

- Số lần thoát màn hình: 0
- Số lần thoát trình duyệt: 0

Câu 01:

Chất nào sau đây thuộc loại chất điện li yếu?

- A. HNO_2 .
B. HCl .
C. NaOH .
D. Na_2CO_3 .

Đáp án đúng: A

☒ A

☐ B

☐ C

☐ D

Câu 02:

Chất nào sau đây không phải là chất điện li?

- A. Axit axetic (CH_3COOH).
B. Glixerol ($\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$).
C. Natri hiđrosunfua (NaHS).
D. Kali pemanganat (KMnO_4).

Đáp án đúng: B

☐ A

☒ B

☐ C

☐ D

Câu 03:

Trường hợp nào sau đây không dẫn điện?

- A. Dung dịch CH_3COOH .
B. Dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$.
C. NaCl rắn khan.
D. Dung dịch KHSO_4 .

Đáp án đúng: C

☐ A

☐ B

☒ C

☐ D

Câu 04:

Dãy chất nào sau đây chỉ gồm các chất điện li mạnh?

- A. Na_2CO_3 , HNO_3 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$.
B. NaCl , HF , KOH .
C. H_2SO_4 , NaOH , HgCl_2 .
D. CH_3COOH , K_2SO_4 , HClO_4 .

Đáp án đúng: A

☒ A

☐ B

☐ C

☐ D

Câu 05:

Muối nào sau đây là muối trung hòa?

- A. NaHSO_4 .
B. CH_3COONa .
C. K_2HPO_4 .
D. NH_4HCO_3 .

Đáp án đúng: B

☐ A

☒ B

☐ C

☐ D

Câu 06:

Dãy chất nào sau đây đều gồm các axit hai nấc?

- A. HCl , HNO_3 , H_2SO_4 .
B. H_2S , H_2SO_4 , H_2SO_3 .
C. H_3PO_4 , H_2SO_4 , HNO_3 .
D. CH_3COOH , HNO_3 , HClO_4 .

Đáp án đúng: B

☐ A

☒ B

☐ C

☐ D

Câu 07:

Cho các chất sau: KCl , $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ (saccarozơ), NaOH , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (ancol etylic), HNO_3 , $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ (glucozơ), FeCl_3 , CH_3COOH . Số chất điện li là

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

Đáp án đúng: D

☐ A

☐ B

☐ C

☒ D

Câu 08:

Hiđroxít nào sau đây là hiđroxít lưỡng tính?

- A. $\text{Fe}(\text{OH})_3$.
- B. $\text{Cu}(\text{OH})_2$.
- C. $\text{Zn}(\text{OH})_2$.
- D. $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

Đáp án đúng: C

A	B	<input checked="" type="checkbox"/> C	D
---	---	---------------------------------------	---

Câu 09:

Dung dịch nào sau đây có khả năng làm quỳ tím hóa đỏ?

- A. KHSO_4 .
- B. $\text{Ba}(\text{OH})_2$.
- C. NaCl .
- D. KOH .

Đáp án đúng: A

<input checked="" type="checkbox"/> A	B	C	D
---------------------------------------	---	---	---

Câu 10:

Cho các dung dịch axit sau có cùng nồng độ 0,1M, dung dịch dẫn điện kém nhất là

- A. NaCl .
- B. H_2SO_4 .
- C. NaOH .
- D. CH_3COOH .

Đáp án đúng: D

A	B	C	<input checked="" type="checkbox"/> D
---	---	---	---------------------------------------

Câu 11:

Theo A-rê-ni-ut, các dung dịch axit, bazơ, muối dẫn điện được là do

- A. sự chuyển dời của các electron.
- B. sự chuyển dời của các phân tử hòa tan.
- C. sự chuyển dời của các ion.
- D. sự hòa tan của axit, bazơ, muối trong nước.

Đáp án đúng: C

A	B	<input checked="" type="checkbox"/> C	D
---	---	---------------------------------------	---

Câu 12:

Trong dung dịch axit axetic (bỏ qua sự phân li của H_2O) có chứa những phần tử nào?

