

# BÀI KIỂM TRA MIỆNG (Thời gian: 10 phút)

I. Em hãy điền những nội dung còn thiếu vào chỗ trống ở mỗi ý dưới đây?

1. Sự điện li là quá trình các chất tan trong .....phân li ra ion.
2. .... là những chất tan trong nước phân li ra ion.
3. Chất điện li mạnh là chất khi tan trong nước .....các phân tử hòa tan đều phân li ra ion.
4. Chất điện li yếu là chất khi tan trong nước chỉ có một phần các phân tử hòa tan phân li ra .....
5. Phương trình điện li của  $\text{CuCl}_2$ :  $\text{CuCl}_2 \rightarrow \dots + \dots$
6. Hòa tan ..... thu được dung dịch chứa  $\text{Fe}^{3+}$  và  $\text{SO}_4^{2-}$ .
7. Axit  $\text{CH}_3\text{COOH}$  là một chất điện li .....

II. Em hãy một đáp án đúng cho mỗi câu trắc nghiệm sau:

**Câu 1:** Phương trình điện li nào sau đây **không** đúng?

- A.  $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$ .      B.  $\text{Mg}(\text{OH})_2 \rightleftharpoons \text{Mg}^{2+} + 2\text{OH}^-$ .  
C.  $\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}^+ + \text{SO}_4^-$ .      D.  $\text{CH}_3\text{COOH} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+$ .

**Câu 2:** Trường hợp nào sau đây dẫn điện?

- A. Nước đường.      B. Nước vôi trong.      C. Nước cất.      D.  $\text{KCl}_{\text{khan}}$ .

**Câu 3:** Chất nào sau đây là chất điện li yếu?

- A.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ .      B.  $\text{HF}$ .      C.  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ .      D.  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .

**Câu 4:** Trong dung dịch  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  0,2M nồng độ ion  $\text{SO}_4^{2-}$  là

- A. 0,2M.      B. 0,4M.      C. 0,6M.      D. 0, 8M.

**Câu 5:** Phát biểu nào sau đây **không** đúng về dung dịch  $\text{CH}_3\text{COOH}$  0,1M?

Dung dịch  $\text{CH}_3\text{COOH}$  có

- A.  $[\text{H}^+] > [\text{CH}_3\text{COO}^-]$ .      B.  $[\text{H}^+] < 0,1\text{M}$ .

C. phân tử  $\text{CH}_3\text{COOH}$  chưa phân li.

D. tính dẫn điện.