**Colegio El Niño Jesús Electivo Química**

**Talagante**

**Guía de Evaluación Electivo Química 3° y 4° Medio**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nombre:** | | **Curso:** | | **Fecha:** |
| **Puntaje ideal:** | **Puntaje obtenido:** | | **Calificación:** | |

**1.- Lea atentamente las preguntas, investigue y responda:**

1. **¿Qué son los indicadores ácido-base?**
2. **¿Cuál es la importancia de un indicador ácido-base?**
3. **Complete la tabla con los principales indicadores ácido-base:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Indicador** | **Medio Ácido** | **Medio Neutro** | **Medio Básico** |
| **Fenolftaleína** |  |  |  |
| **Azul de bromotimol** |  |  |  |
| **Naranjo de metilo** |  |  |  |
| **Rojo clorofenol** |  |  |  |

**2.- Calcular el pH y pOH para los siguientes compuestos:**

1. **NaOH = 0,0076 M pH: pOH:**
2. **HCl = 0,00034 M pH: pOH:**
3. **NaOH = 0,087 M pH: pOH:**
4. **HCl = 0,0000045 M pH: pOH:**
5. **NaOH = 0,0000023 M pH: pOH:**
6. **HCl = 0,0002 M pH: pOH:**