
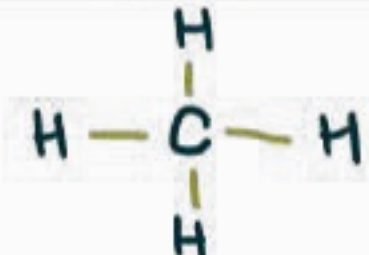
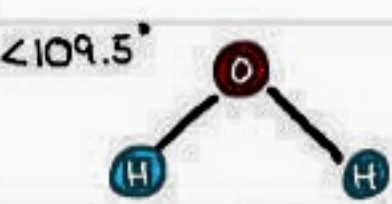
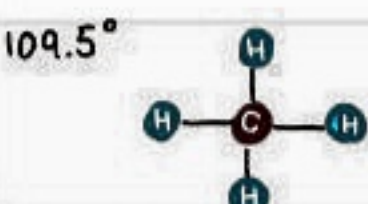
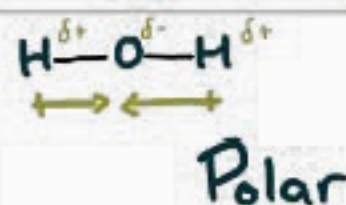
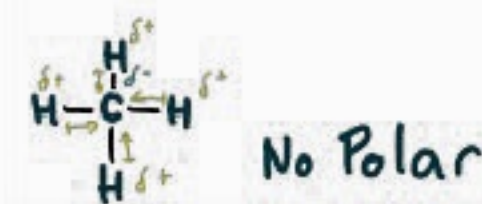
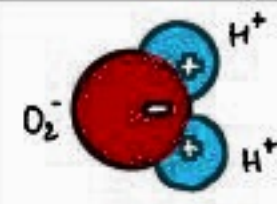
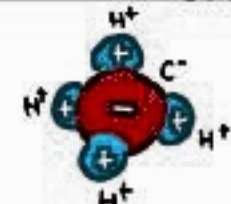


Tabla 2. Materia y sus interacciones.

	Agua	Metano
Estructura de Lewis (especificando claramente los electrones de valencia de cada átomo representados correctamente con puntos y líneas).		
Tipo de enlace (iónico, covalente).	Covalente	Covalente
Nombre de la geometría de los pares electrónicos en torno a cada átomo central.	Tetrahedral	Tetrahedral
Dibujo de la molécula mostrando claramente la geometría molecular y los ángulos entre los enlaces.		
Polaridad (demostrando con vectores si es o no polar).		
Nombre de la interacción intermolecular entre el agua y el metano.	Dispersión Dipolo	Dispersión Dipolo inducido
Representación de la interacción intermolecular entre el agua y el metano.		

El metano no se disuelve con el agua debido a que los componentes son distintos; el agua tiene un tipo de enlace polar lo cual lo hace imposible que se mezcle con un metano

Referencias

Chemistry: A molecular Approach by Nivaldo J. TR