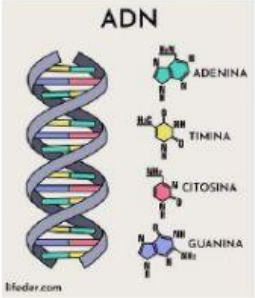


Colegio de bachillerato Ricaurte	TRABAJO GRUPAL	2021-2022
-------------------------------------	-----------------------	-----------

NIVEL: BACHILLERATO	ÁREA: CIENCIAS EXPERIMENTALES	ASIGNATURA: QUÍMICA		AÑO LECTIVO
CURSO / AÑO EGB/BGU: TERCERO	GRUPOS/PALELOS: A, B, C	QUIMESTRE:	PRIMERO	2021-2022
DOCENTE: BQF. CAROLINA FIGUEROA		BLOQUE CURRICULAR N°: 1		
INDICADORES ESENCIALES DE EVALUACIÓN:				
I.CN.Q.5.7.1. Argumenta la estructura del átomo de carbono y demuestra que es un átomo excepcional, que tiene la capacidad de unirse consigo mismo con diferentes enlaces entre carbono-carbono, formando así moléculas orgánicas con propiedades físicas y químicas diversas, que se representan mediante fórmulas que indican los tipos de enlace que la conforman.				
I.CN.Q.5.8.1. Explica la formación de los hidrocarburos, su estructura y el tipo de enlace, y los clasifica en alcanos, alquenos, alquinos y compuestos aromáticos de acuerdo a sus propiedades físicas y químicas, mediante experimentos básicos.				
ESTUDIANTE:				FECHA:

ITEMS
1) En cuál de las siguientes imágenes se puede encontrar al carbono formando parte de su estructura interna     
2) Encierre en un círculo los compuestos orgánicos: NH_4Cl CaCO_3 CH_3OH $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ CO_2 CH_4
3) Cuáles son las características de los compuestos orgánicos. - puntos de ebullición y fusión altos. - sus reacciones son lentas y complejas. - conducen la corriente eléctrica. - Pesos moleculares altos. - Generalmente contienen enlaces covalentes. - Son insolubles en solventes apolares.

4) Una con líneas las siguientes características del carbono

Número Atómico	12
Números de Oxidación	2 $\pm$ 4
Configuración electrónica	6
Masa	$1s^2, 2s^2, 2p^2$

5) Coloque las características de los 3 tipos de hibridaciones, utilice los recuadros de la parte inferior

Hibridación sp^3

Geometría Molecular	Ángulo del enlace	Distancia del enlace

Hibridación sp^2

Geometría Molecular	Ángulo del enlace	Distancia del enlace

Hibridación sp

Geometría Molecular	Ángulo del enlace	Distancia del enlace

Tetraédrica	120°	Trigonal plana
180°	Lineal	109,5°
154pm	135pm	121pm