

Resolución - Tarea 3. Interacciones químicas y propiedades periódicas

Química Inorgánica I

Paulino Guillermo Zerón Espinosa | Miroslava Arronte Morales

Contesta las siguientes preguntas.

1. Propiedades periódicas.

- 1.1. Propón 2 compuestos iónicos y dos compuestos covalentes que tengan la forma AB_2 .
Donde A y B son elementos de la tabla periódica diferentes.

Iónicos



Covalentes



- 1.2. Dibuja un vector sobre la silueta de la tabla periódica en sentido y dirección creciente al comportamiento de las siguientes propiedades periódicas (Utiliza un color diferente para cada propiedad):

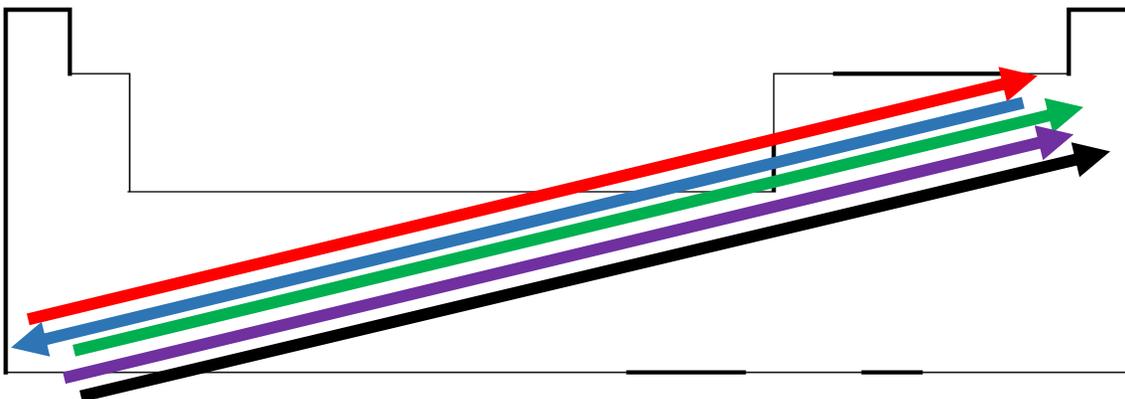
Electronegatividad

