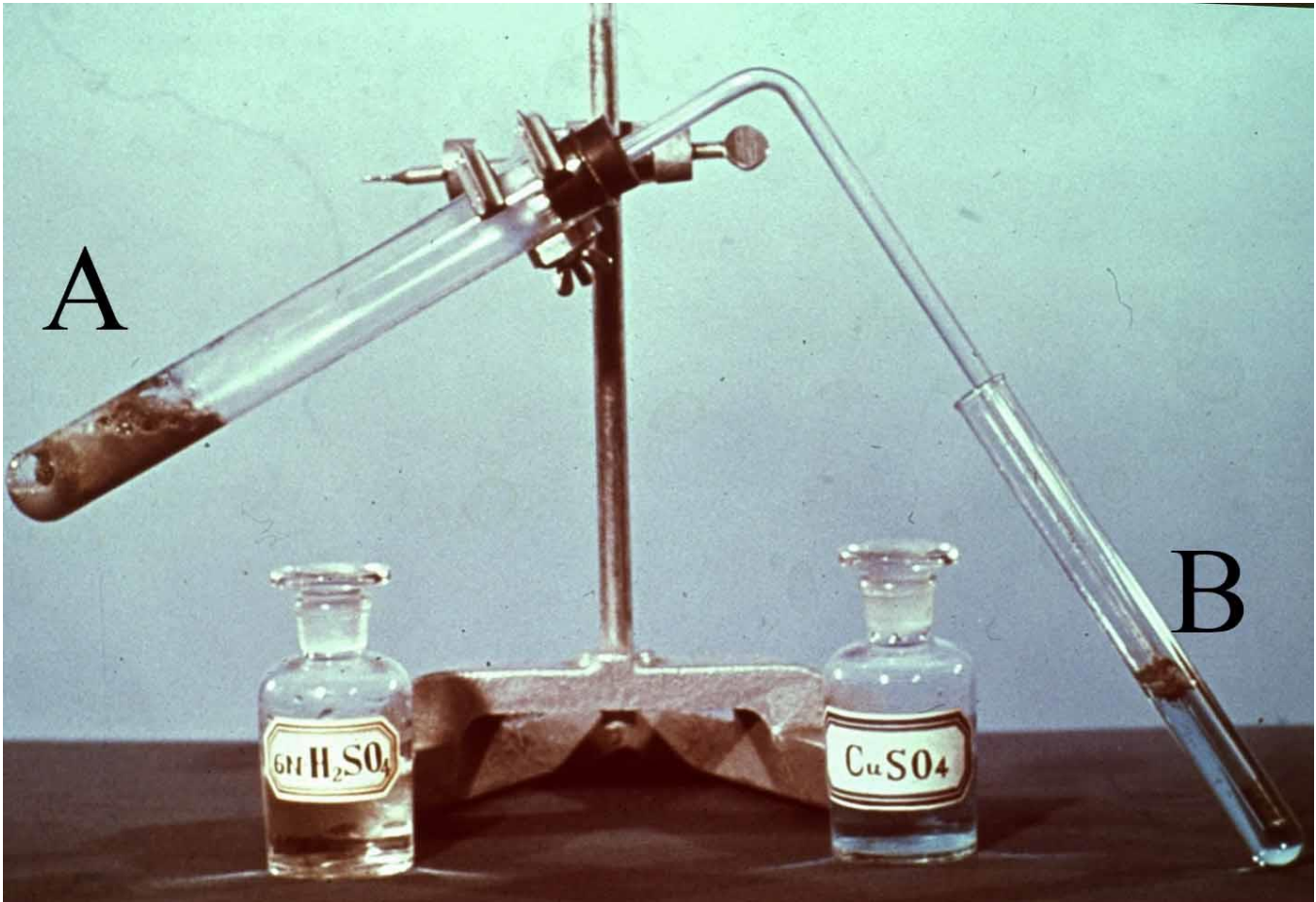


**PVQGENERAL11.\*\*. Mezcla de Fe/S con ácido sulfúrico reaccionando sobre sulfato de cobre(II)**



En A se disponen 5,6 g de Fe y 3,2 g de azufre, y 10 mL de ácido sulfúrico 6N, y en B, 30 mL de disolución de sulfato de cobre 0,5M. El ácido sulfúrico reacciona con la mezcla de hierro y azufre, produciendo un gas que burbujea en B, a consecuencia de él, se produce un precipitado de cobre en B.

a) Formula las reacciones producidas

b) Determina los gramos de precipitado de cobre que se producirán en B

OBSERVACIÓN. Se supone que reacciona completamente todo el gas producido.

DATOS:

Masa atómica del Fe 55,8 g/mol. Masa atómica del Cu = 63,6 g/mol