

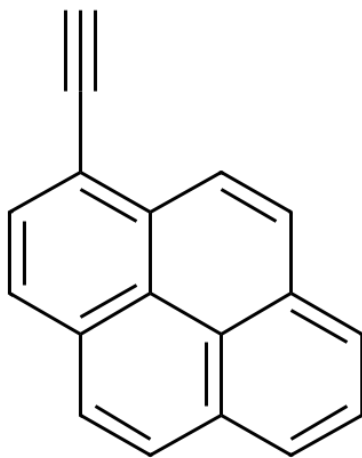
## 1-Этинилпирен

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

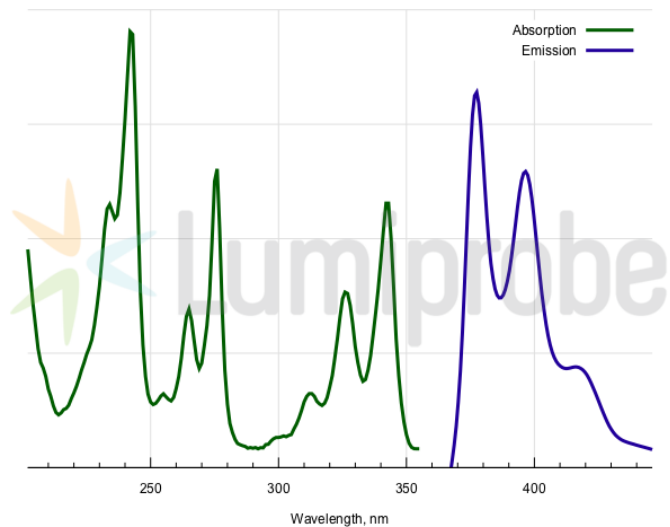
Пирен - это один из простейших полиароматических углеводородов (ПАУ). Некоторые производные пирена известны способностью к интеркаляции с ДНК.

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, 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 <sub>18</sub> H <sub>10</sub>
Растворимость:	хорошая в хлороформе, дихлорметане, толуоле, нерастворим в воде
Контроль качества:	ЯМР <sup>1</sup> H (95%) и <sup>13</sup> 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.
Юридическое заявление:	Продукт предлагается и продаётся только в исследовательских целях. Продукт не проверяется на безопасность и эффективность в пищевых продуктах, лекарствах, медицинских приборах, косметических средствах, нет явного или подразумеваемого разрешения на использование для любых других целей, включая, помимо прочего, диагностические цели in vitro, для людей или животных или в коммерческих целях.

### Спектральные свойства

Максимум возбуждения/поглощения, нм: 343; 326; 313; 276; 265; 242; 234

Длина волны флуоресценции, нм: 377; 397