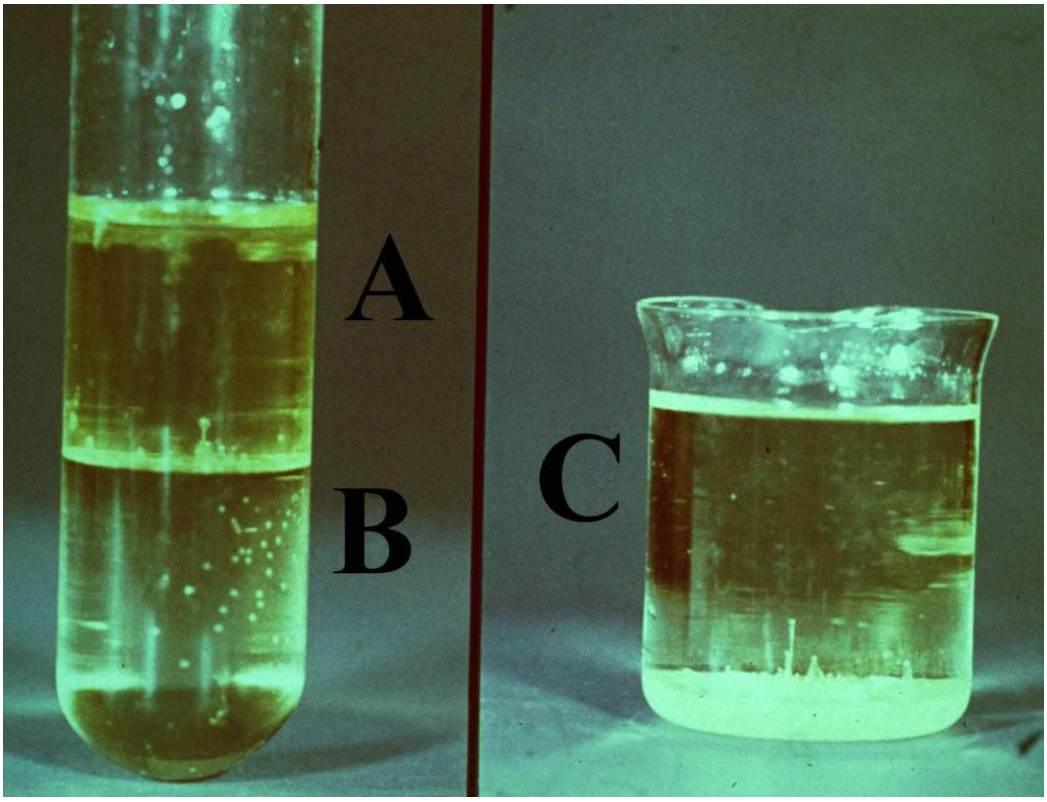
**PVQORGÁNICA19***




En la foto de la izquierda, se dispone de 20mL de nitrobenceno y otros 5mL de una mezcla de ácido nítrico y sulfúrico. Se agrega agua, a la mezcla de ácidos con lo cual se forma la doble capa que se observa, en la cual la B es la del nitrobenceno. Para separarlos y aislar el nitrobenceno en C, se realizan una serie de procesos en el laboratorio. Indicar los procesos. Si el rendimiento global de las operaciones es del 50% y la densidad del nitrobenceno 1,2g/mL. Determinar los moles de nitrobenceno producidos.

DATOS: Masas atómicas C=12; O=16, H=1, N=14, p.de ebullición del nitrobenceno 210ºC