Profesora: Martha Alicia Puente González

Calcula los números de oxidación de los elementos de las siguientes reacciones y clasifica en agente reductor y agente oxidante.

$$Na + H_2O \Rightarrow NaOH + H_2$$

El agente oxidante _____, se reduce.

El agente reductor _____, se oxida.

$$Ag + CuSO_4 \Rightarrow Ag_2SO_4 + Cu$$

El agente oxidante _____, se reduce.

El agente reductor _____, se oxida.

$$6Na + Al_2O_3 \Rightarrow 3Na_2O + 2Al$$

El agente oxidante _____, se reduce.

El agente reductor _____, se oxida.

LIVEWORKSHEETS