

PROBLEMAS VISUALES DE QUÍMICA

PVQGENERAL10*

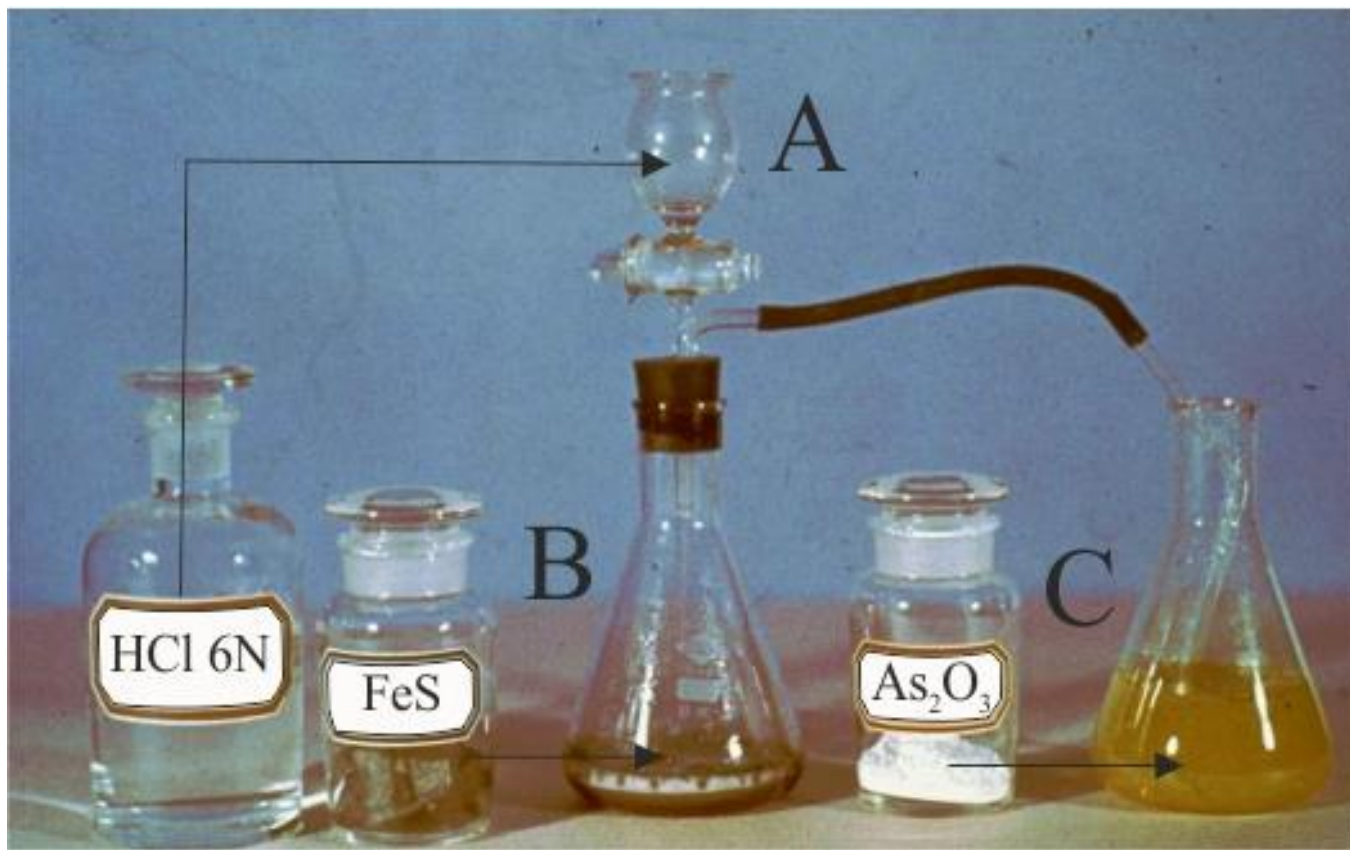


Figura 1

En el montaje de la figura se disponen en A, 15 mL de ácido clorhídrico 6N, y en B cantidad suficiente de sulfuro de hierro(II). Se abre la llave del embudo de decantación y el gas resultante a 720 mmHg de presión y 15°C, pasa por una disolución acuosa de trióxido de arsénico en C, que se vuelve amarilla, formándose un precipitado característico. Se pregunta:

- El volumen de gas desprendido en B. ¿qué gas es?
- El tipo de reacción que se produce en B y en C
- La cantidad de producto que se produce en C, suponiendo que reaccione todo el trióxido de arsénico

DATOS: Datos. Masas atómicas : S=32, As=75, $R= 0,082 \text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$