Nombre		Control-1 / 3º de ESO S Segunda Evaluac		
15 <sup>pts.</sup> )  1. Explica lo más detalladamente posible qué partículas subatómicas conoces y cuáles son sus características más importantes (ubicación, carga y masa)?  15 pt.  15 pt.  16 pt.  18 pt.  19 pt.  19 pt.  19 pt.  19 pt.  10 pt.  10 pt.  11 pt.  12 pt.  13 pt.  14 pt.  14 pt.  14 pt.  15 pt.  15 pt.  16 pt.  17 pt.  18 pt.  19 pt.  19 pt.  10 pt.  10 pt.  11 pt.  11 pt.  12 pt.  13 pt.  14 pt.  14 pt.  14 pt.  15 pt.  16 pt.  17 pt.  18 pt.  19 pt.  19 pt.  19 pt.  19 pt.  10 pt.  10 pt.  11 pt.  11 pt.  11 pt.  11 pt.  12 pt.  13 pt.  14 pt.  14 pt.  14 pt.  14 pt.  15 pt.  16 pt.  17 pt.  18 pt.  19 pt.  19 pt.  19 pt.  19 pt.  10 pt.  10 pt.  10 pt.  10 pt.  11 pt.  11 pt.  11 pt.  12 pt.  13 pt.  14 pt.  14 pt.  14 pt.  16 pt.  17 pt.  18 pt.  19 pt.  19 pt.  19 pt.  10 pt.  11 pt.  11 pt.  12 pt.  13 pt.  14 pt.  14 pt.  14 pt.  16 pt.  17 pt.  18 pt.  19 pt.  19 pt.  10 pt.  11 pt.  11 pt.  12 pt.  13 pt.  14 pt.  14 pt.  16 pt.  17 pt.  18 pt.  19 pt.  18 pt.  19 pt.  19 pt.  19 pt.  10 pt.  11 pt.  11 pt.  11 pt.  12 pt.  13 pt.  14 pt.  14 pt.  16 pt.  17 pt.  18		Diversidad de la materia 17 de Junio de 2	2015	
características más importantes (ubicación, carga y masa)?  15 p  14 pts.) <b>2.</b> Se tiene una disolución acuosa de KI de concentración $8\frac{g}{l}$ . Contesta a las siguientes preguntas:  (a) $(4 \text{ pts})_l$ Quienes son soluto y disolvente? Razona.		Nombre		
14 <sup>pts.</sup> ) <b>2.</b> Se tiene una disolución acuosa de KI de concentración $8\frac{g}{l}$ . Contesta a las siguientes preguntas:  (a) $(4 \text{ pts})$ ¿Quienes son soluto y disolvente? Razona.	$15^{ m pts}$ )			
(a) (4 pts); Quienes son soluto y disolvente? Razona.		caracteristicas mas importantes (ubicación, carga y masa):	15 pts.	
(a) (4 pts); Quienes son soluto y disolvente? Razona.				
(a) (4 pts); Quienes son soluto y disolvente? Razona.				
(a) (4 pts); Quienes son soluto y disolvente? Razona.				
(a) (4 pts); Quienes son soluto y disolvente? Razona.				
(a) (4 pts); Quienes son soluto y disolvente? Razona.				
(a) (4 pts); Quienes son soluto y disolvente? Razona.				
(a) (4 pts); Quienes son soluto y disolvente? Razona.				
1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 -	$4^{ m pts.})$	2. Se tiene una disolución acuosa de KI de concentración $8\frac{g}{l}$ . Contesta a las siguientes preguntas:		
		(a) (4 pts)¿Quienes son soluto y disolvente? Razona.	14 pts.	
(b) $(10 \text{ pts})$ Calcula la masa de KI presente en $200 \text{ cm}^3$ de esa disolución.		(b) (10 pts)Calcula la masa de KI presente en 200 $cm^3$ de esa disolución.		