**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO**

**FACULTAD DE QUÍMICA**

DEPARTAMENTO DE QUÍMICA INORGÁNICA Y NUCLEAR

1114 QUÍMICA GENERAL I (LABORATORIO)

**GUÍA PARA LA TAREA PREVIA 5**

**Contesta adecuadamente las siguientes preguntas.**

1.- Investiga las propiedades físicas más representativas para los metales y no metales.

|  |
| --- |
|  |

2.- Tanto los metales como los no metales pueden reaccionar con oxígeno para dar como productos los óxidos correspondientes. ¿Qué características químicas diferencian a los óxidos metálicos de los no metálicos?

|  |
| --- |
|  |

3.- Escribe completa y balanceada la ecuación química de los siguientes elementos con oxígeno para dar como **único** producto el óxido correspondiente.

A) Sodio.

B) Potasio.

C) Magnesio.

D) Carbono.

E) Azufre.

F) Fósforo.

|  |
| --- |
|  |

4.- Escribe completa y balanceada las ecuaciones químicas correspondientes a las reacciones de cada uno de los siguientes óxidos con agua. Pista: El **único** producto de que se forma es, ya sea un ácido o una base.

A) Óxido de sodio.

B) Óxido de magnesio.

C) Trióxido de azufre.

D) Pentaóxido de difósforo.

E) Óxido de calcio.

F) Pentaóxido de dinitrógeno.

|  |
| --- |
|  |

5.- ¿Qué es un *ensayo a la flama* y para qué se utiliza (o utilizaba)?

|  |
| --- |
|  |

6.- Algunos óxidos metálicos no reaccionan con agua, por tanto de esa manera no es posible determinar su comportamiento ácido o básico, ¿Qué se puede hacer para *revelar* el comportamiento ácido-base de este tipo de óxidos?

|  |
| --- |
|  |

7.- Hay sustancias que pueden reaccionar tanto como ácidos y bases, ¿Qué nombre reciben?

|  |
| --- |
|  |