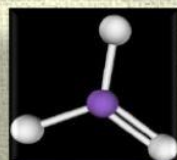
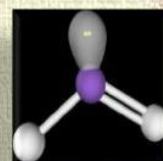
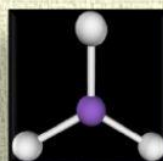
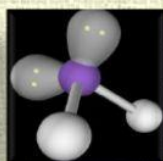
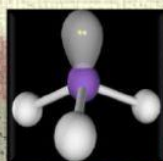


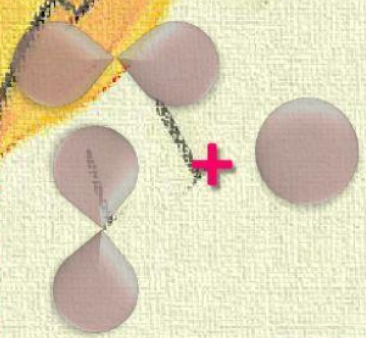
ACTIVIDAD DE ESTRUCTURA MOLECULAR Y TEORÍA DEL ENLACE COVALENTE

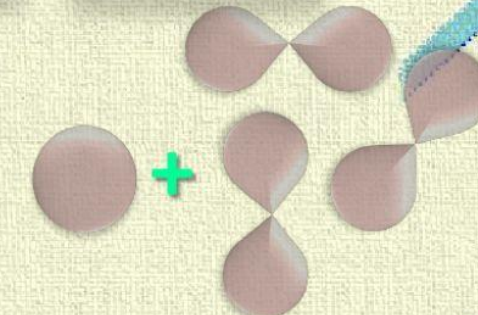
1.- Complete el siguiente cuadro y arrastre la estructura geométrica a donde corresponde

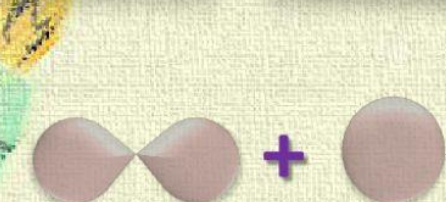
	Pares enlazate	Pares no enlazate	Angulo	Geometría electrónica	Geometría molecular	Estructura geométrica
CO_3^{-2}						
SiCl_4						
HCN						
SO_2						
PH_3						
BCl_3						
I_2O						



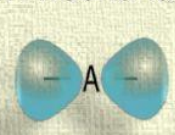
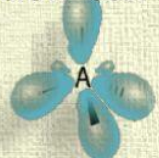
2.- Completar los cuadros vacío con lo que corresponda

	Hibridación	
	Ángulo	
	Geometría molecular	

		
Hibridación		
Ángulo		
	Geometría molecular	

	Hibridación	
	Ángulo	
	Geometría molecular	

3.- Unir con flecha la hibridación con la geometría que le corresponda

		
sp<sup>3</sup>	sp<sup>2</sup>	sp

4.- Complete con RPECV o EV, Según lo que nos permite predecir de la molécula

- ❁ Describe cómo se forma el enlace
- ❁ La distribución espacial de los átomos en una molécula o ion poliatómico
- ❁ Establece la teoría de hibridación
- ❁ Muestra donde ocurre el enlace
- ❁ Muestra la orientación de los pares de electrones no enlazados
- ❁ Indica la superposición de orbitales atómicos
- ❁ La molécula o ion es más estable cuando los grupos de electrones del átomo central están lo más separados posible

5.- Seleccionar la opción correcta en cada afirmación

La compartición desigual de electrones entre dos átomos con diferentes electronegatividades da como resultado un enlace **POLAR** **APOLAR**

Los electrones de la capa más **INTERNA** **EXTERNA** son los que participan en la formación del enlace

Si el momento dipolar es mayor a cero la molécula es **POLAR** **APOLAR**

La distribución de los grupos de electrones alrededor del átomo central se lo conoce con el nombre de geometría **ELECTRÓNICA** **MOLECULAR** del átomo central

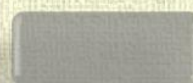
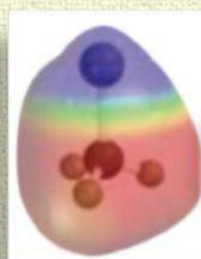
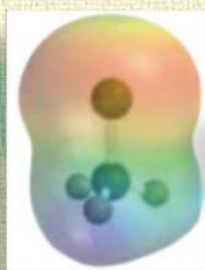
La geometría electrónica indica

TODOS LOS GRUPOS DE ELECTRONES

SÓLO LOS ÁTOMOS ENLAZADOS

Si la magnitud de los dipolos de enlace es igual pero dirección opuesta la molécula es **POLAR** **APOLAR**

6.- Se muestran dos mapas de potenciales electrostático, uno metil-litio (CH_3Li) y otro del clorometano (CH_3Cl) con base en sus patrones de polaridad cuál piensa que corresponde a cada uno. Escribe sobre cada rectángulo la formula correspondiente



7.- Los átomos en el aminoácido llamado glicina están enlazados como se indica a continuación. Pronostique los valores aproximados de los ángulos de enlace

