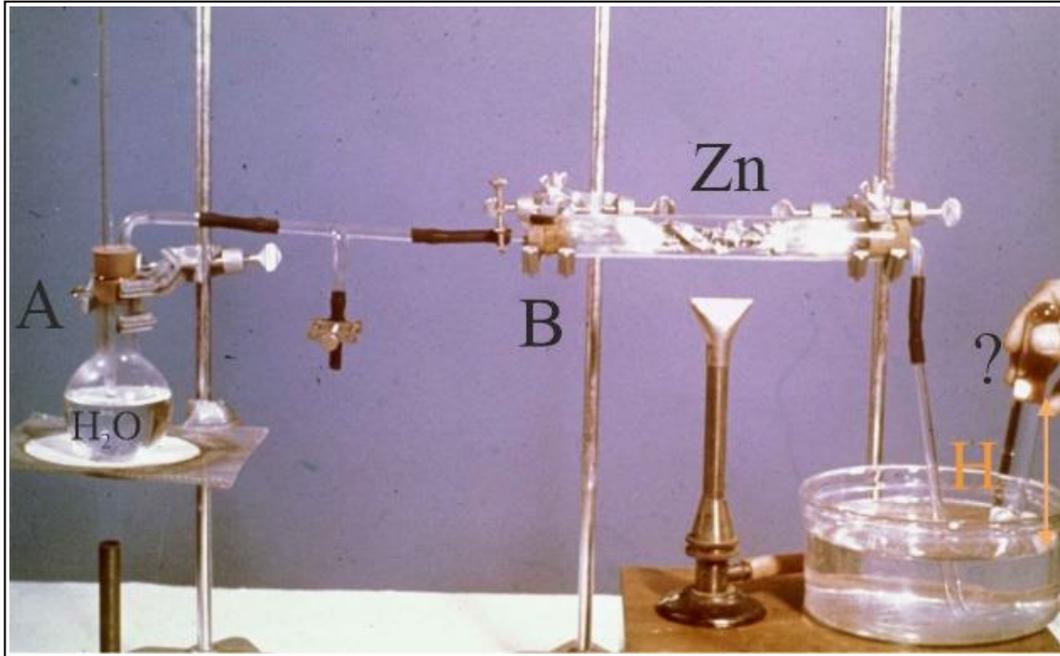


PROBLEMAS VISUALES DE QUÍMICA GENERAL

PVQgeneral6*



En el montaje de la figura, se calienta agua en A hasta que se produce vapor, que se hace pasar por el tubo B, donde está depositado 1,00 g de cinc. Se calienta, y se observa que se produce un gas que se recoge sobre agua en un tubo invertido.

Se pregunta:

- Qué gas y el tipo de reacción que se produce
- ¿Qué queda en B, aparte de cinc?
- Si en B, todavía queda sin reaccionar 0,90 g de cinc, el volumen de gas que se podría recoger a 20°C y 700 mmHg de presión, si el rendimiento de la reacción es del 25%

DATOS:

Masas atómicas : Zn =65,38, H=1 , O=16. R= 0,082 atm·L·K⁻¹ mol⁻¹

Presión del vapor de agua a 20°C=17,5mmHg. Altura H de columna de agua sobre el nivel=80mm

Densidad relativa del Hg= 13,6