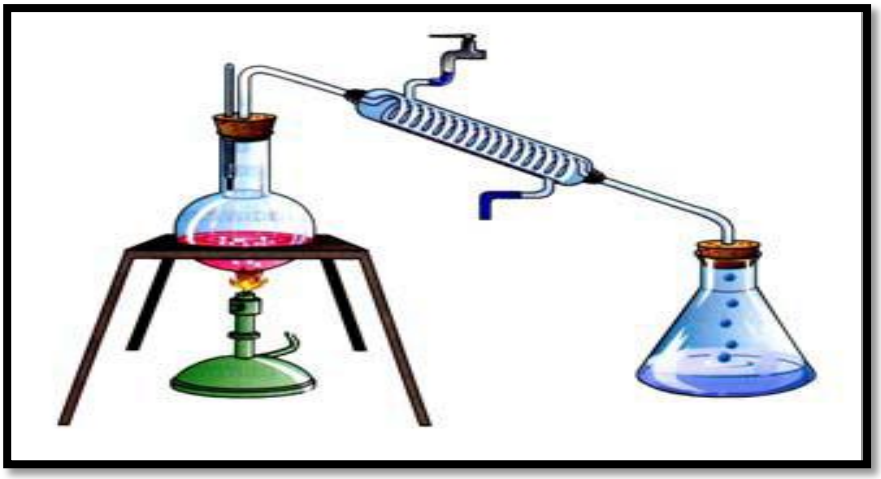
1. El aparato de la figura se utiliza en la separación de mezclas. ¿Qué tipo de mezclas puede separar? ¿En qué propiedad se basa? ¿Cómo se llama?¿En qué parte del aparato se produce una ebullición?¿Y una condensación?



2. Haz un esquema en donde se explique cómo separarías la siguiente mezcla en sus distintos componentes: agua + sal + alcohol + hierro

3. Queremos preparar 250 mL de disolución de sulfato de cobre (una sal) en agua, de composición 8 g/L. Calcula la cantidad de la sal que habría que pesar.

4. La materia es eléctricamente neutra; por consiguiente, ¿qué relación existe entre el número de protones y el de electrones de un átomo?

5. El número atómico del Na es 11, y su número másico, 23. Halla el número de electrones, protones y neutrones del ion Na^+.

6. Para 53,5 g de cloruro de hidrógeno (HCl) , determina: número de moles, número de moléculas y número de átomos totales

7. ¿Cual es la diferencia principal entre un enlace iónico y un enlace covalente?

8. Completa la siguiente tabla:

Nombre	Símbolo	Nº protones	Nº electrones	Nº neutrones	A	Z
	Be	4				9
Boro			5			
	Ba				56	137
Bromo		35		45		
	Bi		83			209