

Nội dung bài viết

1. [Bộ 12 bài tập trắc nghiệm: Tính chất của phi kim](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 12 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 26: Clo](#)

Nội dung bộ **12 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 26 (Có đáp án) Tính chất của phi kim** được chúng tôi sưu tầm và tổng hợp kèm đáp án và lời giải được trình bày rõ ràng và chi tiết. Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo dưới đây.

Bộ 12 bài tập trắc nghiệm: Tính chất của phi kim

Câu 1: Clo là chất khí có màu

- A. nâu đỏ.
- B. vàng lục.
- C. lục nhạt.
- D. trắng xanh.

Câu 2: Clo là phi kim có độ hoạt động hoá học

- A. mạnh hơn photpho, lưu huỳnh nhưng yếu hơn flo.
- B. mạnh hơn photpho, lưu huỳnh và flo.
- C. yếu hơn flo, lưu huỳnh nhưng mạnh hơn brom.
- D. yếu hơn flo, photpho và brom.

Câu 3: Nước clo là dung dịch hỗn hợp các chất

- A. HCl; HClO.
- B. HCl; HClO₂; Cl₂.
- C. NaCl; NaClO.

D. HCl; HClO; Cl₂.

Câu 4: Clo tác dụng với natri hiđroxit ở điều kiện thường

- A. tạo thành muối natri clorua và nước.
- B. tạo thành nước javen.
- C. tạo thành hỗn hợp các axit.
- D. tạo thành muối natri hipoclorit và nước.

Câu 5: Chất có thể dùng để điều chế clo trong phòng thí nghiệm là

- A. mangan đioxit và axit clohidric đặc.
- B. mangan đioxit và axit sunfuric đặc.
- C. mangan đioxit và axit nitric đặc.
- D. mangan đioxit và muối natri clorua.

Câu 6: Trong công nghiệp người ta sản xuất clo bằng cách

- A. điện phân dung dịch muối ăn bão hoà .
- B. điện phân dung dịch muối ăn bão hoà trong bình điện phân có màng ngăn.
- C. nung nóng muối ăn.
- D. đun nhẹ kalipemanganat với axit clohidric đặc.

Câu 7: Khi dẫn khí clo vào nước xảy ra hiện tượng

- A. vật lí.
- B. hoá học.
- C. vật lí và hoá học.

D. không xảy ra hiện tượng vật lí và hóa học.

Câu 8: Các khí có thể tồn tại trong một hỗn hợp ở bất kì điều kiện là

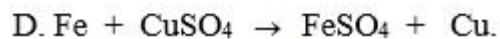
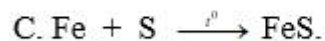
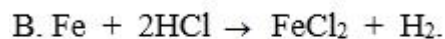
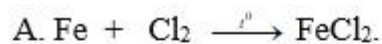
A. H₂ và O₂.

B. Cl₂ và H₂.

C. Cl₂ và O₂.

D. O₂ và SO₂.

Câu 9: Phương trình phản ứng viết sai là



Câu 10: Cho 11,2 gam bột sắt tác dụng với khí clo dư. Sau phản ứng thu được 32,5 gam muối sắt. Khối lượng khí clo tham gia phản ứng là

A. 21,3 gam.

B. 20,50 gam.

C. 10,55 gam.

D. 10,65 gam.

Câu 11: Cho dung dịch axit có chứa 7,3 gam HCl tác dụng với MnO₂ dư. Thể tích khí clo sinh ra (đktc) là

A. 1,12 lít.

B. 2,24 lít.

C. 11,2 lít.

D. 22,4 lít.

Câu 12: . Từ bột Fe và một hoá chất X có thể điều chế trực tiếp được FeCl₃. Vậy X là

- A. Dung dịch HCl.
- B. Dung dịch CuCl₂.
- C. Khí clo.
- D. Cả A, B, C đều được.

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 12 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 26: Clo

Câu 1:

Đáp án: B

Câu 2:

Đáp án: A

Câu 3:

Đáp án: D

Câu 4:

Đáp án: B



Nước Gia ven là hỗn hợp hai muối natri clorua (NaCl) và natri hipoclorit (NaClO)

Câu 5:

Đáp án: A

Câu 6:

Đáp án: B

Câu 7:

Đáp án: C

Hiện tượng vật lý: một phần khí clo hòa tan vào nước.

Hiện tượng hóa học: một phần khí clo phản ứng với nước theo phương trình hóa học: $\text{Cl}_2 (\text{k}) + \text{H}_2\text{O} (\text{l}) \rightleftharpoons \text{HCl} (\text{dd}) + \text{HClO} (\text{dd})$

Câu 8:

Đáp án: C

Hiện tượng vật lý: một phần khí clo hòa tan vào nước.

Hiện tượng hóa học: một phần khí clo phản ứng với nước theo phương trình hóa học: $\text{Cl}_2 (\text{k}) + \text{H}_2\text{O} (\text{l}) \rightleftharpoons \text{HCl} (\text{dd}) + \text{HClO} (\text{dd})$

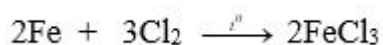
Câu 9:

Đáp án: A

Phương trình A sai vì $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{t^0} 2\text{FeCl}_3$.

Câu 10:

Đáp án: A



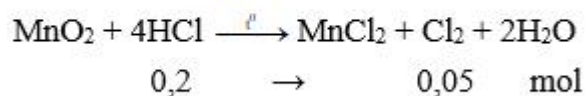
Áp dụng định luật bảo toàn khối lượng có: $m_{\text{Fe pu}} + m_{\text{Cl}_2 \text{ pu}} = m_{\text{muối}}$

→ $m_{\text{Cl}_2 \text{ pu}} = 32,5 - 11,2 = 21,3 \text{ gam.}$

Câu 11:

Đáp án: A

Số mol HCl: $n_{\text{HCl}} = \frac{7,3}{36,5} = 0,2 \text{ mol}$



$V_{\text{khí}} = 0,05 \cdot 22,4 = 1,12 \text{ lít.}$

Câu 12:

Câu 12:

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 12 bài tập trắc nghiệm về Clo có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.