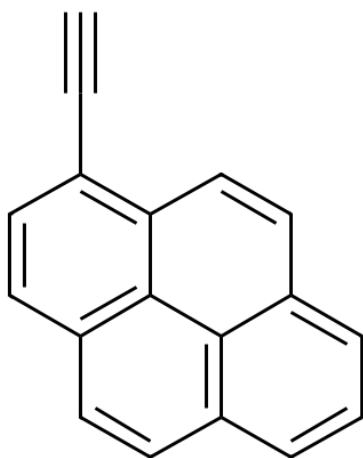
1-Этинилпирен

<http://ru.lumiprobe.com/p/1-ethynyl-pyrene>

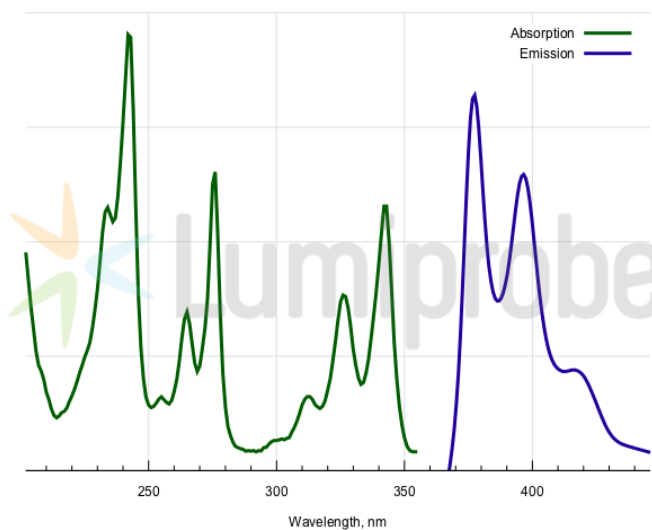
Пирен - это один из простейших полиароматических углеводородов (ПАУ). Некоторые производные пирена известны способностью к интеркаляции с ДНК.

Производные пирена флуоресцируют. Когда два остатка пирена сближены в пространстве, с помощью метода флуоресцентной спектроскопии можно наблюдать образование эксимеров - возбужденных димеров. Поэтому пирен можно использовать для получения информации о структуре биомолекул.

Молекула этинилпирена содержит концевую тройную связь, способную вступать в реакцию Cu(I)-катализируемого диполярного циклоприсоединения (Click Chemistry), а также в Pd(0)-катализируемую реакцию Соногаширы.



Структура 1-этинилпирена



Спектры поглощения и эмиссии пирена

Общие свойства

Вид продукта:	светло-желтое твердое вещество
Молекулярная масса:	226.27
CAS-номер:	34993-56-1
Брутто-формула:	C ₁₈ H ₁₀
Растворимость:	хорошая в хлороформе, дихлорметане, толуоле, нерастворим в воде
Контроль качества:	ЯМР ¹ H (95%) и ¹³ C, ТСХ
Условия хранения:	Хранение: 24 месяца (с момента доставки) при -20°C в темноте. Транспортировка: до трех недель при комнатной температуре. Избегайте хранения на свету.

Спектральные свойства

Максимум возбуждения/поглощения, нм:	343; 326; 313; 276; 265; 242; 234
Длина волны флуоресценции, нм:	377; 397