



Estação 4 - etano, pentano e octano

1. Separe todas as peças por cor. As peças pretas representam átomos de carbono (C). As peças brancas representam átomos de hidrogênio (H). Os pedaços de canudinho preto são usados para conectar os átomos.
2. As moléculas que vamos investigar nesta estação são **hidrocarbonetos**, moléculas formadas por átomos de carbono e hidrogênio, exclusivamente. Monte uma molécula de etano, C_2H_6 e responda:
 - a. Qual é o tipo de ligação química entre os átomos de carbono e hidrogênio?
 - b. O etano é uma molécula polar ou apolar?
3. Monte uma segunda molécula de etano. Como se dá a interação entre moléculas de etano?
4. Monte uma molécula de pentano, C_5H_{12} e uma molécula de octano, C_8H_{18} . Observe a tabela de temperaturas de ebulição abaixo. Coloque o nome da substância na linha correta da tabela. Explique como você chegou a essa conclusão.

Substância	T. Ebulição (°C)
	36,1
	-89
	125,6