**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO**

**FACULTAD DE QUÍMICA**

DEPARTAMENTO DE QUÍMICA INORGÁNICA Y NUCLEAR

1310 QUÍMICA INORGÁNICA I (LABORATORIO)

**GUÍA PARA LA TAREA PREVIA 1**

**Contesta adecuadamente las siguientes preguntas.**

1.- ¿Qué es un proceso de oxidación?

|  |
| --- |
|  |

2.- ¿Cómo se relaciona el potencial estándar de reducción con la facilidad o dificultad para oxidar a un metal?

|  |
| --- |
|  |

3.- Retomando tu respuesta anterior, ordena los siguientes metales: zinc, oro, magnesio y potasio de **mayor a menor facilidad** para oxidarlos.

|  |
| --- |
|  |

4.- ¿Cuál de las propiedades periódicas (electronegatividad, afinidad electrónica, energía de ionización o radio atómico) tendrá una relación y variación muy similar al potencial estándar de reducción (en otras palabras, a la tendencia a oxidarse)? Justifica brevemente tu respuesta.

|  |
| --- |
|  |

5.- Haciendo uso de los potenciales estándar de reducción, ¿Cómo se sabe si un oxidante es más fuerte que otro? Ordena de menor a mayor fuerza oxidante al agua, ion nitrato, ion hidronio y oxígeno.

|  |
| --- |
|  |