

REPASO DE ALCANO Y ALQUENOS

1.- Relaciona con flecha

ENO



ALCANO



C_nH_{2n+2}

ANO



ALQUENO



C_nH_{2n}

2.- Selecciona a que compuesto pertenece cada formula molecular

$C_{35}H_{72}$

$C_{267}H_{534}$

$C_{99}H_{198}$

$C_{76}H_{154}$

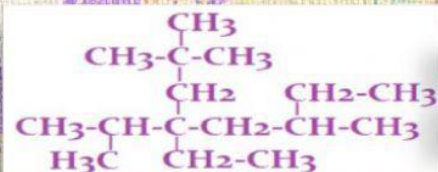
$C_{89}H_{176}$

$C_{13}H_{28}O$

3.- Seleccione la Opción verdadera .

- La cadena principal de un **ALQUENO** **ALCANO** es siempre la más larga y la más ramificada que contenga a los carbonos que poseen el doble enlace
- Para enumerar la cadena de un alcano se comienza por el extremo más cercano a una **RAMIFICACIÓN** **DOBLES** **SIMPLE** **TRIPLE**
- En los alcanos se pueden observar enlaces **DOBLES** **SIMPLE** **TRIPLE**
- Los alquenos son aquellos compuestos que por lo menos poseen un **TRIPLE** **DOBLE** **SIMPLE** enlace
- Si el doble enlace cae en el medio de la cadena se debe tener en cuenta para enumerar, el sustituyente mas cercano a un extremo **SI** **NO**
- El hexano tiene mayor punto de ebullición que el pentano; debido a que posee **MAYOR** **MENOR** peso molecular, lo que ocasiona mayor fuerza de **DIPOLO** **LONDON** **PUENTE HIDROGENO**
- Los alcanos posee **MAYOR** **MENOR** densidad que el agua.-
- El 2,2-dimetilpropano posee **MAYOR** **MENOR** punto de ebullición que el 2-metilbutano, debido a que posee **MAYOR** **MENOR** superficie de contacto, lo que ocasiona que posea **MAYOR** **MENOR** fuerza de **DIPOLO** **LONDON** **PUENTE HIDROGENO**
- El punto de fusión de los alcanos impares es un poco **MAYOR** **MENOR** al que tendrían que tener, debidos a que se empaquetan **BIEN** **MAL**, logrando que sea **MAYOR** **MENOR** la fuerza de **DIPOLO** **LONDON** **PUENTE HIDROGENO** que mantiene unida a las moléculas
- Para disolver el hexano utilizo **BENCENO** **AGUA**, ya que es un disolvente **POLAR** **APOLAR**, como el hexano

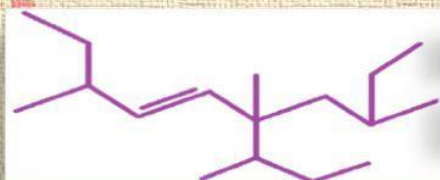
4.- Completar con lo que se pide en cada caso.



Familia

Nombre

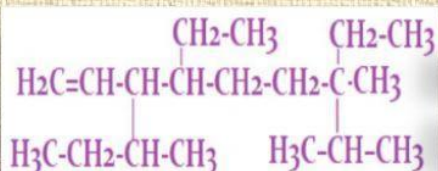
C1rio	C2rio	C3rio	C4rio	Formula molecular



Familia

Nombre

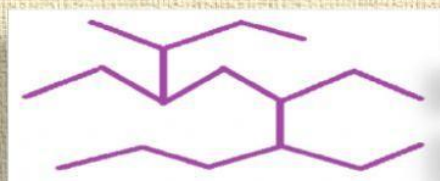
C1rio	C2rio	C3rio	C4rio	Formula molecular



Familia

Nombre

C1rio	C2rio	C3rio	C4rio	Formula molecular



Familia

Nombre

C1rio	C2rio	C3rio	C4rio	Formula molecular

4.- a.- El siguiente alcano "2-isopropil-4-metilpentano", se encuentra mal nombrado, seleccione la opción correcta de la regla de nomenclatura que **NO ESTA CUMPLIENDO**

b.- Dar el nombre correcto del compuesto

5.- a.- El siguiente alcano "3-etil-4-metilpentano", se encuentra mal nombrado, seleccione la opción correcta de la regla de nomenclatura que **NO ESTA CUMPLIENDO**

b.- Dar el nombre correcto del compuesto

6.- a.- El siguiente alcano "2,5-dimetil-4-isopropil-3-etilhexano", se encuentra mal nombrado, seleccione la opción correcta de la regla de nomenclatura **NO ESTA CUMPLIENDO**

b.- Dar el nombre correcto del compuesto

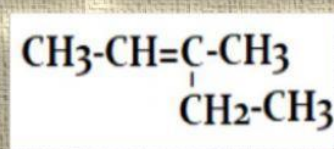
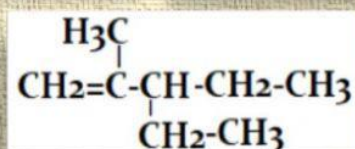
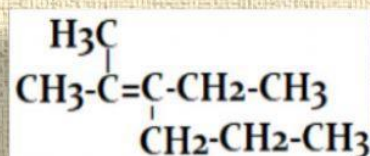
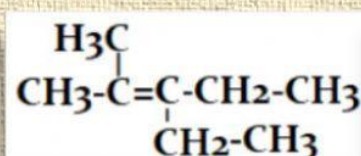
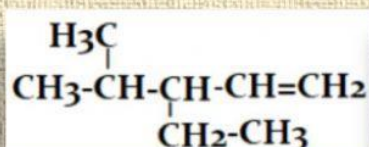
7.- a.- El siguiente alqueno "2-metil-3-propil-2-penteno", se encuentra mal nombrado, seleccione la opción correcta de la regla de nomenclatura que **NO ESTA CUMPLIENDO**

b.- Dar el nombre correcto del compuesto

8.- a.- El siguiente alqueno "3-etil-2-metil-4-penteno", se encuentra mal nombrado, seleccione la opción correcta de la regla de nomenclatura que **NO ESTA CUMPLIENDO**

b.- Dar el nombre correcto del compuesto

9.- Identifica las opciones correcta que indique la estructura: **3-etil-2-metil-2-penteno**



10.- Seleccione aquellas estructuras que sean isómeras entre si

