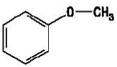
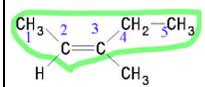
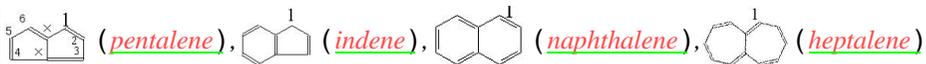


有機化合物の命名法

		語頭・語尾	その他
アルカン	-ane		単環状飽和炭化水素 <i>cyclo-</i> 側鎖 { なし <i>normal-</i> (<i>n-</i>) } で区別。 { あり <i>iso-</i> } 最も長い直鎖の炭素鎖 (=母体炭素鎖) の炭素数に相当する誘導体として、炭素鎖の端から番号を付け、それに従って側鎖を語頭に付ける。(炭素番号が全体として小さくなるように1番の炭素を決める)
アルケン (二重結合1個)	-ene		二重結合に近い方が1番の炭素。 二重結合の 手前 の炭素番号をつけて、二重結合の位置を示す。 ex.) $\overset{1}{\text{C}}\text{H}_2=\overset{2}{\text{C}}\text{H}-\overset{3}{\text{C}}\text{H}_3$... 1-propene
アルケン (二重結合2個)	-adiene		二重結合を二つ含むものが母体炭素鎖。 ex.) $\overset{1}{\text{C}}\text{H}_2=\overset{2}{\text{C}}(\text{CH}_3)-\overset{3}{\text{C}}\text{H}=\overset{4}{\text{C}}\text{H}_2$... 2-methyl-1,3-butadiene
アルキン 2重+3重	-yne		基本的に 二重結合優先 。[<u>-alken-</u> <u>-yne</u> *1] となる。 できるだけ二重・三重の番号が小さくなるように一番炭素を決める どちらでもいいときは、二重結合の番号が小さくなるように。 ex.) $\overset{6}{\text{C}}\text{H}=\overset{5}{\text{C}}-\overset{4}{\text{C}}(\text{CH}_3)-\overset{3}{\text{C}}\text{H}=\overset{2}{\text{C}}-\overset{1}{\text{C}}\text{H}=\text{CH}_2$... 4-methyl-1,3-hexadien-5-yne
ハロゲン 化物	<国際名> F ...fluoro- Cl...chloro- Br...bromo- I ...iodo-	<慣用名>... [(化) (ハロゲンで置換する前の炭化水素)] ex.) $\text{CH}_2=\text{CHCl}$...塩化ビニル (<i>chloridevinyl</i>)	
アルコ -ル	一価 <u>-ol</u> 二価 <u>-diol</u> 三価 <u>-triol</u>	IUPAC	<慣用名> [炭化水素名- <i>alcohol</i>] を付けるだけでよいものもある。 ex.) <i>ethyl alcohol</i> (= <i>ethanol</i>) [<i>n</i> 級-(アルコール名)] で呼ぶ場合もある。 ex.) <i>tertiary butyl alcohol</i> (= <i>2-methyl 2-propanol</i>)
エーテル	<慣用名... 普通使う> 慣用名が適用できないとき <IUPAC... やむを得ず使う>	$R-O-R'$ = [<i>R R' ether</i>] ...そのまま $R-O-R' = R$ 「-OR'」と見て、 <u>[R'oxy R]</u>	ex.)  ... 慣用名 ... <i>methyl phenyl ether</i>

*cis-,trans-*異性体
母体炭素鎖が
= の { こっち... *cis-*
またがる... *trans-*
ex.) **3-methyl**
-cis-2-pentene

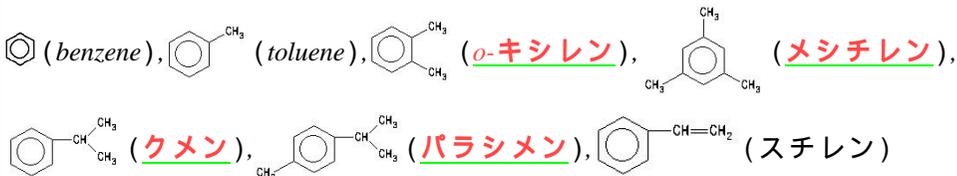




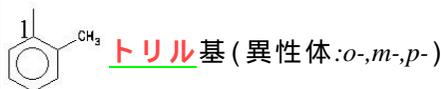
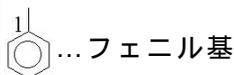
芳香族

<慣用名>

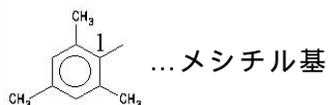
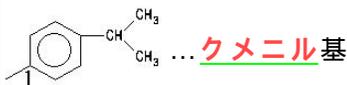
炭化水素



誘導体を作るときの、基の名前



...キシリル基 (異性体:*2,3*-,*2,4*-)



(以下参考)

ヘテロ原子を表す接頭語

複素単環

O = *oxa*-

S = *thia*-

N = *aza*-

P = *phospha*-

Si = *sil*-

ex.)

(チオラン)

(シロレン)

(アジリジン)

窒素を含み、ヘテロ原子二個以上

- { 五員環 語尾アゾール
- { 六員環 語尾アジン

一番の原子の優先順位は、 $O > S > [-N=] > N$ 。

代表的な五員環・六員環

(フラン), (チオフェン), (ピロール), (ピラゾール),
(ピリジン), (ピリダジン), (ピリミジン), (ピラジン),

縮合複素 <慣用名>

環

(キノリン), (インドール), (プリン),

(フェナジン)

<慣用名なし 縮合単環炭化水素の命名法に従う>

基礎成分は複素環。

接頭語

$\left\{ \begin{array}{l} \text{quinoline} \quad \text{quino} \\ \text{pyridine} \quad \text{pyrido} \\ \text{imidazole} \quad \text{imidazo} \\ \text{thiophene} \quad \text{thieno} \\ \text{pyrimidine} \quad \text{pyrimido} \\ \text{furan} \quad \text{furo} \end{array} \right.$

基礎成分の選び方は、次のような優位

- (1) Nを含むもの
- (2) $O > S > Se > Te > N > P$
- (3) 最多数の環を含むもの
- (4) 最大の環を含むもの

ex.)

- (1) ... iso **quinoline**
- (2) ... thieno **furan**
- (3) ... 7H-ピラジノ [2,3] **カルバゾール**
- (4) ... 2H-furo [3,2] **pyran**