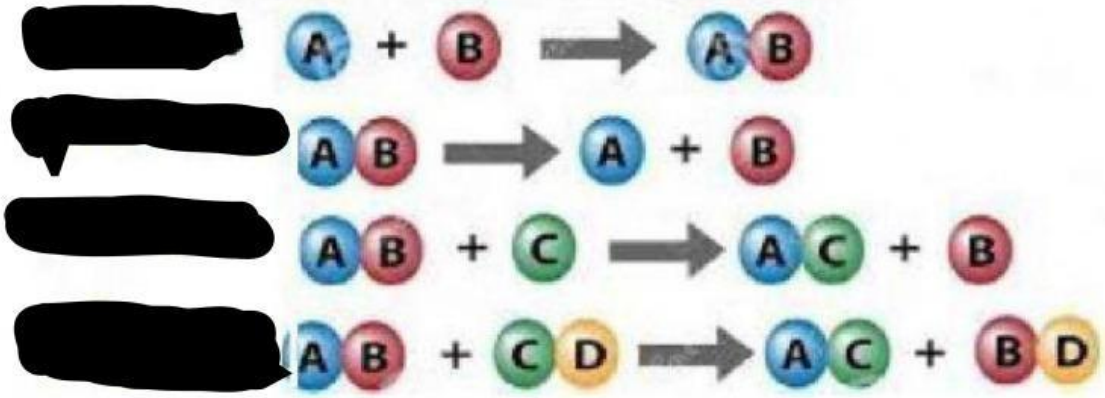
	LICEO UNIVERSITARIO JUAN MANUEL MÉNDEZ BECHARA Taller clases de reacciones químicas. 4TO periodo. Grado VII	Se honesto y serás recompensado

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



$H_2 + Br_2 \longrightarrow HBr$

$K + H_2O \longrightarrow KOH + H_2$

$Mg + O_2 \longrightarrow MgO$

$H_2O_2 \longrightarrow H_2O + O_2$

$N_2 + H_2 \longrightarrow NH_3$

$Zn + AgCl \longrightarrow ZnCl_2 + Ag$

$S_8 + O_2 \longrightarrow SO_2$

$NaOH + H_2SO_4 \longrightarrow Na_2SO_4 + H_2O$

$Cl_2 + NaI \longrightarrow NaCl + I_2$

$H_2 + Br_2 \longrightarrow HBr$

$Fe + HCl \longrightarrow FeCl_2 + H_2$

$FeS_2 + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3 + SO_2$

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

$HgCl_2 + H_2S \longrightarrow HgS + HCl$

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS