**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO**

**FACULTAD DE QUÍMICA**

DEPARTAMENTO DE QUÍMICA INORGÁNICA Y NUCLEAR

1310 QUÍMICA INORGÁNICA I (LABORATORIO)

**TAREA PREVIA 2**

Nombre del alumno:

**Contesta adecuadamente las siguientes preguntas.**

1.- Define cada una de las siguientes interacciones intermoleculares:

a) Ion – dipolo.

b) Dipolo – dipolo.

c) Ion – dipolo inducido.

d) Dipolo – dipolo inducido.

e) Dipolo instantáneo – dipolo inducido.

|  |
| --- |
|  |

2.- ¿Cómo se determina la polaridad de una molécula?

|  |
| --- |
|  |

3.- Describe la interacción por *puente de hidrógeno* y menciona en qué tipos de moléculas (o casos) se presenta.

|  |
| --- |
|  |

4.- Clasifica las siguientes especies como iónicas, polares o no polares:

a) Agua.

b) Etanol.

c) Hexano.

d) Amonio.

e) Benceno.

f) Éter etílico.

|  |
| --- |
|  |

5.- Indica el tipo de interacción que se manifiesta entre los siguientes pares de especies:

a) Agua – Etanol.

b) Hexano – Yodo.

c) Acetona – Éter etílico.

d) Benceno – Cloruro.

e) Acetona – Hexano.

f) Amonio – Etanol.

|  |
| --- |
|  |

6.- Ordena las interacciones mencionadas en la pregunta anterior de **mayor a menor** fuerza de interacción (únicamente coloca el inciso correspondiente. Ej. a) > d) > b), etc).

|  |
| --- |
|  |

NOTA: Recuerda incluir bibliografía al final de este cuestionario.