Radio atómico

Afinidad Electrónica

Energía de Ionización

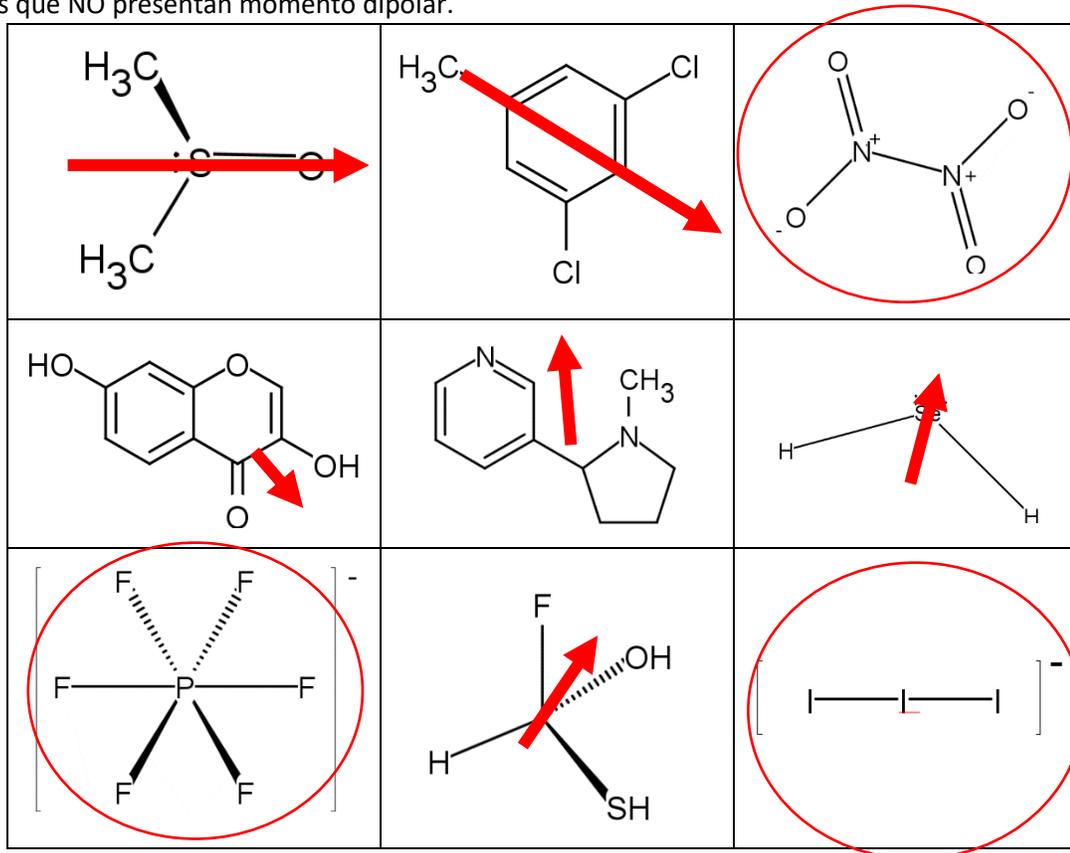
Carga nuclear efectiva



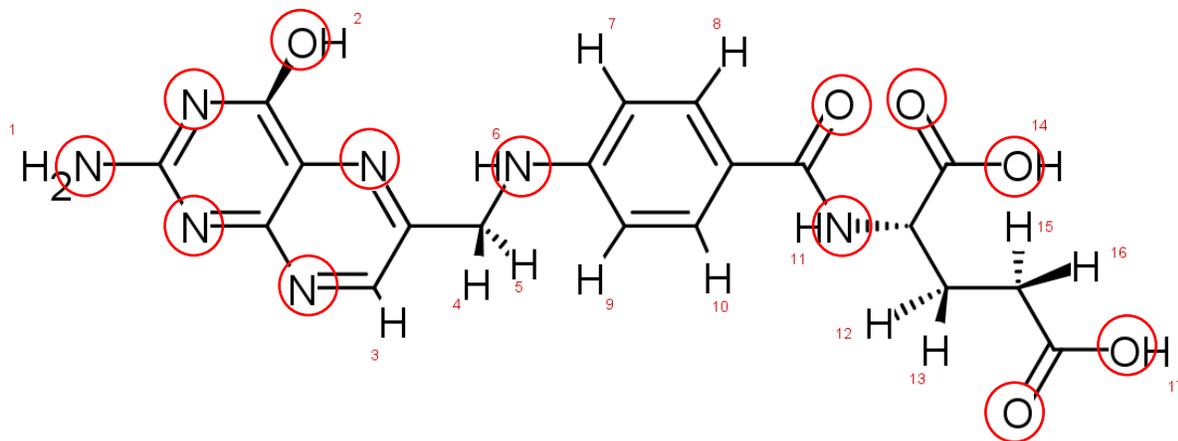
Nota: Para la electronegatividad, ignora a los metales de transición

2. Momento dipolar

2.1. Dibuja el vector de momento dipolar de las siguientes moléculas. Encierra en un círculo aquellas que NO presentan momento dipolar.



2.2. En la molécula que a continuación se presenta, enumera los hidrógenos que son susceptibles a presentar puente de hidrógeno, adicionalmente circula los átomos electronegativos que podrían formar puente de hidrógeno con un "H" adecuado de otra molécula.

