



5.-

a) Calcular el volumen de la solución concentrada de NaOH 0,180 M necesaria para preparar 320 g de una solución diluida 0,250% m/m. <b>Resolver mediante el desarrollo numérico completo sin omitir los planteos ni las unidades.</b>	<b>Resolver al dorso</b> 111 cm <sup>3</sup>
b) Indicar la/las solución/es donde la concentración molar del anión es 0,120 M. A) CaF <sub>2</sub> 0,120 M, B) AlF <sub>3</sub> 0,120 M, C) KBr 0,240 M, D) CaCl <sub>2</sub> 0,0600 M, E) LiF 0,0600 M, <b>Indicar sólo la respuesta.</b>	<b>D</b>

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

**Resolución 5a)**

Solución concentrada NaOH 0,180 M  
1 mol NaOH ----- 40,0 g NaOH  
0,180 mol NaOH ----- X= 7,20 g NaOH

Solución diluida 0,250% m/m  
100 g sc ----- 0,250 g st (NaOH)  
320 g sc ----- X= 0,800 g st

7,20 g NaOH ----- 1000 cm<sup>3</sup>  
0,800 g NaOH ----- X= 111 cm<sup>3</sup>