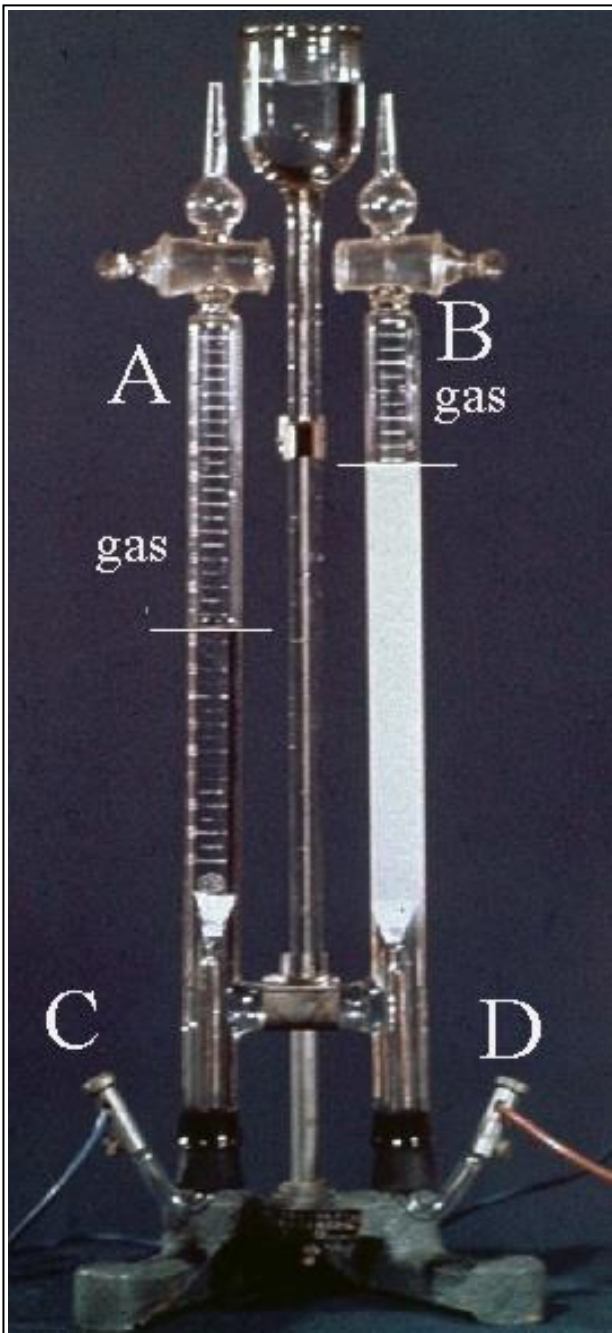


PROBLEMAS VISUALES DE QUÍMICA GENERAL

PVQGENERAL 2



El dispositivo de la foto, corresponde a un voltámetro de Hofmann en el que se realiza la electrólisis del agua previamente acidulada. En E se dispone agua acidulada. Teniendo en cuenta que cada división del vidrio corresponde a un mililitro de volumen y que C y D son los electrodos para efectuar la electrólisis. A partir de la observación de la foto determinar

- Qué se obtiene en A y B y los signos de los electrodos
- Qué volúmenes aproximados de gases corresponden a A y B
- Si las condiciones del laboratorio donde se realiza la electrólisis son 20°C y 710mmHg de presión, cuántos gramos de agua han experimentado la electrólisis

DATOS:

$R=0,082\text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{K}^{-1}\text{ mol}^{-1}$, $H=1$; $O=16$