

Nombre.....

1. Se disuelven 50 g de ácido sulfúrico (H_2SO_4) en 200 g de agua resultando una disolución de densidad $1.12 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$. Calcula la molaridad de la disolución que resulta al mezclar 50 ml de la disolución anterior con 120 cm^3 de una disolución 0.5 M de H_2SO_4 . Considera los volúmenes aditivos. 0.5 Pts.

TABLA DE PUNTUACIONES

| | | |
|------------|-----|-------|
| Pregunta | 1 | Total |
| Puntuación | 0.5 | 0.5 |
| Obtenido | | |