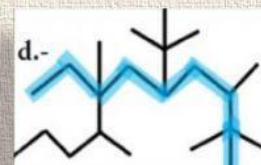
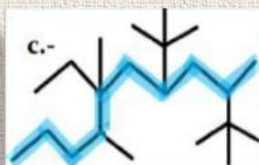
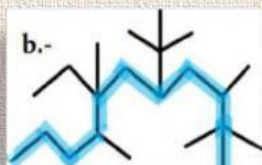
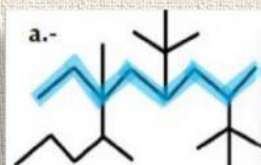
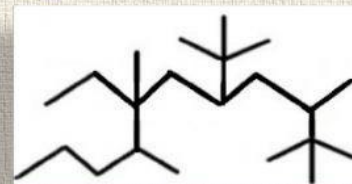
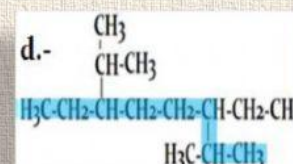
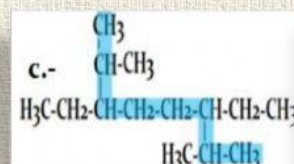
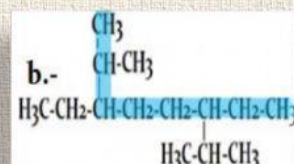
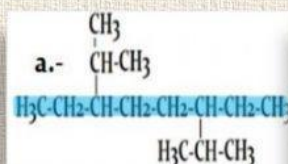
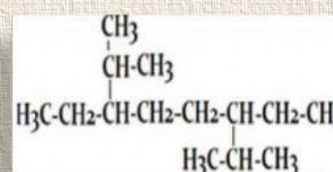


NOMENCLATURA DE ALCANOS

1.- Teniendo en cuenta la 1ra regla de nomenclatura elija la opción correcta de cadena principal de la siguiente estructura:

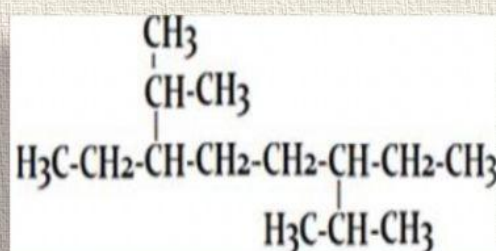
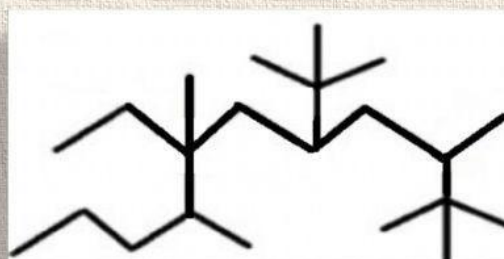


2.- Teniendo en cuenta la 2da regla de nomenclatura elija la opción correcta de cadena principal

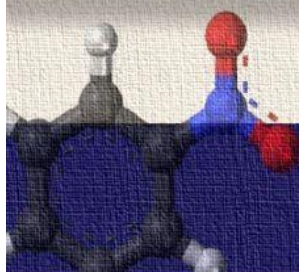


3.- Complete cada una de las tablas con respecto a la cantidad de carbonos 1rios, 2rios, 3ríos o 4rios.

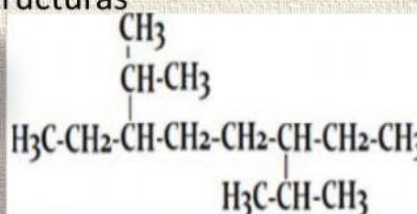
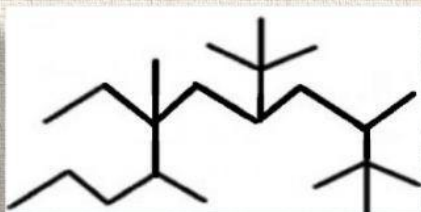
1rios	2rios	3rios	4rios



1rios	2rios	3rios	4rios



4.- Utilizando la fórmula general de los alcanos C_nH_{2n+2} , escriba la fórmula general de cada una de las siguientes estructuras



5.- Con ayuda de la tabla de los radicales alquilo arrastre el nombre a cada una de las ramificaciones según corresponda

metil	CH_3-	secbutil	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_3$
etil	CH_3-CH_2-	isobutil	$\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
propil	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$		
isopropil	$\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3$		
butil	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$	terbutil	$\text{CH}_3-\text{C}(\text{CH}_3)_3$

isopropil

etil

secbutil

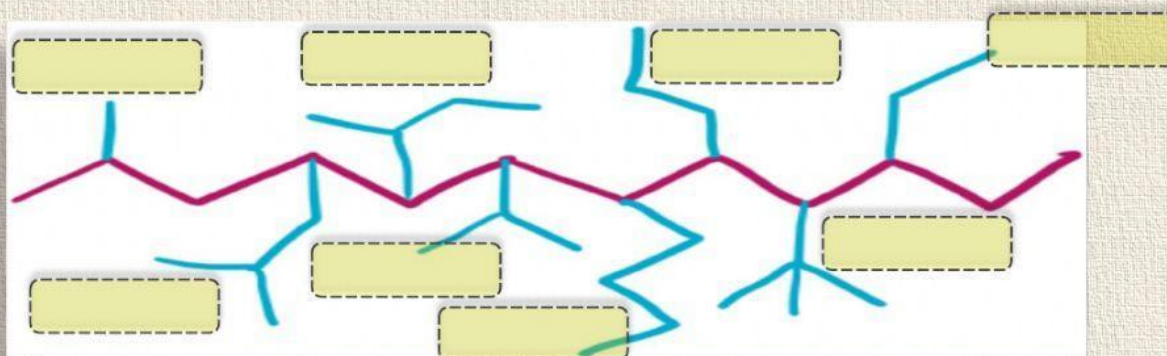
metil

butil

propil

isobutil

terbutil



6.- Una con línea el termino con el concepto que corresponda, con respecto a la clasificación de las cadenas

Ramificado

Saturado

Lineal

Cerrado

insaturado

Abierto

Compuestos que poseen cadena que contengan al menos un doble o triple enlace carbono-carbono

Los átomos de carbono pueden escribirse en línea recta, es decir esta formado por átomos unidos entre sí en forma consecutiva

Están constituidas por dos o más cadenas lineales enlazadas. La cadena lineal más importante se denomina cadena principal; las cadenas que se enlazan con ella se llaman radicales

Es cuando las cadenas se puede distinguir una carbono iniciando la cadena y otro terminándola

Posee cadena de átomos de carbono unidos entre sí por enlaces simples y tiene átomos de hidrógeno ocupando las valencias libres de los otros átomos de carbono.

Son cadenas carbonadas, formadas al unirse dos átomos terminales de una cadena lineal, por lo tanto no se distingue un inicio ni un final de la cadena