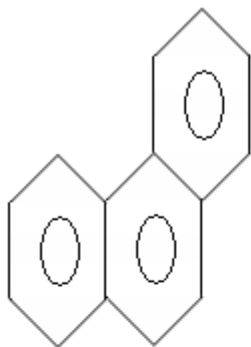
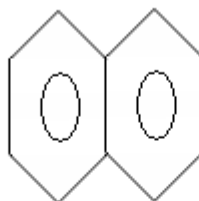




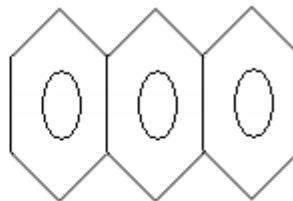
ANILLOS CONDENSADOS



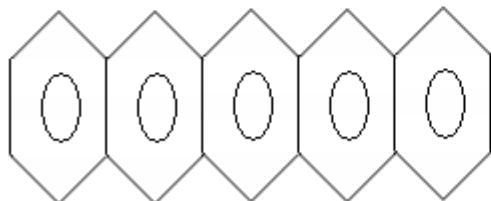
FENANTRENO



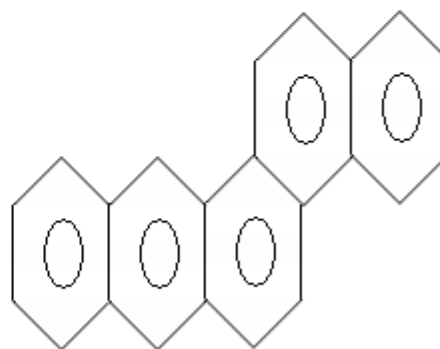
NAFTALENO



ANTRACENO



PENTACENO



BENZAPIRENO

TRISUSTITUIDOS

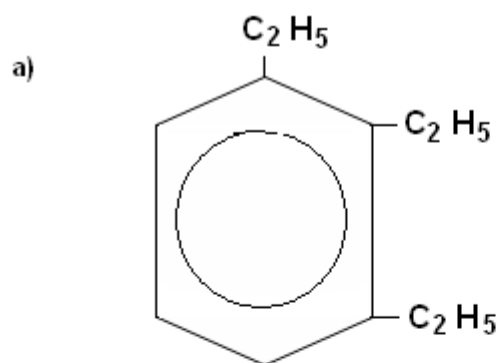
Cuando la sustitución es simple, se obtienen también tres isómeros, en las posiciones: vecinal, asimétrica y simétrica.

Vecinal.- Cuando los tres átomos de carbono sustituyentes están seguidos de los otros dos: 1, 2, 3 ó 1, 6, 5

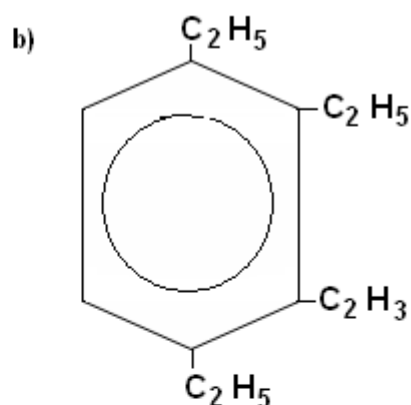
Asimétrico.- Cuando los dos átomos de carbono sustituyentes están seguidos y el otro carbono sustituyente está separado de los otros dos: 1, 2, 4 ó 1, 6, 4.

Simétrico.- Cuando los tres átomos de carbono sustituyentes están alternados 1, 3, 5 ó 1, 5, 3.

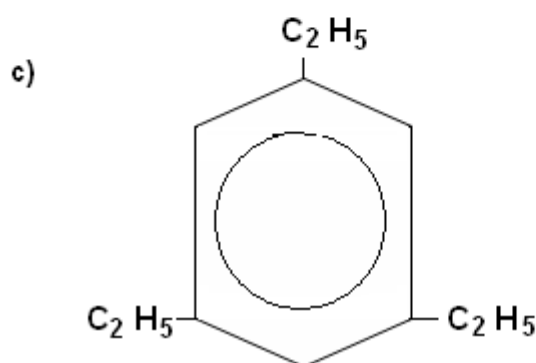
Ejemplos:



trietilbenceno-vecinal
(v trietilbenceno)



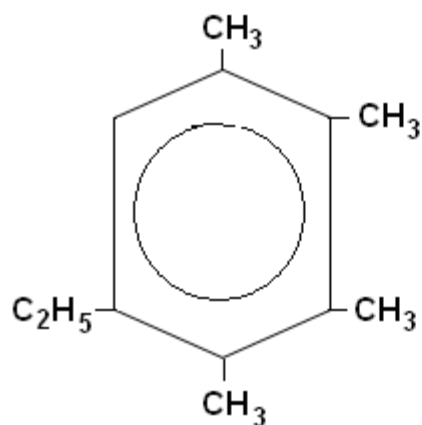
trietilbenceno-asimétrico
(a trietilbenceno)



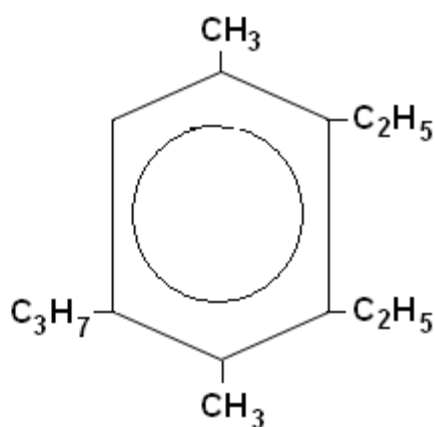
trietilbenceno-simétrico
(s trietilbenceno)

POLISUSTITUIDOS

Es cuando el número de sustituyentes iguales es mayor a cuatro o hay varios radicales o grupos diferentes. Ejemplos:



1, 2, 3, 4 tetraetil - 5
etilbenceno



1, 4 dimetil-2, 3 dietil-
5 propilbenceno

Como se observa, para nombrar a los hidrocarburos aromáticos monocíclicos que presentan cadenas laterales o elementos diferentes del hidrógeno, se siguen las reglas dadas para nombrar a los alcanos laterales, pero en lugar del nombre del alcano se utiliza la palabra benceno o fenol.