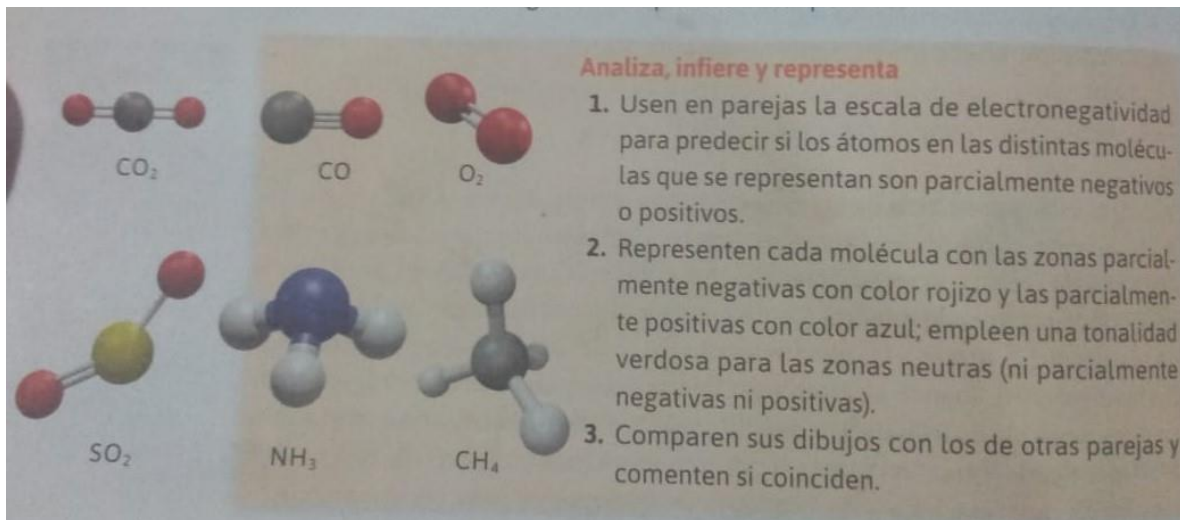


Sesión 85 (Lunes 7 de febrero)**Suspensión oficial de clases****Sesión 86 (Martes 8 de febrero)****3.3 Tras la pista de la estructura de los materiales: aportaciones de Lewis y Pauling. Uso de la tabla de electronegatividad**

Propósito: Explica la importancia del trabajo de Lewis al proponer que en el enlace químico los átomos adquieren una estructura estable.

- ✚ Revisión de ejercicios sobre electronegatividad y enlace químico realizados en la clase anterior
- ✚ Ejercicio para identificar las zonas con diferente carga (parcialmente positiva y parcialmente negativa).



El diagrama muestra seis moléculas con sus respectivos modelos de bolas y varillas y fórmulas químicas: CO_2 , CO , O_2 , SO_2 , NH_3 y CH_4 . Las zonas de carga parcial están representadas por colores: rojo para negativo, azul para positivo y verde para neutro.

Analiza, infiere y representa

1. Usen en parejas la escala de electronegatividad para predecir si los átomos en las distintas moléculas que se representan son parcialmente negativos o positivos.
2. Representen cada molécula con las zonas parcialmente negativas con color rojizo y las parcialmente positivas con color azul; empleen una tonalidad verdosa para las zonas neutras (ni parcialmente negativas ni positivas).
3. Comparen sus dibujos con los de otras parejas y comenten si coinciden.

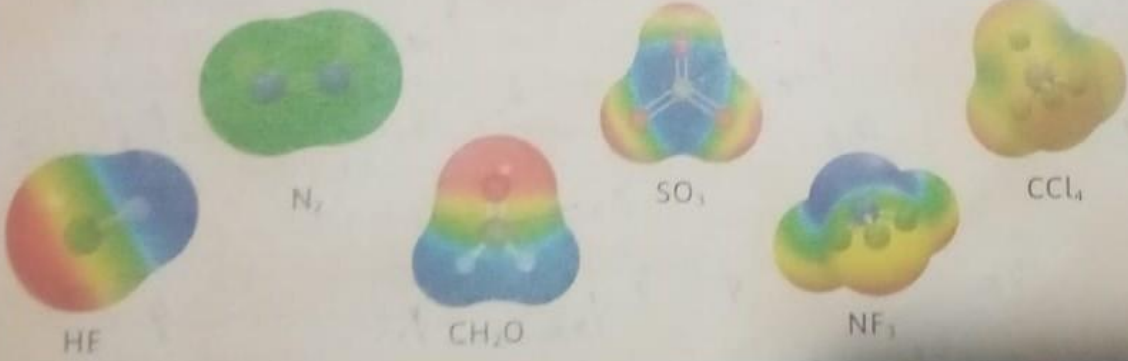
Sesión 87 (Miércoles 9 de febrero)**3.3 Tras la pista de la estructura de los materiales: aportaciones de Lewis y Pauling. Uso de la tabla de electronegatividad**

Propósito: Explica la importancia del trabajo de Lewis al proponer que en el enlace químico los átomos adquieren una estructura estable.

✚ Se revisará el tema de polaridad molecular con el apoyo de una presentación y se realizará el siguiente ejercicio.

Analiza, infiere y representa

1. Observa la distribución de carga en cada una de las moléculas.
2. Infiere la polaridad de cada molécula con base en los resultados de tu análisis.
3. Representa otras tres moléculas y predice si son o no polares.



El diagrama muestra seis moléculas con sus respectivas distribuciones de carga representadas por nubes de color. Las moléculas son: HF (nube asimétrica con rojo en el hidrógeno y azul en el flúor), N₂ (nube simétrica verde), CH₂O (nube asimétrica con rojo en el oxígeno y azul en los hidrógenos), SO₃ (nube simétrica trípode con colores variados), NF₃ (nube asimétrica con azul en el nitrógeno y rojo en los flúores), y CCl₄ (nube simétrica con colores variados).

Sesión 88 (jueves 10 de febrero)**3.3 Tras la pista de la estructura de los materiales: aportaciones de Lewis y Pauling. Uso de la tabla de electronegatividad**

Propósito: Explica la importancia del trabajo de Lewis al proponer que en el enlace químico los átomos adquieren una estructura estable.

✚ Se cerrará el tema con la aplicación del conocimiento adquirido mediante la resolución de este ejercicio

Predice y explica

1. Resuelvan en equipo los siguientes problemas.

Problema 1. Las sustancias que contribuyen al calentamiento global están constituidas por moléculas con átomos parcialmente negativos y positivos. Este tipo de moléculas absorben radiación térmica, lo que incrementa la temperatura de la atmósfera.

a) Predigan qué componentes del aire de los que se muestran contribuyen al calentamiento global del planeta. Justifiquen sus decisiones.

