

LABORATORIO

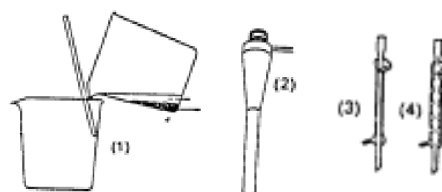
CUESTIONES

1. (III-1989) Para preparar una disolución de H_2SO_4 de cierta concentración hay que medir de la botella comercial 1, 2 cm^3 ; la manera más correcta de medir este volumen es:
- Mediante una probeta de 30 cm^3
 - Mediante una pipeta de 20 cm^3
 - Mediante una pipeta de 20 cm^3 de doble enrase
 - Mediante una pipeta graduada de 2 cm^3 y aspirando con ella el H_2SO_4 de la botella
 - Mediante una pipeta graduada de 2 cm^3 y con ayuda de una pera de goma que evite el contacto con el ácido

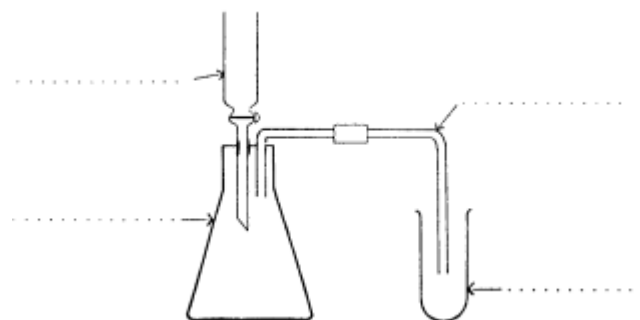
2. (IV-1990) Sólo una de las afirmaciones siguientes es falsa
- Para medir 5 mL de HCl concentrado no se debe introducir la pipeta en la botella del reactivo
 - En los montajes de aparatos en los que se opera con disolventes orgánicos no se deben utilizar tapones de goma
 - Cuando se corta Na (s) para alguna reacción los residuos se pueden verter en un vaso de precipitados que contenga agua
 - Las reacciones con desprendimiento de gases tóxicos se deben realizar en la vitrina
 - Para encender un mechero la entrada de aire debe estar abierta

3. (IV-1990) Sólo una de las siguientes afirmaciones es falsa:

- El material (1) sirve para la decantación
- La decantación es el mejor método para separar un sólido, precipitado, de un líquido
- El material (2) es una trompa de agua, se utiliza para filtraciones a vacío
- (3) y (4) son refrigerantes



4. (V-1991) Para obtener NO_2 haciendo reaccionar ácido nítrico concentrado con virutas de cobre, se utiliza el siguiente montaje. Indicar el nombre de las distintas piezas y donde se colocan y recogen los respectivos reactivos y productos.



5. (XX-2006) Si quieres preparar una disolución acuosa de NaOH de una cierta molaridad, el material más adecuado para ello es:
- Balanza, espátula, matraz aforado y vaso de precipitados.

- b. Probeta, pipeta, espátula y tubo de ensayo.
 - c. Bureta, pipeta, balanza y vaso de precipitados.
 - d. Tubo de ensayo, balanza, espátula y pipeta.
6. **(XXIV-2010)** Para preparar exactamente una disolución de ácido acético 0,1 M se ha de medir un volumen determinado de una disolución más concentrada (1 M) y hacer la dilución correspondiente. Indica cuál de las combinaciones de material volumétrico es la forma más exacta de hacerlo:
- a) Probeta de 10 mL y matraz aforado de 100 mL.
 - b) Pipeta de 25 mL y matraz aforado de 250 mL.
 - c) Pipeta de 25 mL y erlenmeyer de 250 mL.
 - d) Pipeta de 10 mL y erlenmeyer de 100 mL.