1. ¿Cuántos gramos de una disolución acuosa de ácido fosfórico, H3PO4, al 85% en masa (densidad = 1,689 g/mL) son necesarios para preparar 2,5 L de una disolución 1,5 M de ácido fosfórico?

Datos: H = 1; P = 31; O = 16

1. ¿Cuál de las siguientes disoluciones de un mismo soluto contiene mayor cantidad de éste?
2. 500 mL de disolución 2 M.
3. 1 L de disolución 0,5 M.
4. 100 mL de disolución 5 M.
5. 250 mL de disolución 3 M.
6. El ácido nítrico (HNO3) concentrado es del 69% en masa y su densidad vale 1,41 g/mL. ¿Qué volumen de ácido nítrico concentrado se necesita para preparar 250 mL de ácido nítrico 0,10 M?