

<p>Pregunta: 158</p>	<p>Competencia: Explicación de fenómenos naturales. Eje temático: Explicaciones acerca de las propiedades de la materia</p> <p>El estado de oxidación de un elemento que forma parte de un compuesto, se considera como la carga aparente con la que dicho elemento está funcionando en ese compuesto.</p> <p>Se tienen los estados de oxidación para los siguientes elementos:</p> <table border="1" data-bbox="512 645 987 775"> <thead> <tr> <th>Elemento</th> <th>Estado de oxidación</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>H</td> <td>+1</td> </tr> <tr> <td>N</td> <td>-3, +3,+5</td> </tr> <tr> <td>O</td> <td>-2</td> </tr> </tbody> </table> <p>En el hidróxido de amonio (NH_4OH), el estado de oxidación del nitrógeno es</p>	Elemento	Estado de oxidación	H	+1	N	-3, +3,+5	O	-2
Elemento	Estado de oxidación								
H	+1								
N	-3, +3,+5								
O	-2								
<p>Imagen (debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>									
<p>Opción – A:</p>	<p>-3, pues el compuesto se encuentra neutro.</p>								
<p>Opción – B:</p>	<p>+3, pues el hidrógeno trabaja con el estado +1.</p>								
<p>Opción – C:</p>	<p>+1, pues el oxígeno trabaja con el estado de oxidación -2.</p>								
<p>Opción – D:</p>	<p>+5, pues el nitrógeno está en el grupo V A de la tabla periódica.</p>								