



5.-

a) Calcular el volumen de la solución concentrada de HCl 0,250 M necesario para preparar 128 g de una solución diluida 0,400% m/m. <b>Resolver mediante el desarrollo numérico completo sin omitir los planteos ni las unidades.</b>	<b>Resolver al dorso</b> 56,1 cm <sup>3</sup>
b) Indicar la/las solución/es donde la concentración molar del anión es 0,150 M. A) AlF <sub>3</sub> 0,150 M, B) KBr 0,300 M, C) CaF <sub>2</sub> 0,0750 M, D) LiF 0,0750 M, E) CaCl <sub>2</sub> 0,150 M <b>Indicar sólo la respuesta.</b>	<b>C</b>

Puntaje asignado: a) 1,5 pto y b) 0,5 pto.

### Resolución 5a)

Solución concentrada HCl 0,250 M  
1 mol HCl ----- 36,5 g HCl  
0,250 mol HCl ----- X= 9,13 g HCl

Solución diluida 0,400% m/m  
100 g sc ----- 0,400 g st (HCl)  
128 g sc ----- X= 0,512 g st

9,13 g HCl ----- 1000 cm<sup>3</sup>  
0,512 g HCl ----- X= 56,1 cm<sup>3</sup>