REACCIONES OXIDO REDUCCIÓN

Fecha de entrega: En clase virtual



NOMBRE:

EN CLASE EN LÍNEA

De la siguiente ecuación química determina sus números de oxidación, escribiendo en los recuadros de cada elemento químico y posteriormente identifica quien se oxido y quien se redujo indicado los electrones ganados o perdidos, así como quién es el agente oxidante y agente reductor.

$$\square\square HCl\ (ac) + \square Al\ (s) \Rightarrow \square\square AlCl_3\ (ac) + \square H_2\ (g)$$

Ácido clorhídrico **Aluminio** **Cloruro de aluminio** **Hidrógeno molecular**

$$\square H \rightarrow \square H_2 \quad \square e^- \quad \text{Se} \ \square \quad \text{Agente} \ \square$$

$$\square Al \rightarrow \square Al \quad \square e^- \quad \text{Se} \ \square \quad \text{Agente} \ \square$$

Por el método REDOX iguale la siguiente ecuación química

$$\square HCl\ (ac) + \square Al\ (s) \Rightarrow \square AlCl_3\ (ac) + \square H_2\ (g)$$

Ácido clorhídrico **Aluminio** **Cloruro de aluminio** **Hidrógeno molecular**



LIVEWORKSHEETS