

3年生で出てくるイオン式・電離の式！

～イオン式 ver～

○陽イオン					
水素イオン	H^+	バリウムイオン	Ba^{2+}	アルミニウムイオン	Al^{3+}
銅イオン	Cu^+	亜鉛イオン	Zn^{2+}		
アンモニウムイオン	NH_4^+	マグネシウムイオン	Mg^{2+}		
ナトリウムイオン	Na^+	カルシウムイオン	Ca^{2+}		
カリウムイオン	K^+				
○陰イオン					
塩化物イオン	Cl^-	水酸化物イオン	OH^-	硫酸イオン	SO_4^{2-}
硝酸イオン	NO_3^-			炭酸イオン	CO_3^{2-}

～電離の式 ver～

塩化ナトリウム	$NaCl \rightarrow Na^+ + Cl^-$
塩化水素	$HCl \rightarrow H^+ + Cl^-$
硫酸	$H_2SO_4 \rightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$
硝酸	$HNO_3 \rightarrow H^+ + NO_3^-$
炭酸	$H_2CO_3 \rightarrow 2H^+ + CO_3^{2-}$
水酸化ナトリウム	$NaOH \rightarrow Na^+ + OH^-$
水酸化カリウム	$KOH \rightarrow K^+ + OH^-$
水酸化バリウム	$Ba(OH)_2 \rightarrow Ba^{2+} + 2OH^-$
水酸化カルシウム	$Ca(OH)_2 \rightarrow Ca^{2+} + 2OH^-$