



<http://xciencia.org>

Estação 6 - metano e clorometanos

1. Separe todas as peças por cor. As peças pretas representam átomos de carbono (C). As peças brancas representam átomos de hidrogênio (H). As peças verdes representam átomos de cloro (Cl). Os pedaços de canudinho preto são usados para conectar os átomos.
2. Monte o modelo para o metano (CH_4). **INDIQUE** na sua folha se a molécula de metano é polar ou apolar. Como você chegou a essa conclusão?
3. Monte o modelo para o clorometano (CH_3Cl). **INDIQUE** na sua folha se a molécula de clorometano é polar ou apolar. Como você chegou a essa conclusão?
4. Monte o modelo para o diclorometano (CH_2Cl_2). **INDIQUE** na sua folha se a molécula de diclorometano é polar ou apolar. Como você chegou a essa conclusão?
5. Monte o modelo para o clorofórmio (CHCl_3). **INDIQUE** na sua folha se a molécula de clorofórmio é polar ou apolar. Como você chegou a essa conclusão?
6. Qual seria a ordem de temperaturas de ebulição (da menor para a maior) entre as moléculas que você trabalhou nesta estação?