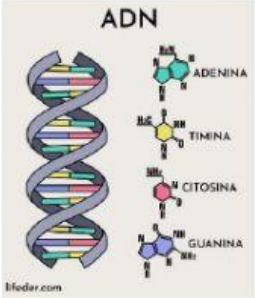


Colegio de bachillerato Ricaurte	TRABAJO GRUPAL	2021-2022
-------------------------------------	-----------------------	-----------

NIVEL: BACHILLERATO	ÁREA: CIENCIAS EXPERIMENTALES	ASIGNATURA: QUÍMICA	AÑO LECTIVO	
CURSO / AÑO EGB/BGU: TERCERO	GRUPOS/PARALELOS: 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. a. puntos de ebullición y fusión altos. b. sus reacciones son lentas y complejas. c. conducen la corriente eléctrica. d. Pesos moleculares altos. e. Generalmente contienen enlaces covalentes. f. 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	$109,5^\circ$
154pm	135pm	121pm