

<p>Pregunta: 141</p>	<p>Competencia: Uso comprensivo del conocimiento científico. Eje temático: Cambios químicos</p> <p>El cobre es un metal muy empleado en metalurgia. Antes de utilizarlo se limpia sumergiéndolo en ácido nítrico. El ácido nítrico oxida el cobre a iones Cu^{2+} mientras que se reduce el nitrógeno en NO produciendo agua. Alguna información sobre las sustancias se tiene en la siguiente tabla:</p> <table border="1" data-bbox="507 465 1437 658"> <thead> <tr> <th>Sustancia</th> <th>Nombre</th> <th>Masa molar</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>HNO_3</td> <td>Ácido nítrico</td> <td>63 g/mol</td> </tr> <tr> <td>Cu</td> <td>Cobre</td> <td>64 g/mol</td> </tr> <tr> <td>$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$</td> <td>Nitrato de cobre</td> <td>188 g/mol</td> </tr> <tr> <td>NO</td> <td>Monóxido de nitrógeno</td> <td>30 g/mol</td> </tr> <tr> <td>H_2O</td> <td>Agua</td> <td>18 g/mol</td> </tr> </tbody> </table> <p>La reacción del proceso anterior se representa en la siguiente ecuación: $\text{HNO}_3 + \text{Cu} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>Al reaccionar 252 g de HNO_3 con 128 g de Cu, se acuerdo con la ecuación se puede confirmar que el reactivo límite es</p>	Sustancia	Nombre	Masa molar	HNO_3	Ácido nítrico	63 g/mol	Cu	Cobre	64 g/mol	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	Nitrato de cobre	188 g/mol	NO	Monóxido de nitrógeno	30 g/mol	H_2O	Agua	18 g/mol
Sustancia	Nombre	Masa molar																	
HNO_3	Ácido nítrico	63 g/mol																	
Cu	Cobre	64 g/mol																	
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	Nitrato de cobre	188 g/mol																	
NO	Monóxido de nitrógeno	30 g/mol																	
H_2O	Agua	18 g/mol																	
<p>Imagen</p> <p>(debe ser un archivo en formato JPEG, TIF ó JPG)</p>																			
<p>Opción – A:</p>	<p>HNO_3</p>																		
<p>Opción – B:</p>	<p>Cu</p>																		
<p>Opción – C:</p>	<p>$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$</p>																		
<p>Opción – D:</p>	<p>NO</p>																		