

## **PREPARACIÓN DE DISOLUCIONES**

### **PRECAUCIONES**

**EL HIDRÓXIDO SÓDICO Y EL ÁCIDO CLORHÍDRICO SON PRODUCTOS CÁUSTICOS. DEBEN MANIPULARSE CON PRECAUCIÓN. EN CASO DE CONTACTO CON LA PIEL O LOS OJOS LAVAR CON AGUA ABUNDANTE.**

### **Preparación de V cc. disolución de NaOH de concentración 8 g/l.**

#### **MATERIAL:**

Vidrio de reloj, matraz aforado de 250 o 500 cc., pipeta gotero, embudo, vaso de precipitados, probeta y varilla de vidrio.

#### **PROCEDIMIENTO EXPERIMENTAL:**

1. Háganse los cálculos necesarios para saber que cantidad de sosa pesamos.
2. Medir con la probeta la cantidad de agua necesaria.
3. Pasar parte del agua a un vaso de precipitados.
4. Pesar sobre vidrio de reloj, lo más rápidamente posible, el hidróxido sódico, con precisión de  $\pm 100$  mg. (El hidróxido sódico absorbe la humedad del aire y se carbonata. Es necesario tapan el frasco inmediatamente después de su uso y realizar las pesadas rápidamente).



5. Echar el hidróxido de sodio en el vaso con agua. Si queda algo adherido al vidrio de reloj, empujar los trozos con la espátula. (**NO TOCAR CON LA MANO**). Luego colocar el vidrio de reloj sobre el vaso de precipitados y añadirle agua de la probeta. Se agita con la varilla hasta que se disuelva todo el hidróxido sódico



6. La disolución se introduce en el matraz aforado.
7. Se añade más agua hasta las proximidades del enrase.
8. Con ayuda de la pipeta dejar caer agua *gota a gota* hasta que la parte inferior del menisco coincida con la señal de enrase.
9. Calcular la molaridad, molalidad y normalidad de la disolución preparada.

### **Preparación de V cc. disolución de HCl 0,1 N a partir del ácido clorhídrico comercial**

MATERIAL :

Matraz aforado de 250 o 500 cc., pipeta 10 ml., pera succionadora, pipeta gotero, embudo y probeta.

PROCEDIMIENTO EXPERIMENTAL :

1. Háganse los cálculos necesarios. Como es incómodo pesar líquidos en vez de pesar los gramos necesarios, calculamos el volumen que los contiene mediante la densidad y el % en peso.
2. El HCl comercial es fumante, por lo que no se puede pipetear succionando con la boca, siempre se usa la *pipeta con la pera succionadora*.
3. Se echan los V cc. en el matraz aforado, que contendrá un fondo de agua y se agita.
4. Se añade agua destilada hasta las proximidades del enrase.
5. Con ayuda de la pipeta gotero dejar caer agua gota a gota hasta que la parte inferior del menisco coincida con la señal de enrase.
6. Calcular la molaridad y la normalidad de la disolución preparada.

