ÔN TẬP MUỐI

1 Hãy điền vào chỗ trống

Muối là _____ được tạo thành từ sự thay thế _____ của acid bằng _____ hoặc _____ (NH_4^+)

2 Hoàn thành bảng sau. Khi ghi công thức hóa học, viết liền không có chỉ số dưới, ví dụ: NH4Cl, Na2SO4.

Công thức hóa học	Tên gọi
Na_2SO_4	
NH_4Cl	
	Potassium carbonate
	Iron (III) sulfate
$CuCl_2$	
	Ammonium nitrate
CH_3COONa	
	Calcium phosphate

3 Phân loại các muối sau thành "Muối tan" và "Muối không tan". Thực hiện bằng cách kéo tên từng muối và thả vào ô nhóm phù hợp bên dưới.

$PbSO_4$ | KNO_3 | Na_3PO_4 | $ZnSO_4$

$MgCO_3$ | NH_4Cl | $BaSO_4$ | $AgCl$

Muối tan | **Muối không tan**

4 Hoàn thành các phương trình hóa học sau bằng cách kéo thả các muối trong khung và thả vào ô phù hợp. Sau đó điền hệ số cân bằng của phương trình (ví dụ: A + B → C có hệ số cân bằng là 1:1:1)

H_2 | Mg | CO_2 | KOH | HNO_3 | $NaCl$ | $NaNO_3$

H_2SO_4 | CuO | $NaOH$ | HCl | $BaCl_2$ | $AgNO_3$ | H_2SO_4

_____ + _____ → $K_2CO_3 + H_2O$

Hệ số cân bằng:

_____ + _____ → $Na_2SO_4 + H_2O$

Hệ số cân bằng:

_____ + _____ → $Cu(NO_3)_2 + H_2O$

Hệ số cân bằng:

_____ + _____ → $AgCl$ + _____

Hệ số cân bằng:

_____ + _____ → $MgCl_2$ + _____

Hệ số cân bằng:

_____ + _____ → $BaSO_4 + HCl$

Hệ số cân bằng:

Lê Hoàng Thúy Uyên

LIVEWORKSHEETS