

**Profesora: Martha Alicia Puento González**

En una reacción Redox siempre debe haber un elemento que se oxida y uno que se reduce, para saberlo, es necesario calcular el número de oxidación de cada elemento de la reacción y compararlos para buscar a aquellos elementos que cambiaron su número de oxidación.

Posteriormente se usa la recta numérica que se encuentra a continuación para obtener todo lo necesario.



ESCRIBE QUIÉN SE OXIDA Y QUIÉN SE REDUCE LLENANDO LA CASILLA VACIA CON LA PALABRA CORRECTA

<b>C</b> <sup>+4</sup>	<b>→</b>	<b>C</b> <sup>+2</sup>	<input type="text"/>	<input type="text" value="OXIDA"/>
<b>H</b> <sup>0</sup>	<b>→</b>	<b>H</b> <sup>+1</sup>	<input type="text"/>	<input type="text" value="OXIDA"/>
<b>Mn</b> <sup>+2</sup>	<b>→</b>	<b>Mn</b> <sup>+3</sup>	<input type="text"/>	<input type="text" value="OXIDA"/>
<b>Pb</b> <sup>+2</sup>	<b>→</b>	<b>Pb</b> <sup>0</sup>	<input type="text"/>	<input type="text" value="REDUCE"/>
<b>Cu</b> <sup>+1</sup>	<b>→</b>	<b>Cu</b> <sup>+2</sup>	<input type="text"/>	<input type="text" value="REDUCE"/>