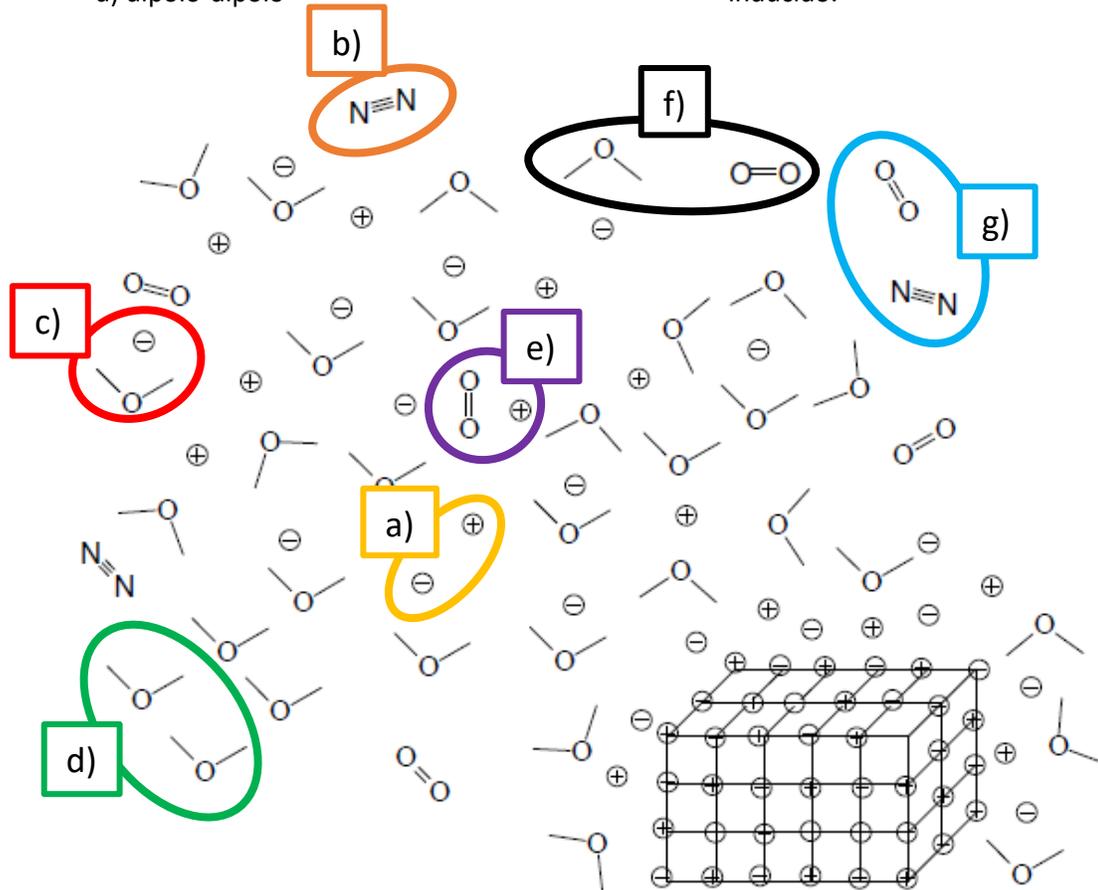


Hidrógenos susceptibles: 1, 2, 6, 11, 14, 17

3. Interacciones químicas

1.1. En la siguiente imagen señala (marcando con un círculo) las siguientes interacciones:

- | | |
|------------------|--|
| a) iónica | e) ion-dipolo inducido |
| b) covalente | f) dipolo-dipolo inducido |
| c) ion-dipolo | g) dipolo instantáneo-dipolo inducido. |
| d) dipolo-dipolo | |



