

Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Thực hành: Tính chất hóa học của brom và iot có đáp án và lời giải chi tiết

Câu 1: Cho vào ống nghiệm 1 ml dung dịch hồ tinh bột. Nhỏ tiếp một giọt nước iot vào ống nghiệm. Dung dịch thu được trong ống nghiệm

- A. không màu
- B. có màu đỏ
- C. có màu xanh
- D. có màu vàng

Đáp án: C

Câu 2: Cho vào cốc thủy tinh vài thìa nhỏ tinh thể iot, miệng cốc được đậy bằng mặt kính đồng hồ. Đun nóng cốc trên ngọn lửa đèn cồn. Hiện tượng quan sát được là

- A. iot chuyển dần thành hơi màu tím.
- B. iot chuyển dần thành hơi màu vàng.
- C. iot chuyển dần thành chất lỏng màu tím.
- D. iot chuyển dần thành chất lỏng màu vàng.

Đáp án: A

Câu 3. Chất nào sau đây oxi hóa được H_2O ?

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

Đáp án: A

Câu 4. Dãy các đơn chất halogen nào sau đây được xếp theo thứ tự tính oxi hóa tăng dần?

A. F₂, Cl₂, Br₂, I₂

B. Cl₂, Br₂, I₂, F₂

C. Cl₂, F₂, Br₂, I₂

D. I₂, Br₂, Cl₂, F₂

Đáp án: D

Câu 5. Dãy các axit nào sau đây được xếp theo thứ tự tính axit giảm dần?

A. HCl, HBr, HI, HF

B. HI, HBr, HCl, HF

C. HBr, HI, HF, HCl

D. HF, HCl, HBr, HI

Đáp án: B

Câu 6. Cho các phản ứng:

(1) SiO₂ + dung dịch HF →

(2) F₂ + H₂O to→

(3) AgBr ánh sáng→

(4) Br₂ + NaI (dư) →

Trong các phản ứng trên, những phản ứng có tạo ra đơn chất là

A. (1), (2), (3)

B. (1), (3), (4)

C. (2), (3), (4)

D. (1), (2), (4)

Đáp án: C

Câu 7. Trộn dung dịch chứa a gam HBr với dung dịch chứa a gam NaOH. Nhúng giấy quỳ tím vào dung dịch thu được, màu của quỳ tím sẽ là

- A. chuyển sang màu đỏ.
- B. chuyển sang màu xanh.
- C. không đổi màu.
- D. mất màu.

Đáp án: B

Câu 8. Cho 1,03 gam muối natri halogenua (X) tác dụng với dung dịch AgNO₃ dư thì thu được một kết tủa, kết tủa này sau khi phân hủy hoàn toàn cho 1,08 gam bạc. Công thức của muối X là

- A. NaF
- B. NaBr
- C. NaI
- D. NaCl

Đáp án: B

Câu 9. Trường hợp nào sau đây không xảy ra phản ứng hóa học?

- A. Cho I₂ vào dung dịch NaBr.
- B. Cho Fe vào dung dịch HCl đặc, nguội.
- C. Sục khí Cl₂ vào dung dịch NaBr.
- D. Sục khí Cl₂ vào dung dịch FeCl₂.

Đáp án: A

Câu 10. Cho các phát biểu sau:

- (a) Trong các phản ứng hóa học, flo chỉ thể hiện tính oxi hóa.
- (b) Axit flohydric là axit yếu.
- (c) Dung dịch NaF loãng được dùng làm thuốc chống sâu răng.

(d) Trong hợp chất, các halogen (F, Cl, Br, I) đều có số oxi hóa : -1, +1, +3, +5 và +7.

(e) Tính khử của các ion halogenua tăng dần theo thứ tự F⁻, Cl⁻, Br⁻, I⁻. Trong các phát biểu trên, số phát biểu đúng là

A. 2

B. 4

C. 3

D. 5

Đáp án: B