**CLASE PARTICIPATIVA POR GRUPOS SOBRE HIBRIDACIÓN**

**NOTA: SI ALGUIEN TIENE PROBLEMAS AVISAR CON TIEMPO. CELULAR 314 88 66 67 9** **hegiraldo2@gmail.com** **skipe: hegiraldo2**

**MIRAR LO ÚLTIMO (VA CON PREMIO PARA EL QUE SE LE MIDA)**

Estimados alumnos estas son algunas consideraciones a tener en cuenta para la clase del próximo sábado sobre hibridación.

Esta clase la debemos preparar muy bien e ir con la **teoría muy bien repasada** y los **modelos físicos pedidos ya listos, no dibujos**. Cada grupo debe apersonarse de lo necesario.

Acuérdense que ya tuvimos una primera aproximación a la hibridación en una clase previa y básicamente iremos el sábado a resolver dudas en **cada grupo**, interactuar entres **todos** los integrantes y exponer ante sus propios compañeros y con el profesor en **cada grupo** . Es vital que todos y cada uno de los integrantes de los respectivos grupos participen, aporten, discutan y entiendan perfectamente el tema, los conceptos y los modelos de la hibridación. Obviamente tendrán mi acompañamiento en todo el proceso.

 De ahí pasaremos a una socialización y explicación general muy bien de los conceptos y modelos. Luego Uds. mismos deben hacer preguntas y evaluar a los otros integrantes de los otros grupos y el grupo que responda mejor **tendrá un premio sorpresa**. También el grupo que mejor desempeño tenga recibirá algo especial. Esto lo definirá la profesora Adriana quien está llevando la investigación respectiva.

 De todas maneras modifiqué un poco la presentación y la dividí.

Grupos formados Los primeros 8 grupos los conformaron los mismos estudiantes

G1: Sara Paola Valencia, Eliana M. Rojas, Luz E. Vanegas, Fabian Mejía

 SERÍA EL CASO DEL ETILENO C2H4 doble enlace (sigma y pi)

 

 G2: Daniela Alzate, Didier Giraldo, Iván Fernando Carmona, Vanessa Román, Jeisson Gonzales

 HIBRIDACIÉN SP ACETILENO enlace triple: 2 pi y un sigma entre 2 átomos de C.



G3: Julián Mendoza, Kevin A. Osorio, Jeison Mosquera, Jhon Tavares, Cristian Rodriguez

MISMO QUE ANTERIOR PERO YA LOS ORBITALES SUPERPUESTOS



G4: Andrea Viana, Jamez Caro, Hernán Londoño

 UN MODELO A HACER: La primera imagen. Los orbitales SP3 HIBRIDIZADOS con los H. Ojo: los ángulos van en un tetraedro regular (una pirámide de 4 lados triangulares equiláteros)

  

C



G5: Cristian Martinez, Juan D. Cárdenas, Heiller D. Posada

MODELO A HACER: la molécula del etano C2H6. Todos son enlaces sigma donde se comparten 2e-

 

G6: Jorge Morales, Jessica J. Lóez, Daniela Morales.

MODELO A HACER: los orbitales 2S, 2Px,2Py,2Pz pero juntos



G7: Albert Galeano, Juan E. Gallego, Diana Mendez, Rafael Carmona

MODELO HIBRIDACIÓN SP2 con orbitales Pz

 

G8: Yurani Gonzales, Lina Vinasco, Jaime Angel, Carlos…..Ochoa V. Jorge, MODELO A HACER: ENLACE DOBLE DE DOS CARBONOS UNIDOS CON ORBITALES $σ$ SIGMA (VERDE CENTRAL) Y PI AMARILLO, Y POSIBILIDAD DE FORMAR OTROS 4 ENLACES SIGMA CON 4 HIDRÓGENOS (4 VERDES). SERÍA EL CASO DEL ETILENO C2H4



Como no vinieron el sábado me toco conformarlos en grupos

G9: Acosta Gildardo A., Arredondo Carvajal María Alejandra, Botero Mesa Carlos, Colorado Johana.

MODELO A HACER: los orbitales 2S los 2Px, 2Py, 2Pz como aparecen en la imagen siguiente:



G10: Isaza B. Estiven, Moncada Florez Luis A. , Rave Jhony, Rios Cardona Miguel,

MODELO HIBRIDACIÓN SP2



G11: Ruiz Juan David, Saldarriaga Liliana, Sosa Conrado, Tobón Cristian J., Vargas Willson

Un MODELO A HACER: los orbitales SP3 HIBRIDIZADOS sin los H. Ojo con los ángulos, van en un tetraedro regular (una pirámide de 4 lados triangulares equilateros)

 

**¿QUIEN SE LE MIDE A ESTA POR APARTE? Y va con premio**