$ m Control - 1/2^{o} \ Bachillerato \ S$	Primera Evaluación
Química Básica.	4 de Noviembre de 2012
Nombre	

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

TABLA DE PUNTUACIONES

Pregunta	1	Total
Puntuación	0.5	0.5
Obtenido		