- A. H^+ , CH_3COO^- .
- B. H^+ , CH_3COO^- , H_2O .
- C. CH_3COOH , H^+ , CH_3COO^- , H_2O .
- D. CH_3COOH , CH_3COO^- , H^+ .

Đáp án đúng: C

A	B	<input checked="" type="checkbox"/> C	D
---	---	---------------------------------------	---

Câu 13:

Theo A-re-ni-ut thì

- A. Axit là những chất khi tan trong nước phân li ra ion H^+ .
- B. Bazơ là những chất trong phân tử có chứa nhóm OH.
- C. Axit, bazơ là những chất khi tan trong nước phân li thành các ion dương và âm.
- D. Axit là những chất có khả năng nhường H^+ , bazơ là những chất có khả năng nhận H^+ .

Đáp án đúng: A

<input checked="" type="checkbox"/> A	B	C	D
---------------------------------------	---	---	---

Câu 14:

Các khí thải công nghiệp như SO_2 , NO_2 ...khi thoát ra môi trường, bay lên trên gặp hơi nước trong các đám mây và tích tụ lại, sau đó theo nước mưa trở lại mặt đất. Nhận xét nào sau đây là đúng?

- A. Nước mưa có pH=7.
- B. Nước mưa có pH<7.
- C. Nước mưa có pH>7.
- D. Nước mưa là nước tinh khiết.

Đáp án đúng: B

A	<input checked="" type="checkbox"/> B	C	D
---	---------------------------------------	---	---

Câu 15:

Hòa tan 3,63 gam $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ vào 150 ml nước, nồng độ mol của ion NO_3^- trong dung dịch thu được là (xem thể tích dung dịch không thay đổi)

- A. 0,15M.
- B. 0,25M.
- C. 0,45M.
- D. 0,3M.

Đáp án đúng: D

A	B	C	<input checked="" type="checkbox"/> D
---	---	---	---------------------------------------

Câu 16:

Trộn 200 ml dung dịch HCl 2M với 300 ml dung dịch H_2SO_4 0,5M thu được dung dịch X. Nồng độ mol của ion H^+ trong dung dịch X là (giả sử H_2SO_4 điện li hoàn toàn theo 2 nấc và thể tích dung dịch không đổi).

- A. 1,4M. B. 0,7M.
C. 0,8M. D. 1,6M.

Đáp án đúng: A



A

B

C

D

Câu 17:

Trong dung dịch CH_3COOH 0,043M, cứ 100 phân tử hòa tan có khoảng 3 phân tử phân li thành ion. Nồng độ của ion H^+ là

- A. 0,00172M. B. 0,0086M.
C. 0,00129M. D. 0,0129M.

Đáp án đúng: C

A

B



C

D

Câu 18:

Dung dịch X gồm: 0,08 mol Cl^- ; 0,04 mol Mg^{2+} ; a mol Fe^{3+} và b mol SO_4^{2-} . Khi cô cạn X thu được 13,80 gam muối khan. Giá trị của a và b lần lượt là

- A. 0,05 và 0,075. B. 0,03 và 0,02.
C. 0,07 và 0,08. D. 0,04 và 0,07.

Đáp án đúng: A



A

B

C

D

Câu 19:

Hòa tan m gam $Ba(OH)_2$ vào 200 ml nước được dung dịch X. Biết để trung hòa 20 ml dung dịch X cần vừa đủ 50 ml dung dịch HNO_3 0,5M. Biết thể tích dung dịch không đổi. Giá trị của m là

- A. 21,375. B. 4,275.
C. 12,825. D. 29,925.

Đáp án đúng: A



A

B

C

D

Câu 20:

Dung dịch X chứa HCl 0,1M và H_2SO_4 0,2M; dung dịch Y chứa NaOH 0,2M và $Ba(OH)_2$ 0,4M. Để trung hòa 100 ml dung dịch X cần dùng vừa đủ V ml dung dịch Y. Giá trị của V là

- A. 40 ml. B. 50 ml.
C. 60 ml. D. 80 ml.

Đáp án đúng: B

A



B

C

D