Họ tên _____ Lớp _____

Phản ứng trao đổi ion

Câu 1: Phản ứng trao đổi ion trong dung dịch chất điện li chỉ xảy ra khi các ion kết hợp tạo thành:

Kéo thả vào vị trí thích hợp:

CHẤT ĐIỆN LI YẾU

CHẤT KHÍ

CHẤT KẾT TỦA

Câu 2: Nối các phương trình phản ứng với các phương trìnhion rút gọn tương ứng

PHƯƠNG TRÌNH PHẢN ỨNG	PHƯƠNG TRÌNH ION THU GỌN
$2KOH + MgSO_4 \rightarrow Mg(OH)_2 \downarrow + K_2SO_4$	$Ba^{2+} + SO_4^{2-} \rightarrow BaSO_4$
$3KOH + FeCl_3 \rightarrow Fe(OH)_3 \downarrow + 3KCl$	$Mg^{2+} + 2OH^- \rightarrow Mg(OH)_2$
$Ba(NO_3)_2 + Na_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 \downarrow + 2NaNO_3$	$H^+ + Na_2CO_3 \rightarrow 2Na^+ + CO_2 + H_2O$
$Ba(NO_3)_2 + Na_2CO_3 \rightarrow BaCO_3 \downarrow + 2NaNO_3$	$Fe^{3+} + 3OH^- \rightarrow Fe(OH)_3$
$HCl + Na_2CO_3 \rightarrow 2NaCl + CO_2 \uparrow + H_2O$	$Ba^{2+} + CO_3^{2-} \rightarrow BaCO_3$
	$2H^+ + CO_3^{2-} \rightarrow CO_2 + H_2O$

LIVEWORKSHEETS