

REACCIONES OXIDO REDUCCIÓN

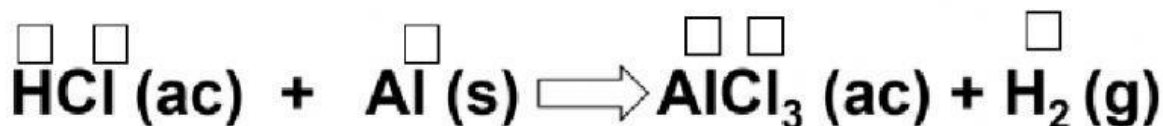
Fecha de entrega: En clase virtual



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.

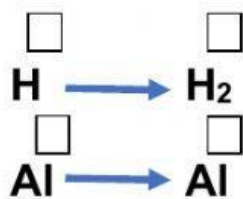


Ácido clorhídrico

Aluminio

Cloruro de aluminio

Hidrógeno molecular



e-

Se

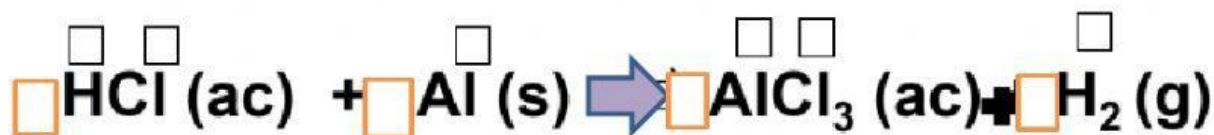
Agente

e-

Se

Agente

Por el método REDOX iguale la siguiente ecuación química



Ácido clorhídrico

Aluminio

Cloruro de aluminio

Hidrógeno molecular

