



QUÍMICA BÁSICA

Hernán Zapata Gamarra

hernan.zapata@upch.pe



Sesión 20

Preparación de soluciones:

Molares, normales y en porcentaje. Ecuación de dilución.

Objetivo:

Explicar el método de preparación de soluciones para las diferentes unidades de concentración.

Materiales utilizados

- Pipetas aforadas y graduadas
- Matraces aforados
- Balanza analítica y de precisión
- Probetas
- Vasos de precipitado
- Vidro de reloj

Preparación de soluciones exactas

Dependiendo del soluto :

- Sólido
- Líquido o acuoso

Preparación de soluciones

Preparar 500 mL de hidróxido de sodio 0,25 M

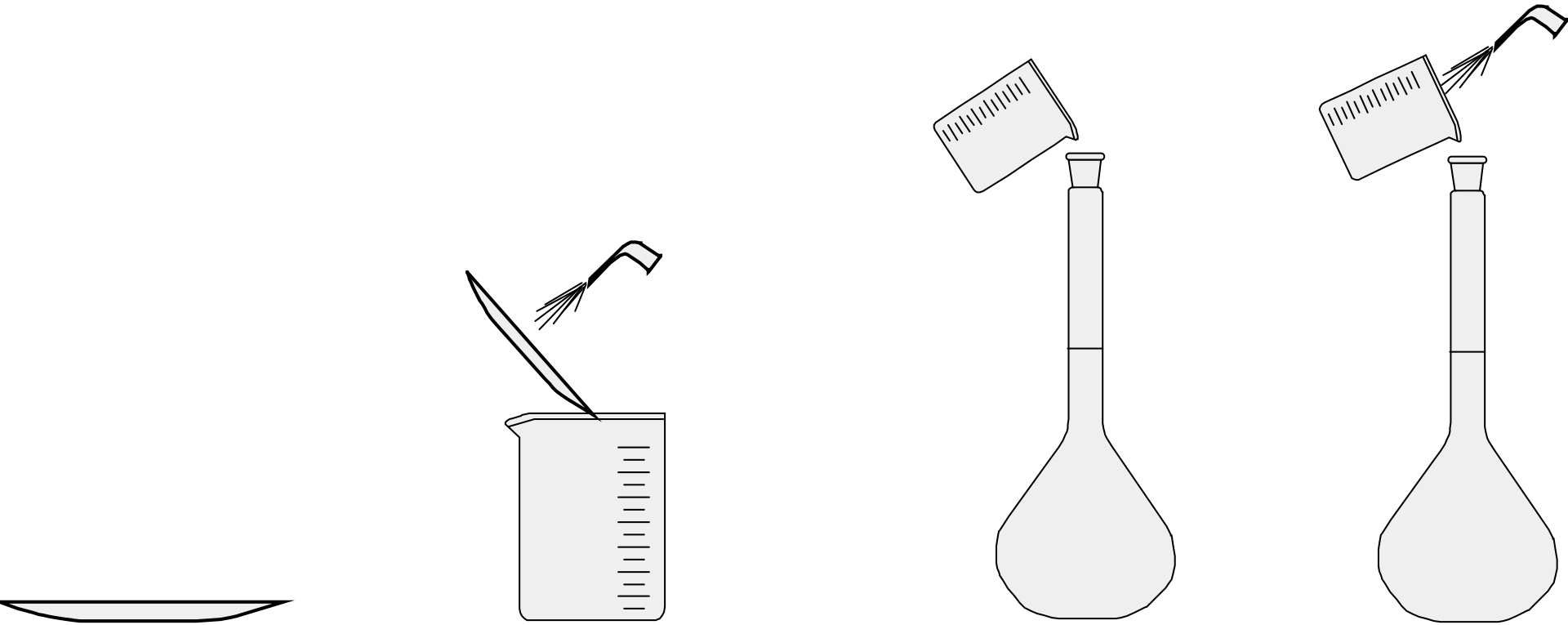
Preparar 500 mL de ácido clorhídrico 0,25 M

