



KHÓA KIẾN THỨC TRỌNG TÂM - LỚP 11|TYHH

PHÂN LOẠI CHẤT ĐIỆN LI

(Giáo viên: Thầy Phạm Thắng)

Câu 1: Chất nào sau đây thuộc loại chất điện li mạnh?

- A. CH_3COOH . B. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. C. H_2O . D. NaCl .

Câu 2: Chất nào sau đây là điện li yếu

- A. NaCl B. HCl C. HF D. KOH

Câu 3: Dãy nào dưới đây chỉ gồm các chất điện li mạnh?

- A. HBr , Na_2S , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, Na_2CO_3 . C. HNO_3 , H_2SO_4 , KOH , K_2SiO_3 .
B. H_2SO_4 , NaOH , NaCl , HF . D. $\text{Ca}(\text{OH})_2$, KOH , CH_3COOH , NaCl .

Câu 4: Dãy chất nào sau đây, trong nước đều là chất điện li mạnh?

- A. H_2SO_4 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, CaCl_2 , H_2S . B. HCl , H_3PO_4 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, NaOH .
C. HNO_3 , CH_3COOH , BaCl_2 , KOH . D. H_2SO_4 , MgCl_2 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

Câu 5: Dãy chất nào dưới đây chỉ gồm những chất điện li mạnh?

- A. HNO_3 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, H_3PO_4 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$. B. CaCl_2 , CuSO_4 , H_2S , HNO_3 .
C. H_2SO_4 , NaCl , KNO_3 , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$. D. KCl , H_2SO_4 , HNO_2 , MgCl_2 .

Câu 6: Dãy chất nào sau đây, trong nước đều là chất điện li yếu?

- A. H_2S , H_2SO_3 , H_2SO_4 . B. H_2CO_3 , H_3PO_4 , CH_3COOH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$.
C. H_2S , CH_3COOH , HClO . D. H_2CO_3 , H_2SO_3 , HClO , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$.

Câu 7: Cho các chất dưới đây: HClO_4 , HClO , HF , HNO_3 , H_2S , H_2SO_3 , NaOH , NaCl , CuSO_4 , CH_3COOH . Số chất thuộc loại chất điện li mạnh là

- A. 5. B. 6. C. 7. D. 4.

Câu 8: Cho dãy các chất: $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ (saccarozo), CH_3COOH , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{CH}_3\text{COONH}_4$. Số chất điện li là

- A. 3. B. 4. C. 5. D. 2.

Câu 9: Trong số các chất sau: HNO_2 , CH_3COOH , KMnO_4 , C_6H_6 , HCOOH , HCOOCH_3 , $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, SO_2 , Cl_2 , NaClO , CH_4 , NaOH , H_2S . Số chất thuộc loại chất điện li là

- A. 8. B. 7. C. 9. D. 10.

Câu 10: Phát biểu nào sau đây là đúng?

- A. Các muối của kim loại kiềm đều là các chất điện li mạnh
B. Tất cả các chất điện li đều ít nhiều tan trong nước
C. Các chất hữu cơ đều là các chất điện li yếu
D. Chỉ khi tan trong H_2O , các chất mới phân li thành ion

Câu 11: Chọn câu đúng

- A. Mọi chất tan đều là chất điện li
 B. Mọi axit mạnh đều là chất điện li
 C. Mọi axit đều là chất điện li
 D. Cả ba câu đều sai

Câu 12: Hãy cho biết tập hợp các chất nào sau đây đều là chất điện li mạnh?

- A. $\text{Cu}(\text{OH})_2$, NaCl , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, HCl .
 B. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, Na_2SO_4 , NaNO_3 , H_2SO_4 .
 C. NaOH , NaCl , Na_2SO_4 , HNO_3 .
 D. CH_3COOH , NaOH , CH_3COONa , $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

Câu 13: H_3PO_4 là

- A. Axit 4 nấc
 B. Axit 2 nấc
 C. Axit 3 nấc
 D. Axit 1 nấc

Câu 14: Độ điện li α của chất điện li phụ thuộc vào những yếu tố nào sau đây ?

- A. Bản chất của điện li.
 B. Bản chất của dung môi.
 C. Nhiệt độ và nồng độ của chất tan.
 D. Tất cả các ý trên.

Câu 15: Chọn phát biểu đúng ?

- A. Chất điện li mạnh có độ điện li $\alpha = 1$.
 B. Chất điện li yếu có độ điện li $\alpha = 0$.
 C. Chất điện li yếu có độ điện li $0 < \alpha < 1$.
 D. A và C đều đúng.

Giáo viên: Thầy Phạm Thắng