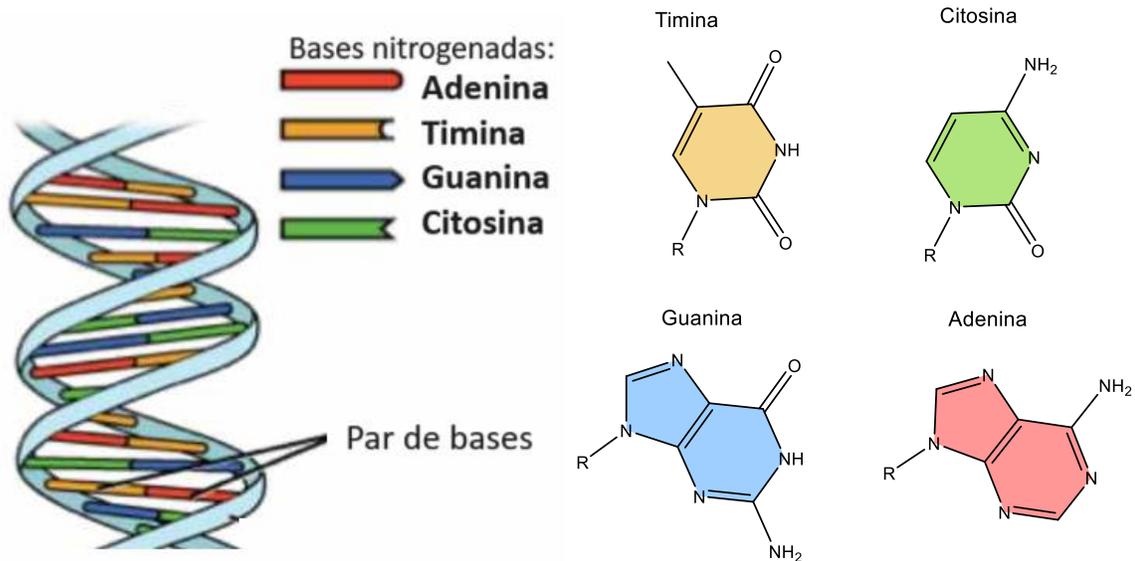
1.2. Ordene de menor a mayor fuerza de interacción de las siguientes moléculas: a) hexano, b) mezcla de agua y metanol, c) disolución de bromo en agua, d) disolución de sal de mesa en agua.

Hexano < Br₂ y H₂O < H₂O y CH₃OH < NaCl y H₂O

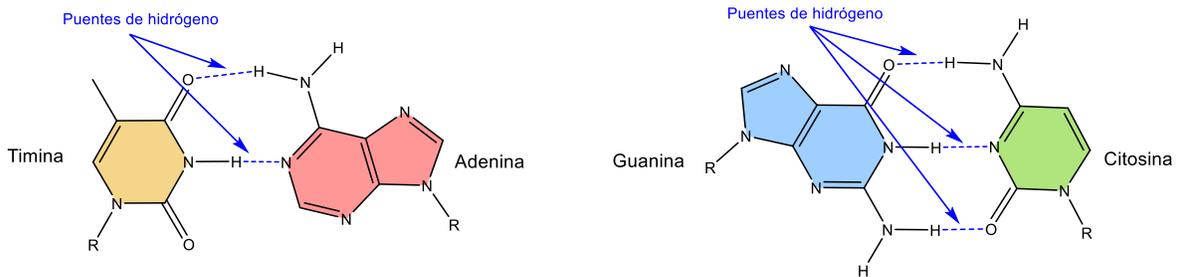
1.3. ¿Qué tipo de fuerza intermolecular debe vencerse para que cada una de las siguientes sustancias se transforme de líquido a gas?

- | | | | |
|-------------------|-------------|----------------------|-----------|
| a) O ₂ | b) Mercurio | c) CH ₃ I | d) Etanol |
|-------------------|-------------|----------------------|-----------|
- a) Fuerzas dipolo instantáneo-dipolo inducido
 b) Enlaces Metálicos
 c) Fuerzas dipolo-dipolo
 d) Fuerzas dipolo-dipolo (y puentes de hidrógeno)

1.4. La comprensión de la estructura del ADN ha sido clave para comprender gran parte de la bioquímica molecular. Hasta donde sabemos las hebras helicoidales del ADN se deben a cuatro moléculas: timina (T), guanina (G), citosina (C) y adenina (A). Sabiendo que la adenina sólo puede interactuar con la timina y la citosina solo puede interactuar con la guanina, explique qué tipo de interacción existe entre las moléculas ya mencionadas y dibuje dichas interacciones.



Las bases nitrogenadas de una cadena del ADN interactúan mediante enlaces o puentes de hidrógeno con las bases nitrogenadas de la otra cadena.



1.5. El éter dietílico ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$) tiene un punto de ebullición de 34.5°C y el 1-butanol ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$) tiene un punto de ebullición de 117°C . Si los dos compuestos tienen el mismo tipo y número de átomos ¿Por qué tienen diferentes puntos de ebullición?

El 1-butanol es el único que puede formar puentes de hidrógeno, ya que el éter dietílico a pesar de poseer pares libres en el oxígeno presenta dos cadenas etílicas que producen impedimento estérico alrededor del átomo de oxígeno. Además de presentar un momento dipolar más grande.