

ÔN TẬP MÔN HÓA 10 – TUẦN 30

- Câu 1:** Số oxi hóa của F trong các hợp chất: HF, OF₂, KF, CaF₂ là
A. -1, +2, -1, -2. B. -1, +1, -1, -2. C. -1, -1, -1, -2. D. -1, -1, -1, -1.
- Câu 2:** Trong phản ứng: $\text{Br}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HBr} + \text{HBrO}$, brom đóng vai trò
A. chất tan. B. chất khử.
C. chất oxi hóa. D. vừa là chất oxi hóa, vừa là chất khử.
- Câu 3:** Ở điều kiện thường, chất nào sau đây là chất rắn, dạng tinh thể màu đen tím?
A. F₂. B. Cl₂. C. Br₂. D. I₂.
- Câu 4:** Trong các chất sau đây, chất nào dùng để nhận biết hồ tinh bột?
A. Cl₂. B. Br₂. C. I₂. D. NaOH.
- Câu 5:** Khi cho dung dịch AgNO₃ vào dung dịch chất nào sau đây sẽ thu được kết tủa có màu vàng?
A. HF. B. HCl. C. HBr. D. HI.
- Câu 6:** Axit được dùng để khắc chữ lên thủy tinh là
A. H₂SO₄. B. HNO₃. C. HF. D. HCl.
- Câu 7:** Cho 1,03 gam muối natri halogenua (NaX) tác dụng với dung dịch AgNO₃ dư, thu được một kết tủa, kết tủa này sau khi phân hủy hoàn toàn cho 1,08 gam bạc. X là?
A. Flo. B. Clo. C. Brom. D. Iot.
- Câu 8:** Phản ứng giữa I₂ và H₂ là phản ứng
A. oxi hóa – khử. B. thế. C. phân hủy. D. trao đổi.
- Câu 9:** Để chứng minh trong muối NaCl có lẫn tạp chất NaI, có thể sử dụng hóa chất nào sau đây?
A. Khí Cl₂. B. Dung dịch hồ tinh bột.
C. Giấy quỳ tím. D. Khí Cl₂ + dung dịch hồ tinh bột.
- Câu 10:** Phản ứng nào sau đây có thể xảy ra được?
A. I₂ + KCl. B. I₂ + KBr. C. Br₂ + KI. D. Br₂ + KCl.
- Câu 11:** Cho phản ứng: $\text{Cl}_2 + 2\text{NaBr} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{Br}_2$. Nguyên tố clo
A. chỉ bị oxi hóa. B. chỉ bị khử.
C. vừa bị oxi, vừa bị khử. D. không bị oxi hóa, không bị khử.
- Câu 12:** Nhận định nào sau đây **sai** khi nói về flo?
A. Là phi kim loại hoạt động mạnh nhất. B. Có nhiều đồng vị bền trong tự nhiên.
C. Là chất oxi hóa rất mạnh. D. Có độ âm điện lớn nhất.
- Câu 13:** Tính oxi hóa của brom
A. mạnh hơn flo nhưng yếu hơn clo. B. mạnh hơn clo nhưng yếu hơn iot.
C. mạnh hơn iot nhưng yếu hơn clo. D. mạnh hơn flo nhưng yếu hơn iot.
- Câu 14:** Chất khí làm mất màu dung dịch nước brom là
A. SO₂. B. CO₂. C. O₂. D. HCl.
- Câu 15:** Tìm câu đúng.
A. Flo là chất oxi hóa mạnh, có thể tác dụng với tất cả các phi kim.
B. Flo thể hiện số oxi hóa trong hợp chất là: -1, +1, +3, +5, +7.
C. Khí flo khi cho vào nước được gọi là nước flo.
D. Axit flohydric ăn mòn được thủy tinh.
- Câu 16:** Chất nào sau đây là chất lỏng ở điều kiện thường?
A. Br₂. B. F₂. C. Cl₂. D. I₂.
- Câu 17:** Phát biểu nào sau đây **không** đúng?
A. Ở điều kiện thường, iot là chất rắn, dạng tinh thể màu đen tím.
B. Ở điều kiện thường, brom là chất lỏng màu đỏ nâu, dễ bay hơi, hơi brom không độc.
C. Ở điều kiện thường, flo là chất khí màu lục nhạt, rất độc.
D. Ở điều kiện thường, clo là chất khí màu vàng lục, mùi xốc, rất độc.
- Câu 18:** Nước Gia-ven là hỗn hợp các chất nào sau đây?
A. NaCl + NaClO + H₂O. B. NaCl + NaClO₂ + H₂O.
C. NaCl + NaClO₃ + H₂O. D. NaCl + HClO + H₂O.

