



DISSOLUÇÃO, IONIZAÇÃO, DISSOCIAÇÃO, SOLUÇÃO IÔNICA E MOLECULAR

Prof. Carlos Eduardo

DISSOLUÇÃO			
	IONIZAÇÃO	DISSOCIAÇÃO	
SOLUÇÃO MOLECULAR	SOLUÇÃO IÔNICA		
$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11(s)} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11(aq)}$	$\text{HCl}_{(g)} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{H}^+_{(aq)} + \text{Cl}^-_{(aq)}$	$\text{NaOH}_{(s)} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Na}^+_{(aq)} + (\text{OH})^-_{(aq)}$	$\text{NaCl}_{(g)} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Na}^+_{(aq)} + \text{Cl}^-_{(aq)}$
Substância Molecular	Substância Molecular	Substância Iônica	Substância Iônica
Separação das moléculas	Formação de íons	Separação dos íons	Separação dos íons