

Nội dung bài viết

1. [Bộ 15 bài tập trắc nghiệm: Luyện tập chương 3: Phi kim - Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 15 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 32: Luyện tập chương 3: Phi kim - Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học](#)

Nội dung bộ **15 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 32 (Có đáp án) Luyện tập chương 3: Phi kim - Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học** 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 15 bài tập trắc nghiệm: Luyện tập chương 3: Phi kim - Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học

Câu 1: Nguyên tố X có hiệu số nguyên tử là 9. Điều khẳng định nào sau đây không đúng ?

- A. Điện tích hạt nhân của nguyên tử là $9+$, nguyên tử có 9 electron.
- B. Nguyên tử X ở gần cuối chu kỳ 2, đầu nhóm VII.
- C. X là 1 phi kim hoạt động mạnh.
- D. X là 1 kim loại hoạt động yếu.

Câu 2: Cặp chất tác dụng được với dung dịch KOH là

- A. CO, SO₂
- B. SO₂, SO₃
- C. FeO, Fe₂O₃
- D. NO, NO₂

Câu 3: Chất khí nào sau đây có thể gây chết người vì ngăn cản sự vận chuyển oxi trong máu ?

- A. CO
- B. CO₂
- C. SO₂

D. NO

Câu 4: Khi dẫn khí clo vào cốc đựng nước, sau đó cho vào cốc 1 mẫu quỳ tím. Hiện tượng xảy ra là

- A. quỳ tím hóa đỏ.
- B. quỳ tím hóa xanh.
- C. quỳ tím không chuyển màu.
- D. quỳ tím hóa đỏ sau đó mất màu ngay.

Câu 5: Phản ứng giữa Cl_2 và dung dịch NaOH ở điều kiện thường dùng để điều chế

- A. thuốc tím.
- B. nước gia - ven.
- C. clorua vôi.
- D. kali clorat.

Câu 6: Trong thực tế, người ta có thể dùng cacbon để khử oxit kim loại nào trong số các oxit kim loại dưới đây để sản xuất kim loại ?

- A. Al_2O_3
- B. K_2O
- C. CaO
- D. Fe_3O_4

Câu 7: Trong các chất sau chất nào có thể tham gia phản ứng với clo ?

- A. Oxi.
- B. Dung dịch KOH.
- C. CuO.
- D. NaCl.

Câu 8: Khí CO lẫn tạp chất là CO_2 và SO_2 có thể làm sạch CO bằng cách dẫn mẫu khí trên qua

- A. dung dịch H_2SO_4 đặc.

B. dung dịch Ca(OH)_2 .

C. dung dịch CaSO_4 .

D. dung dịch CaCl_2 .

Câu 9: Đốt cháy hoàn toàn 3 gam C thành CO_2 . Cho toàn bộ sản phẩm hấp thụ vào dung dịch nước vôi trong dư. Khối lượng kết tủa tạo thành là

A. 50 gam.

B. 25 gam.

C. 15 gam.

D. 40 gam.

Câu 10: Cho 69,6 gam MnO_2 tác dụng với dung dịch HCl đặc, nóng, dư. Thể tích khí ở điều kiện tiêu chuẩn thu được là

A. 4,48 lít.

B. 6,72 lít.

C. 17,92 lít.

D. 13,44 lít.

Câu 11: Thể tích của dung dịch KOH 1M ở điều kiện thường cần dùng để tác dụng hoàn toàn với 1,12 lít khí Cl_2 (đktc) là

A. 0,2 lít.

B. 0,3 lít.

C. 0,4 lít.

D. 0,1 lít.

Câu 12: Một nguyên tố X ở ô thứ 12 trong bảng tuần hoàn. Điện tích hạt nhân nguyên tử X là

A. 12-.

B. 12+.

C. -12.

D. +12.

Câu 13: Số thứ tự ô nguyên tố trong bảng hệ thống tuần hoàn bằng:

- A. số hiệu nguyên tử
- B. nguyên tử khối
- C. số nơtron
- D. số lớp electron.

Câu 14: Trong bảng hệ thống tuần hoàn các nguyên tố hóa học, số chu kì nhỏ và chu kì lớn lần lượt là

- A. 3 và 3
- B. 4 và 3
- C. 3 và 4
- D. 4 và 4

Câu 15: Trong một chu kì, theo chiều tăng dần của điện tích hạt nhân

- A. tính kim loại tăng dần.
- B. tính phi kim tăng dần.
- C. tính kim loại không đổi.
- D. tính phi kim giảm dần.

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 15 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 32: Luyện tập chương 3: Phi kim - Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học

Câu 1:

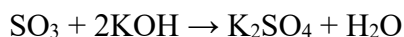
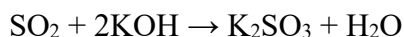
Đáp án: D

Câu 2:

Đáp án: B

SO₂ và SO₃ là các oxit axit nên tác dụng được với dung dịch KOH

Phương trình hóa học:



Câu 3:

Đáp án: A

Câu 4:

Đáp án: D

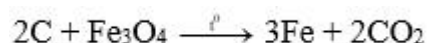
Câu 5:

Đáp án: B

Câu 6:

Đáp án: D

Carbon khử được oxit của những kim loại đứng sau nhôm trong dãy hoạt động hóa học



Câu 7:

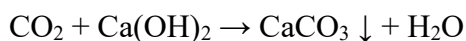
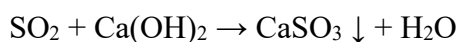
Đáp án: B



Câu 8:

Đáp án: B

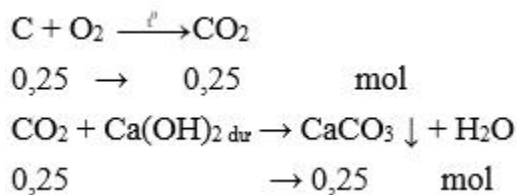
Dẫn hỗn hợp khí qua dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dư. Khí SO_2 và CO_2 phản ứng bị giữ lại, khí CO không phản ứng thoát ra khỏi dung dịch thu được CO tinh khiết.



Câu 9:

Đáp án: B

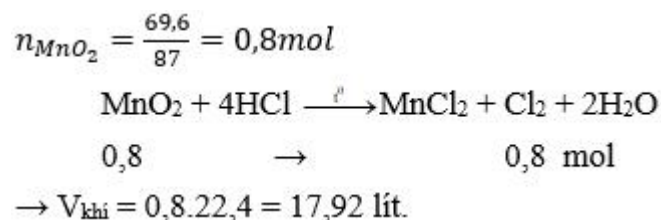
Ta có: $n_{\text{C}} = 3 : 12 = 0,25 \text{ mol}$



Khối lượng kết tủa: $m = 0,25 \cdot 100 = 25$ gam.

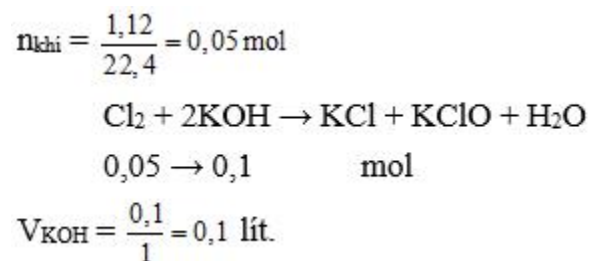
Câu 10:

Đáp án: C



Câu 11:

Đáp án: D



Câu 12:

Đáp án: B

Câu 13:

Đáp án: A

Câu 14:

Đáp án: C

Câu 15:

Đáp án: B

▶▶ **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 15 bài tập trắc nghiệm về **Luyện tập chương 3: Phi kim - Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.