

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Tính chất của phi kim](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 25: Tính chất của phi kim](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 25 (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 10 bài tập trắc nghiệm: Tính chất của phi kim

Câu 1: Ở điều kiện thường, phi kim có thể tồn tại ở trạng thái

- A. lỏng và khí.
- B. rắn và lỏng.
- C. rắn và khí.
- D. rắn, lỏng, khí.

Câu 2: Dãy gồm các phi kim thể khí ở điều kiện thường

- A. S, C, N₂, Cl₂.
- B. C, S, Br₂, Cl₂.
- C. Cl₂, H₂, N₂, O₂.
- D. Br₂, P, N₂, O₂.

Câu 3: Dãy gồm các nguyên tố phi kim là

- A. C, S, O, Na.
- B. Cl, C, P, S.
- C. P, S, Si, Ca.

D. K, N, P, Si.

Câu 4: Ở điều kiện thường, phi kim ở thể lỏng là

A. oxi.

B. brom.

C. clo.

D. cacbon.

Câu 5: Dãy phi kim tác dụng với oxi tạo thành oxit axit

A. S, C, P.

B. S, P, Cl₂.

C. Si, P, Br₂.

D. C, Cl₂, Br₂.

Câu 6: Dãy phi kim tác dụng được với nhau là

A. S, Cl₂, O₂.

B. H₂, S, O₂.

C. Br₂, C, O₂.

D. N₂, S, O₂.

Câu 7: Độ tan của chất khí tăng nếu

A. tăng nhiệt độ, tăng áp suất.

B. tăng nhiệt độ, giảm áp suất.

C. giảm nhiệt độ, tăng áp suất.

D. giảm nhiệt độ, giảm áp suất.

Câu 8: Để so sánh mức độ hoạt động mạnh, yếu của phi kim thường được xem xét qua khả năng phản ứng của phi kim đó với

A. hiđro hoặc với kim loại.

B. dung dịch kiềm.

C. dung dịch axit.

D. dung dịch muối.

Câu 9: Dãy các chất tác dụng với hiđro tạo thành hợp chất khí là

A. C, Br₂, S, Cl₂.

B. C, O₂, Na, Si.

C. Si, K, P, Cl₂.

D. P, Ca, Cl₂, S.

Câu 10: Đốt cháy hoàn toàn 2,8 gam hỗn hợp cacbon và lưu huỳnh cần 3,36 lít O₂ (đktc). Khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp lần lượt là

A. 0,2 gam và 0,8 gam.

B. 1,2 gam và 1,6 gam.

C. 1,3 gam và 1,5 gam.

D. 1,0 gam và 1,8 gam.

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 25: Tính chất của phi kim

Câu 1:

Đáp án: D

Câu 2:

Đáp án: C

Câu 3:

Đáp án: B

Câu 4:

Đáp án: B

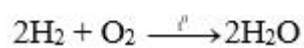
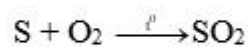
Câu 5:

Đáp án: A

Chú ý: Cl₂ và Br₂ không tác dụng trực tiếp với oxi.

Câu 6:

Đáp án: B



Câu 7:

Đáp án: C

Câu 8:

Đáp án: A

Câu 9:

Đáp án: A

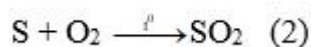
Các phi kim như C, S, Cl₂, Br₂ ... tác dụng với hiđro tạo thành hợp chất khí.

Câu 10:

Đáp án: B

Số mol O₂ = 3,36 : 22,4 = 0,15 mol

Phương trình hóa học:



Gọi số mol oxi tham gia phản ứng (1) là x mol

→ số mol oxi tham gia phản ứng (2) là (0,15 – x) mol

Theo (1) ta có: n_C = n_{O₂} (1) = x mol

Theo (2) ta có: n_S = n_{O₂} (2) = (0,15 – x) mol

Theo bài ra khối lượng hỗn hợp C và S là 2,8 gam

→ 12x + 32(0,15 – x) = 2,8

⇔ 20x = 2 ⇔ x = 0,1 mol

Vậy khối lượng C là $12 \cdot x = 12 \cdot 0,1 = 1,2$ gam; khối lượng S là $2,8 - 1,2 = 1,6$ gam.

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 15 bài tập trắc nghiệm về **Tính chất của phi kim** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.