

**PAUTA INFORME DEL TRABAJO PRÁCTICO: SOLUCIONES ALCOHÓLICAS**

|  |  |
| --- | --- |
| **NOMBRES** |  |
|  |
| **FECHA** |  |
| **GRUPO** |  |

**Parte I:** *Preparación de soluciones alcohólicas 40° y 70°*

**1.- FORMULACIÓN**

*Complete con el cálculo de los volúmenes de cada componente para las soluciones, de acuerdo con la fórmula y tabla de la guía de TP (pág. 26-27).*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Soluciones alcohólicas** | | |
| **MATERIAS PRIMAS** | **Alcohol 40°** | **Alcohol 70°** |
| Alcohol 95° según ecuación (mL) |  |  |
| Agua según ecuación (mL) |  |  |
| Alcohol 95° usado en la preparación (mL) |  |  |
| Agua usada en la preparación (mL) |  |  |

Nota: Para el alcohol de 70° considere un 70% de cada componente, para el alcohol de 40° considere la proporción que haya usado para preparar aprox. 150 ml.

**2.- MÉTODO DE ELABORACIÓN**

*Describa los pasos que siguió y el material que utilizó para la preparación de cada solución.*

**3.- CONTROL DE CALIDAD**

*Describa cómo controló el grado alcohólico y el valor que obtuvo para cada preparación de acuerdo a la lectura en el alcoholímetro (límites: 67,5°-72,5°).*

**4.- COMENTARIOS Y CONCLUSIONES**

**Parte II:** *Preparación y valoración de solución ácido salicílico 0,25%*

**1.- MÉTODO DE ELABORACIÓN**

*Describa los pasos que siguió, cantidades y material que utilizó para la preparación de la solución.*

**2.- VALORACIÓN**

*Describa la dilución realizada y determine con cálculos la concentración de su solución según la absorbancia que obtuvo (aceptación: 90%-110%).*

**3.- COMENTARIOS Y CONCLUSIONES**