Preparar 500 g de solución de glucosa al 10 %

Preparar 500 mL de alcohol etílico al 40 %v/v

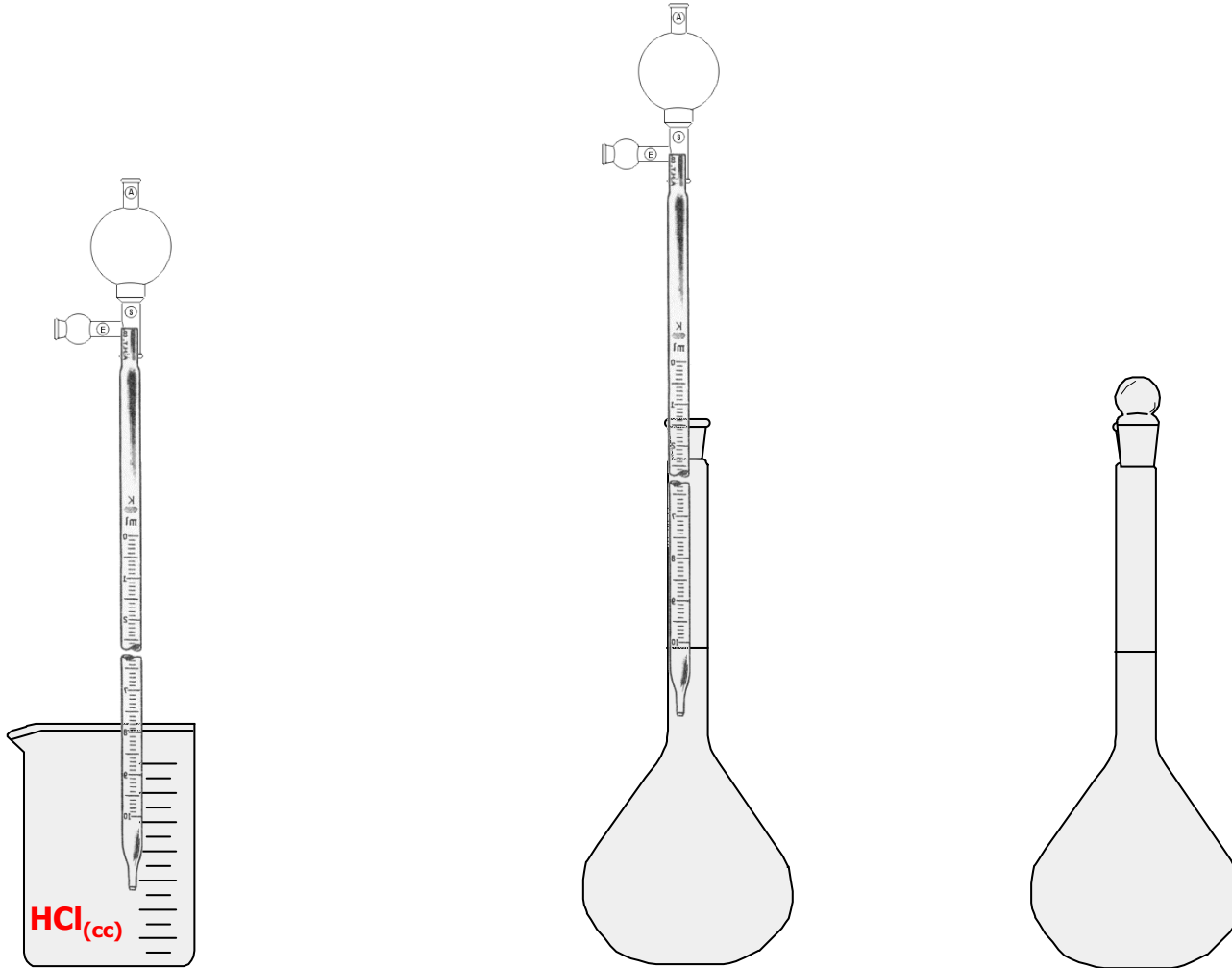
Preparación de soluciones

Preparar 500 mL de hidróxido de sodio 0,25 M.



Preparación de soluciones

Preparar 500 mL de ácido clorhídrico 0,25 M.



Preparación de soluciones

Preparar 500 g de solución de glucosa al 10 %.



Preparación de soluciones

Preparar 500 mL de alcohol etílico al 40 %v/v

