	LICEO UNIVERSITARIO JUAN MANUEL MÉNDEZ BECHARA Taller clases de reacciones químicas. 4TO periodo. Grado VII	Se honesto y serás recompensado

Indica el **tipo de reacción** según la transformación que ocurre:

[redacted] $A + B \rightarrow AB$

[redacted] $AB \rightarrow A + B$

[redacted] $AB + C \rightarrow AC + B$

[redacted] $AB + CD \rightarrow AC + BD$

$H_2 + Br_2 \rightarrow HBr$

$K + H_2O \rightarrow KOH + H_2$

$Mg + O_2 \rightarrow MgO$

$H_2O_2 \rightarrow H_2O + O_2$

$N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$

$Zn + AgCl \rightarrow ZnCl_2 + Ag$

$S_8 + O_2 \rightarrow SO_2$

$NaOH + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + H_2O$

$Cl_2 + NaI \rightarrow NaCl + I_2$

$H_2 + Br_2 \rightarrow HBr$

$Fe + HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2$

$FeS_2 + O_2 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2$

$P_4O_{10} + NaOH \rightarrow Na_3PO_4 + H_2O$

$HgCl_2 + H_2S \rightarrow HgS + HCl$

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS