**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO**

**FACULTAD DE QUÍMICA**

DEPARTAMENTO DE QUÍMICA INORGÁNICA Y NUCLEAR

1114 QUÍMICA GENERAL I (LABORATORIO)

**TAREA PREVIA 12**

**Contesta adecuadamente las siguientes preguntas.**

1.- ¿Qué es la fórmula mínima de un compuesto?, ¿Cómo se diferencia con la fórmula molecular?

|  |
| --- |
|  |

2.- Un compuesto de fórmula mínima CH tiene una masa molar de 78 g/mol, ¿Cuál es su fórmula molecular?

|  |
| --- |
|  |

3.- Para un compuesto se determinó que el porcentaje de hidrógeno que contiene es del 12.5 % m/m y el contenido de nitrógeno es del 87.5 % m/m. ¿Cuál es la fórmula mínima de este compuesto?

|  |
| --- |
|  |

4.- Se realiza una reacción entre oxígeno y nitrógeno y se logra determinar que reaccionó 12.8 g de oxígeno elemental y 7.47 g de nitrógeno elemental. Con esta información determine la fórmula mínima del compuesto que se formó en la reacción suponiendo que la reacción se llevó a cabo de manera completa (al 100 %)

|  |
| --- |
|  |