

Lucrăm împreună!

Exemplu 	 Încearcă și tu
Câte g de S se găsesc în 49 g H_2SO_4? a) Calculăm masa moleculară $\text{Mr}(\text{H}_2\text{SO}_4) = 2 \cdot \text{Ar}(\text{H}) + \text{Ar}(\text{S}) + 4 \cdot \text{Ar}(\text{O})$ $= 2 \cdot 1 + 32 + 4 \cdot 16$ $= 2 + 32 + 64$ $= 98$ b) Observăm că: 98 g H_2SO_4 conțin 32 g S c) Aplicăm regula de trei simplă: 98 g H_2SO_4.....32 g S 49g H_2SO_4..... x x= 16 g S	Câte g de P se găsesc în 196 g H_3PO_4? a) Calculăm masa moleculară b) Observăm că: c) Aplicăm regula de trei simplă:

