

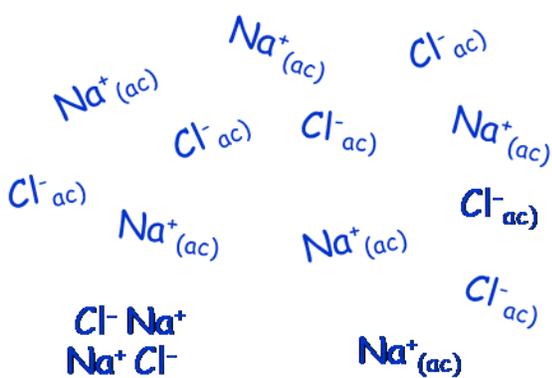
Tabla 4
“LOS IONES Y LAS PROPIEDADES DE LAS SALES”

Indicación 1	Representación (a)
Representa los iones del cloruro de sodio en estado sólido	
Indicación 2	Representación (b)
Representa los iones del cloruro de sodio al durante el proceso de disolución en agua	
Indicación 3	Representación (c)
Representa los iones del cloruro de sodio en disolución acuosa	

Respuestas a la Tabla 4

“LOS IONES Y LAS PROPIEDADES DE LAS SALES”

Nota para el profesor: Se sugiere comenzar a introducir los modelos mentales de los iones con representaciones simbólicas, como se presenta a continuación.

Indicación 1	Representación (a)
<p>Representa los iones del cloruro de sodio en estado sólido:</p> <p>Na^+ = Cation sodio Cl^- = Anión cloruro</p>	<p>$\text{Na}^+\text{Cl}^-$$\text{Na}^+\text{Cl}^-$ $\text{Cl}^-$$\text{Na}^+\text{Cl}^-$$\text{Na}^+$ $\text{Na}^+\text{Cl}^-$$\text{Na}^+\text{Cl}^-$ $\text{Cl}^-$$\text{Na}^+\text{Cl}^-$$\text{Na}^+$</p>
Indicación 2	Representación (b)
<p>Representa los iones del cloruro de sodio al durante el proceso de disolución en agua:</p> <p>Na^+ = Cation sodio Cl^- = Anión cloruro (ac) = disolución acuosa</p>	
Indicación 3	Representación (c)
<p>Representa los iones del cloruro de sodio en disolución acuosa:</p> <p>Na^+ = Cation sodio Cl^- = Anión cloruro (ac) = disolución acuosa</p>	