

1 – Nos hidrocarbonetos, as ligações entre os átomos de carbono podem ser covalentes simples, duplas e triplas. As energias e os comprimentos de ligação correspondentes são diferentes. Complete a tabela seguinte arrastando os valores de energia e de comprimento de ligação para as respectivas ligações entre os átomos de carbono.

Ligação covalente	Comprimento de ligação /pm	Energia de ligação / kJmol ⁻¹
$C - C$		
$C = C$		
$C \equiv C$		

Comprimento de ligação /pm	120	134	154
----------------------------	-----	-----	-----

Energia de ligação / kJmol ⁻¹	346	602	835
--	-----	-----	-----