

## Práctica 22: Hidrocarburos Aromáticos. Energía de Resonancia

1.- Dibuje, minimice y anote la Energía Estérica junto con la Entalpía de Formación de: Benceno, Naftaleno, Antraceno y Fenantreno. Determine sus datos estructurales principales (ángulos y longitudes de enlace).

2.- Calcular la Energía Estérica ( $E_{\text{TINKER}}$ ), el Calor de Formación ( $H_f$ ) y la Energía de Resonancia ( $E_{\text{Res}}$ ) para cada uno de los compuestos de la tabla siguiente:

Compuesto	$E_{\text{TINKER}} (\text{sin } \pi)$	$E_{\text{TINKER}} (\text{con } \pi)$	$H_f$	$H_{f \text{ exp.}}$	$E_{\text{Res}}$	$E_{\text{Res exp.}}$
Benceno				19.59		36.00
Piridina				32.04		28.00
Furano				-14.88		16.00
Pirrol				15.07		22.00
Tiofeno				27.44		29.00