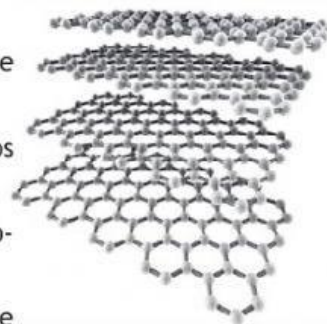
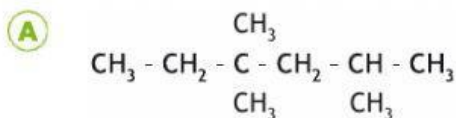


2 Determina cuáles de las siguientes expresiones son verdaderas **V** y cuáles son falsas **F**:

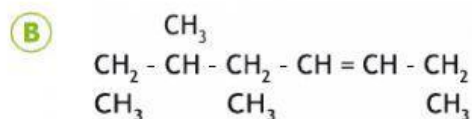
- ☐ El carbono tiene un número atómico igual a 6.
- ☐ El átomo de carbono se une a otros átomos de carbono mediante enlaces covalentes simples, dobles o triples.
- ☐ En el enlace simple, dos átomos de carbono comparten dos pares de electrones.
- ☐ En el enlace doble, los átomos de carbono comparten dos pares de electrones.
- ☐ La hibridación es un fenómeno por el cual se produce un reordenamiento de electrones cuando un átomo de carbono se une a otros átomos, sean de carbono o de cualquier otro elemento.
- ☐ Si la hibridación ocurre entre un orbital "s" y un orbital "p", se originan tres orbitales sp^2 .
- ☐ La fortaleza del enlace está determinada por la cantidad de energía que se precisa suministrar para poder romperlo.
- ☐ La longitud es la distancia que separa los centros de los átomos que forman el enlace.
- ☐ Cuando los átomos de carbono comparten un par de electrones, forman un enlace doble.
- ☐ La geometría es la orientación en el espacio de los átomos que forman el enlace.



3 Indique el tipo de hibridación de los carbonos que conforman las siguientes moléculas:



- N° de carbonos con hibridación sp _____
- N° de carbonos con hibridación sp^2 _____
- N° de carbonos con hibridación sp^3 _____
- N° de carbonos con hibridación sp^4 _____



- N° de carbonos con hibridación sp _____
- N° de carbonos con hibridación sp^2 _____
- N° de carbonos con hibridación sp^3 _____
- N° de carbonos con hibridación sp^4 _____