

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Metan](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 36: Metan](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 36 (Có đáp án) Metan** 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: Metan

Câu 1: Tính chất vật lí cơ bản của metan là

- A. chất lỏng, không màu, tan nhiều trong nước.
- B. chất khí, màu vàng lục, tan nhiều trong nước.
- C. chất khí, không màu, mùi xốc, nặng hơn không khí, ít tan trong nước.
- D. chất khí, không màu, không mùi, nhẹ hơn không khí, ít tan trong nước.

Câu 2: Chất nào sau đây có phản ứng thế với clo?

- A. CO_2
- B. Na
- C. C
- D. CH_4

Câu 3: Đốt cháy khí metan bằng khí oxi. Nếu hỗn hợp nổ mạnh thì tỉ lệ thể tích của khí metan và khí oxi là

- A. 1 thể tích khí metan và 3 thể tích khí oxi.
- B. 2 thể tích khí metan và 1 thể tích khí oxi.
- C. 1 thể tích khí metan và 2 thể tích khí oxi.

D. 3 thể tích khí metan và 2 thể tích oxi.

Câu 4: Cho các chất sau: H_2O , HCl , Cl_2 , O_2 , CO_2 . Khí metan phản ứng được với

A. H_2O , HCl .

B. Cl_2 , O_2 .

C. HCl , Cl_2 .

D. O_2 , CO_2 .

Câu 5: Phản ứng hóa học đặc trưng của metan là

A. phản ứng cộng.

B. phản ứng thế.

C. phản ứng tách.

D. phản ứng trùng hợp.

Câu 6: Đốt cháy hợp chất hữu cơ nào sau đây thu được số mol CO_2 nhỏ hơn số mol H_2O ?

A. CH_4

B. C_4H_6

C. C_2H_4

D. C_6H_6

Câu 7: Khí metan có lẫn khí cacbonic. Để thu được khí metan tinh khiết cần

A. Dẫn hỗn hợp qua nước vôi trong dư.

B. Đốt cháy hỗn hợp rồi dẫn qua nước vôi trong.

C. Dẫn hỗn hợp qua bình đựng dung dịch H_2SO_4 .

D. Dẫn hỗn hợp qua bình đựng dung dịch brom dư.

Câu 8: Cho các chất sau: CH_4 , Cl_2 , H_2 , O_2 . Có mấy cặp chất có thể tác dụng với nhau từng đôi một ?

- A. 2
- B. 3
- C. 4
- D. 5

Câu 9: Thành phần phần trăm về khối lượng của các nguyên tố cacbon và hiđro trong CH_4 lần lượt là

- A. 50% và 50%.
- B. 75% và 25%.
- C. 80% và 20%.
- D. 40% và 60%.

Câu 10: Khi đốt cháy hoàn toàn 0,5 mol metan người ta thu được một lượng khí CO_2 (đktc) có thể tích là

- A. 5,6 lít.
- B. 11,2 lít.
- C. 16,8 lít.
- D. 8,96 lít.

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 36: Metan

Câu 1:

Đáp án: D

Câu 2:

Đáp án: D

Câu 3:

Đáp án: C

Câu 4:

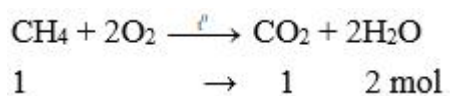
Đáp án: B

Câu 5:

Đáp án: B

Câu 6:

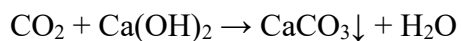
Đáp án: A



Câu 7:

Đáp án: A

Dẫn hỗn hợp khí qua nước vôi trong dư. Khí CO_2 phản ứng bị giữ lại, khí metan không phản ứng thoát ra khỏi dung dịch thu được metan tinh khiết.



Câu 8:

Đáp án: C

Các cặp chất phản ứng với nhau là: CH₄ và Cl₂; CH₄ và O₂; Cl₂ và H₂; H₂ và O₂.

Câu 9:

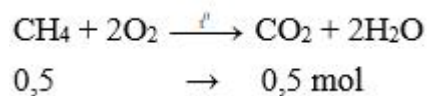
Đáp án: B

$$\%m_C = \frac{12}{16} \cdot 100\% = 75\%;$$

$$\%m_H = 100\% - 75\% = 25\%.$$

Câu 10:

Đáp án: B



$$V_{\text{CO}_2} = 0,5 \cdot 22,4 = 11,2 \text{ lít.}$$

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 10 bài tập trắc nghiệm về **Metan** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.