

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.[10] Cómo separarías en el laboratorio una mezcla formada por arena, sal y limaduras de hierro. 0.5 Pts.

.....
.....
.....
.....
.....

[2ea] De los siguientes sistemas materiales indica cuales son heterogéneos u homogéneos, entre los últimos cuáles son disoluciones o sustancias puras, y a su vez de éstos distingue entre elementos y compuestos. 2

Agua salada.....
.....

Vinagre.....
.....

Nitrógeno (N_2).....
.....

Aire.....
.....

Acero.....
.....

Cobre.....
.....

Ácido sulfúrico (HSO_4).....
.....

Arena con grava.....
TABLA DE PUNTUACIONES

Pregunta	??	Total
Puntuación	0.5	0
Obtenido		