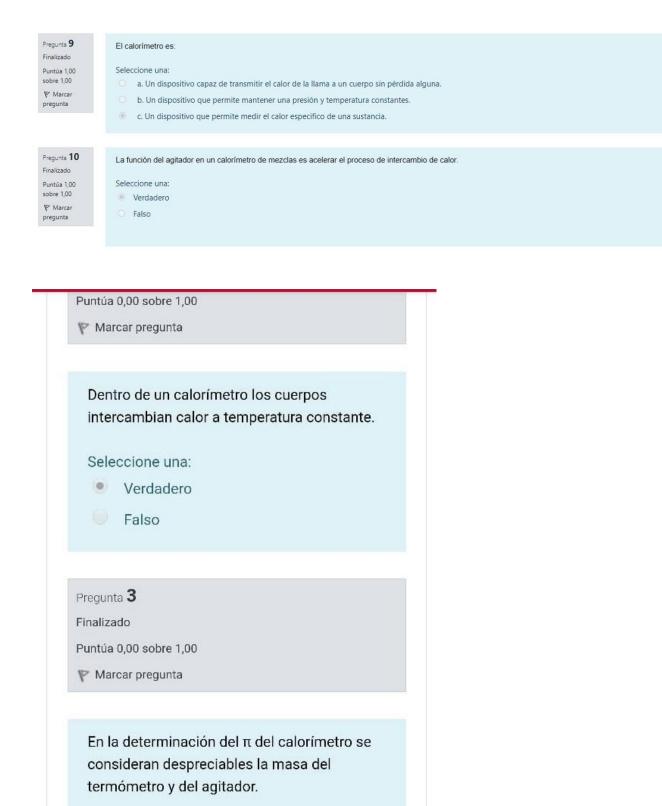
Pregunta 1	Una vez que un cuerpo absorbe energía calórica, ésta permanecerá en él de manera indefinida.
Finalizado Puntúa 1,00	Seleccione una:
sobre 1,00	○ Verdadero
<b>№</b> Marcar	Falso
pregunta	
Pregunta 2	El calor específico de un material depende del estado de agregación del mismo.
Finalizado	
Puntúa 1,00 sobre 1,00	Seleccione una:  Verdadero
₩ Marcar	
pregunta	O Falso
Pregunta 3	En la práctica, las masas de agua se midieron mediante la utilización de:
Finalizado	Erra practica, nas masas de agua se misición mestante la diffización de.
Puntúa 1,00	Seleccione una:
sobre 1,00	a. Una balanza.
pregunta	O b. Un balón.
	c. Una probeta.
Pregunta 4	
Finalizado	Para medir la masa de la sustancia desconocida, utilizamos:
Puntúa 1,00	Seleccione una:
sobre 1,00	a. Balanza
Marcar pregunta	O b. Probeta
Pregunta <b>5</b> Finalizado	Se puede conocer la masa de una sustancia <b>desconocida</b> mediante un calorímetro, si:
Puntúa 1,00	Seleccione una:
sobre 1,00	O a. Se conoce su volumen.
P Marcar pregunta	b. Se conoce su calor específico.
	C. El calorímetro es ideal.
Pregunta <b>6</b> Finalizado	Para determinar cuál es la sustancia desconocida, debo utilizar una tabla de calores específicos, y comparar con el hallado en el TP.
Puntúa 1,00	Seleccione una:
sobre 1,00	Verdadero
Marcar pregunta	O Falso
7	
Pregunta <b>7</b> Finalizado	El procedimiento dice que luego de introducir el cuerpo caliente dentro del calorímetro se debe usar el termómetro para agitar el contenido.
Puntúa 1,00	Seleccione una:
sobre 1,00	O Verdadero
	Falso
Pregunta 8 Finalizado	El π del calorímetro en esta práctica es una masa de agua que tiene la misma capacidad calorífica que los componentes que integran al calorímetro.
Puntúa 0,00	Seleccione una:
sobre 1,00	O Verdadero
♥ Marcar  pregunta	Falso
pregund	



Seleccione una:

Verdadero

Falso