Câu 19: Nước Gia-ven dùng để tẩy trắng vải, sợi vì có

- A. tính khử mạnh. B. tính hấp thụ màu mạnh.
C. tính axit mạnh. D. tính oxi hóa mạnh.

Câu 20: Clorua vôi là muối

- A. tạo bởi kim loại liên kết với một gốc axit. B. tạo bởi kim loại liên kết với hai gốc axit.
C. tạo bởi hai kim loại liên kết với một gốc axit. D. không phải là muối.

Câu 21: Axit nào sau đây là axit yếu?

- A. HCl. B. HF. C. HBr. D. HI.

Câu 22: Dãy axit nào dưới đây được xếp theo tính axit giảm dần?

- A. $\text{HI} > \text{HBr} > \text{HCl} > \text{HF}$. B. $\text{HCl} > \text{HBr} > \text{HI} > \text{HF}$.
C. $\text{HF} > \text{HCl} > \text{HBr} > \text{HI}$. D. $\text{HCl} > \text{HBr} > \text{HF} > \text{HI}$.

Câu 23: Cấu hình electron lớp ngoài cùng của đơn chất flo là:

- A. $2s^1 2p^6$. B. $2s^2 2p^5$. C. $3s^2 3p^5$. D. $2s^2 2p^4$.

Câu 24: Đổ dung dịch chứa 8,1 gam HBr vào dung dịch chứa 5 gam NaOH. Nhúng quì tím vào dung dịch thu được, quì tím có màu

- A. đỏ. B. không màu. C. xanh. D. tím.

Câu 25: Hợp chất của magie với halogen X có chứa 13,04% khối lượng magie. Halogen X là

- A. F. B. Cl. C. Br. D. I.

Câu 26: Cho các cặp chất sau, cặp chất **không** xảy ra phản ứng trong dung dịch là

- A. KCl và I_2 . B. H_2O và F_2 . C. KBr và Cl_2 . D. HF và SiO_2 .

Câu 27: Hiện tượng quan sát được khi cho khí clo vào dung dịch KI có chứa sẵn một ít hồ tinh bột là

- A. không có hiện tượng gì. B. có hơi màu tím bay lên.
C. dung dịch chuyển sang màu vàng. D. dung dịch có màu xanh đặc trưng.

Câu 28: Brom bị lẫn tạp chất là clo. Để thu được brom cần làm cách nào sau đây?

- A. Dẫn hỗn hợp đi qua dung dịch H_2SO_4 loãng. B. Dẫn hỗn hợp đi qua nước.
C. Dẫn hỗn hợp đi qua dung dịch NaBr. D. Dẫn hỗn hợp đi qua dung dịch NaI.

Câu 29: Chất nào dưới đây có sự thăng hoa khi đun nóng?

- A. Cl_2 . B. I_2 . C. Br_2 . D. F_2 .

Câu 30: Nhóm chất nào sau đây chứa các chất tác dụng được với F_2 ?

- A. H_2 , Na, O_2 . B. Fe, Au, H_2O . C. N_2 , Mg, Al. D. Cu, S, N_2 .

