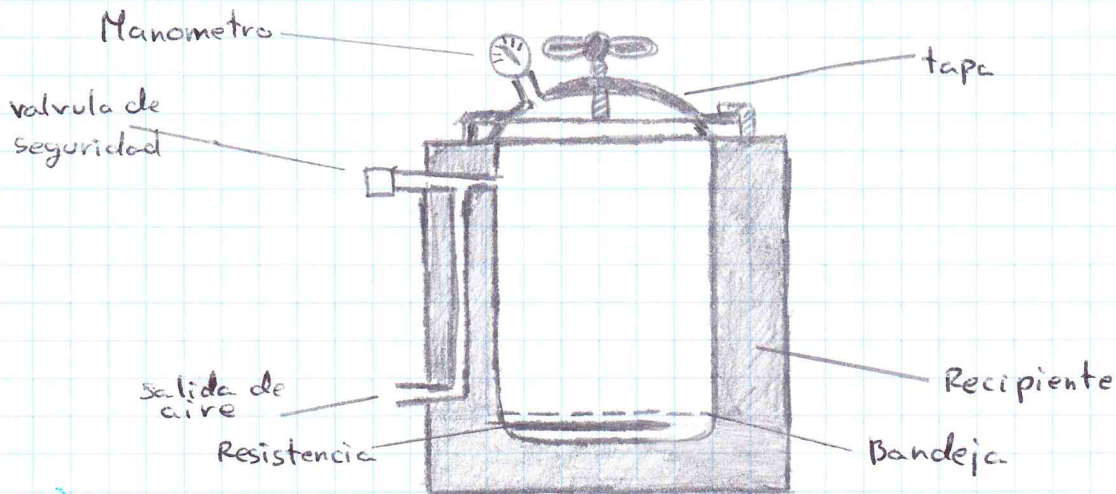


## PRACTICA 13. Autoclave

### 1.a) Dibujo del autoclave con sus partes



### b) Funcionamiento de un autoclave

- 1° Abrir la tapa girando el volante de cierre y desplazarla con el brazo
- 2° Llenar el depósito de agua destilada hasta la señal por debajo de la rejilla perforada
- 3° Preparar el material a esterilizar en bolsas para autoclave
- 4° Introducir todo el material, encender el autoclave y programarlo a la temperatura y presión que se necesite una vez esté bien cerrado
- 5° Después de esperar el tiempo necesario se abrirá la válvula y se esperará a que se enfríe
- 6° Una vez enfriado se podrá abrir la tapa, con cuidado, para sacar los materiales

## PRACTICA 14. Disolución % p/v

### 1 Material

- Espátula
- Vaso de precipitados
- Cloruro sódico
- Embudo
- Vidrio de reloj
- Matraz aforado de 50ml
- Agua purificada
- Varilla agitadora
- Pipeta pasteur

### 2 Cálculos

$$\bullet \text{ NaCl: } \frac{0.9\% \cdot 50\text{ml}}{100} = 0.45\text{g NaCl}$$

### 3 Procedimiento

1. Pesar 0.45 g de NaCl en un vidrio de reloj con ayuda de una espátula
2. Poner un poco de agua purificada en el vaso de precipitados.
3. Añadir al vaso de precipitados el NaCl y disolverlo con la varilla agitadora
4. Pasar la mezcla al matraz utilizando el embudo
5. Enrasar el matraz con mas agua
6. Homogeneizar por inversión



## PRÁCTICA 15. Disolución %p/p

### 1 Fundamento

Preparar una mezcla homogénea de una sustancia sólida y una líquida

### 2 Material y reactivos

- Vidrio de reloj
- Vaso de precipitados
- Espátula
- Pipeta pasteur
- varilla agitadora
- Aspirina
- Agua destilada

### 3 Cálculos

• Aspirina  $\rightarrow \frac{0.5 \cdot 140}{100} = 0.7 \text{ g}$  • Agua =  $140 - 0.7 = 139.3$

### 4 Procedimiento

- 1 Pesar los 0.7 g de aspirina en un vidrio de reloj utilizando una espátula
- 2 Pesar 139.3 g de agua en un vaso de precipitados
- 3 Transferir la aspirina al vaso de precipitados asegurándonos de que no queden restos en el vidrio de reloj
- 4 Homogeneizar con varilla agitadora
  - \* Si se utiliza la aspirina en pastillas se necesitará aplicar calor para disolverlo porque uno de los excipientes de la pastilla es el almidón

## PRACTICA 16 Jabón lavador de material

### 1 Objetivo

Saber preparar el jabón lavador de material al 2%

### 2 Reactivos

Agua destilada

Detergente

### 3 Material

Matraz aforado de 200ml

vaso de precipitados

Pipeta graduada

Pipeta pasteur

varilla agitadora

embudo

### 4 Procedimiento

1 Con una pipeta graduada, medir 4ml de detergente y disolverlo, junto con un poco de agua en un vaso de precipitados con la ayuda de una varilla agitadora

2 Pasar la mezcla al matraz aforado y enrasarlo.

3 Homogeneizar por inversión

### 5. Calculos

$$\bullet \text{ Detergente} \rightarrow \frac{2\% \cdot 200\text{ml}}{200} = 4\text{ml}$$



## PRACTICA 17 Disolución de ácido acético

### 1 Objetivo

Preparar una disolución de ácido acético

### 2 Reactivos

Agua

Ácido acético

A) 80g de ácido acético al 3% p/p

### 3 Material

Pesasustancias

varilla agitadora

Vaso de precipitados

pipeta pasteur

Espátula

### 4 Procedimiento

1 Pesar 2'4 g de ácido acético en un pesasustancias utilizando una espátula

2 Pesar 77'6 g de agua en un vaso de precipitados

3 Transferir el ácido acético al vaso de precipitados asegurandonos de que no queden restos en el pesasustancias

4 Homogeneizar con varilla agitadora

### 5 Calculos

• Ácido acético  $\rightarrow \frac{80 \cdot 3}{100} = 2'4 \text{ g}$

• Agua  $\rightarrow 80 - 2'4 = 77'6 \text{ g}$

B) 60g de ácido acético al 2%

### 3 Material

Pesasustancias

varilla agitadora

Vaso de precipitados

pipeta pasteur

Espátula

### 4 Procedimiento

1 Pesar 1'2 g de ácido acético en un pesasustancias utilizando una espátula

- 2 Pesar 58'8g de agua en un vaso de precipitados
- 3 Transferir el ácido acético al vaso de precipitados asegurandonos de que no queden restos en el pesa-sustancias
- 4 Homogeneizar con una varilla agitadora.

#### 5. Cálculos

- Ácido acético  $\rightarrow \frac{60 \cdot 2}{100} = 1'2g$
- Agua  $\rightarrow 60 - 1'2 = 58'8g$