

Actividad

1 Establecer el estado de oxidación de las siguientes:

- a HNO_3
- b H_2SO_4

- c NO_2
- d N_2O_5

- e Cl_2O_3
- f Cl_2O_7

- g Fe_2O_3

<p>A</p> $1 \quad -2 \times 3 \quad 0$ HNO_3 <p>Acido Nitrico</p>	$0 \quad +4 \quad -2 \quad 0$ N_2O_2 <p>Acido Nitrico</p>	$+3 \quad -2$ Cl_2O_3 <p>oxido de cloro</p>	$+3 \quad -2 \quad 0$ Fe_2O_3 <p>oxido de hierro</p>
<p>B</p> $+1 \quad +6 \quad -2$ H_2SO_4 <p>Acido sulfurico</p>	$0 \quad +5 \quad -2$ N_2O_5 <p>oxido de Nitrogeno</p>	$+7 \quad -2 \quad 0$ Cl_2O_7 <p>oxido de cloro</p>	