KIỂM TRA MIỆNG

Câu 1: Hãy phân loại các chất điện li sau (chất điện li mạnh, chất điện li yếu)?

1. HCl
2. CH_3COOH
3. Na_2SO_4
4. $Mg(OH)_2$
5. H_2O

Câu 2: Hãy nối các chất sau vào chỗ trống để được phương trình điện li đúng:

H_2O	$\longrightarrow 2Na^+ + SO_4^{2-}$
HCl	$\rightleftarrows H^+ + OH^-$
$Mg(OH)_2$	$\longrightarrow H^+ + Cl^-$
Na_2SO_4	$\rightleftarrows Mg^{2+} + 2OH^-$

Câu 3: Các dung dịch NaCl, NaOH, NH_3, $Ba(OH)_2$ có cùng nồng độ mol, dung dịch có pH lớn nhất là

A. NaOH. **B.** $Ba(OH)_2$. **C.** HCl. **D.** NaCl.

LIVEWORKSHEETS