REACCIONES OXIDO-REDUCCIÓN

Nombre: Grupo:

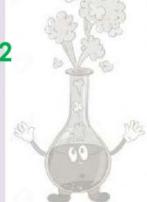
 1.- Calcula los números de oxidación de los elementos de las siguientes reacciones.

2.- Completa los espacios vacíos.

 $Na + H_2O \implies NaOH + H_2$

El se oxida, porque e-El se reduce, porque e-

El agente oxidante es el El agente reductor es el



 $Ag + CuSO_4 \Rightarrow Ag_2SO_4 + Cu$

El se oxida, porque e-El se reduce, porque e-

El agente oxidante es el El agente reductor es el

$Na + Al_2O_3 \implies Na_2O + Al$

El se oxida, porque e-El se reduce, porque e-

El agente oxidante es el El agente reductor es el



BLIVEWORKSHEETS