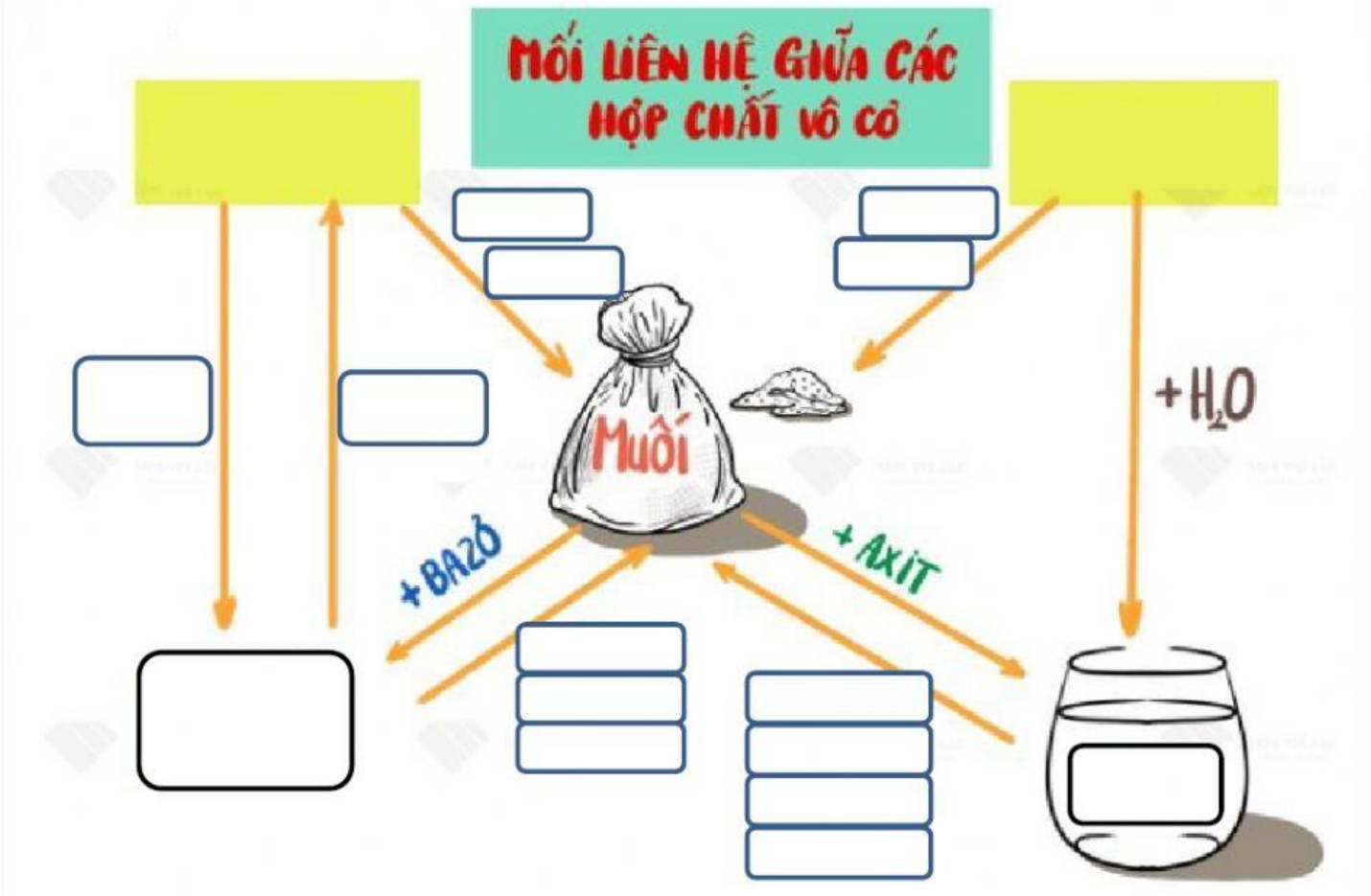

Kéo thả các ô sau vào sơ đồ trên và lựa chọn các chất phản ứng phù hợp

OXIT BAZỞ OXIT AXIT BAZỞ AXIT

Nối hiện tượng và phương trình hoá học cho phù hợp

HIỆN TƯỢNG	PTHH
Tạo khí cháy được trong không khí	Fe_2O_3 + HCl
Tạo khí không màu, không mùi, làm đục nước vôi trong	Cu + $H_2SO_{4(đặc)}$
Tạo khí mùi hắc, làm đục nước vôi trong	Zn + $H_2SO_{4(loãng)}$
Tạo dung dịch xanh lam và không có khí thoát ra	Na_2O + H_2O
Tạo dung dịch màu vàng	CuO + HCl
Tạo dung dịch không màu	$CaCO_3$ + HCl
Tạo kết tủa trắng không tan trong axit	$BaCl_2$ + H_2SO_4
Tạo kết tủa trắng tan trong axit	CO_2 + $Ca(OH)_{2(dư)}$
Tạo kết tủa keo trắng, tan trong dung dịch kiềm dư	$AlCl_3$ + NaOH
Tạo chất rắn màu đỏ có khí thoát ra	Zn + $CuSO_4$
Dung dịch màu xanh nhạt dần	CuO + CO

LIVEWORKSHEETS