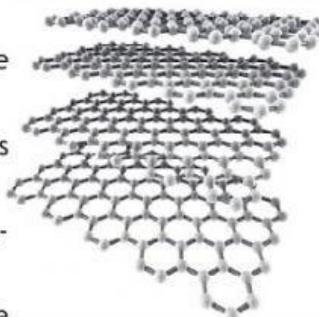
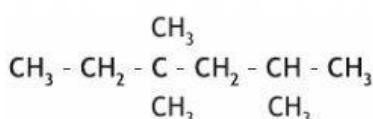


**2** Determina cuáles de las siguientes expresiones son verdaderas **V** y cuáles son falsas **F**:

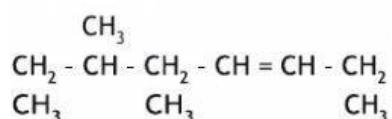
- El carbono tiene un número atómico igual a 6.
- El átomo de carbono se une a otros átomos de carbono mediante enlaces covalentes simples, dobles o triples.
- En el enlace simple, dos átomos de carbono comparten dos pares de electrones.
- En el enlace doble, los átomos de carbono comparten dos pares 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:

**A**

- 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  $sp^4$  \_\_\_\_\_

**B**

- 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  $sp^4$  \_\_\_\_\_