

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 trongphân li ra ion.
2. là những chất tan trong nước phân li ra ion.
3. Chất điện li yếu là chất khi tan trong nước chỉ có một phần các phân tử hòa tan phân li ra
4. Phương trình điện li của H_2SO_4 : $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots + \dots$
5. Hòa tanthu được dung dịch chứa K^+ và SO_3^{2-} .
6. Axit CH_3COOH 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. $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$. 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: Hòa tan $\text{Ba}(\text{OH})_2$ vào nước thu được dung dịch chứa những ion nào?

- A. Ba^+ và OH^- . B. Ba^- và OH^+ .
- C. Ba^{2+} và OH^- . D. Ba^{2+} và OH^{2-} .

Câu 3: Trường hợp nào sau đây dẫn điện?

- A. Nước đường. B. Nước vôi trong. C. Nước cất. D. KCl_{khan} .

Câu 4: Chất nào sau đây là chất điện li yếu?

- A. Na_2CO_3 . B. HF . C. $\text{Ba}(\text{OH})_2$. D. H_2SO_4 .

Câu 5: Trong dung dịch $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 0,2M nồng độ ion SO_4^{2-} là

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

Câu 6: Phát biểu nào sau đây **không** đúng về dung dịch CH_3COOH 0,1M?

Dung dịch CH_3COOH có

- A. $[\text{H}^+] > [\text{CH}_3\text{COO}^-]$. B. $[\text{H}^+] < 0,1\text{M}$.
- C. phân tử CH_3COOH chưa phân li. D. tính dẫn điện.