

## Trắc nghiệm Hóa học 9 bài 36: Metan

**Câu 1:** Phản ứng hóa học đặc trưng của metan là:

- A. Phản ứng thế.
- B. Phản ứng cộng.
- C. Phản ứng oxi hóa – khử.
- D. Phản ứng phân hủy.

**Câu 2:** Các tính chất vật lí cơ bản của metan là:

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

**Câu 3:** Trong phòng thí nghiệm có thể thu khí  $\text{CH}_4$  bằng cách:

- A. Đẩy không khí (ngửa bình)
- B. Đẩy axit
- C. Đẩy nước (úp bình)
- D. Đẩy bazo

**Câu 4:** Để chứng minh sản phẩm của phản ứng cháy giữa metan và oxi có tạo thành khí cacbonic hay không ta cho vào ống nghiệm hóa chất nào say đây?

- A. Nước cất
- B. Nước vôi trong
- C. Nước muối
- D. Thuốc tím

**Câu 5:** Điều kiện để phản ứng giữa Metan và Clo xảy ra là:

- A. Có bột sắt làm xúc tác
- B. Có axit làm xúc tác
- C. Có nhiệt độ
- D. Có ánh sáng

**Câu 6:** Thể tích khí oxi cần để đốt cháy hết 3,36 lít khí metan là:

- A. 22,4 lít
- B. 4,48 lít
- C. 3,36 lít
- D. 6,72 lít

**Câu 7:** Chất nào sau đây gây nổ khi trộn với nhau?

- A.  $H_2$  và  $O_2$
- B.  $H_2$  và  $Cl_2$
- C.  $CH_4$  và  $H_2$
- D.  $CH_4$  và  $O_2$

**Câu 8:** Để thu được khí  $CH_4$  từ hỗn hợp  $CO_2$  và  $CH_4$  người ta dùng hóa chất nào sau đây?

- A. CaO khan
- B. HCl loãng
- C.  $Ca(OH)_2$  dư
- D.  $H_2SO_4$  đặc

**Câu 9:** Phương trình hóa học nào sau đây là đúng?

- A.  $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_2\text{Cl}_2 + \text{H}_2$  (ánh sáng)
- B.  $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_2 + 2\text{HCl}$  (ánh sáng)
- C.  $2\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{CH}_3\text{Cl} + \text{H}_2$  (ánh sáng)
- D.  $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$  (ánh sáng)

**Câu 10:** Thành phần chính của khí thiên nhiên (khí đồng hành), khí dầu mỏ, khí ủ phân rác là:

- A.  $\text{C}_6\text{H}_6$
- B.  $\text{C}_2\text{H}_2$
- C.  $\text{CH}_4$
- D.  $\text{C}_2\text{H}_4$

**Câu 11:** Thành phần phần trăm về khối lượng của nguyên tố C và H trong hợp chất metan lần lượt là:

- A. 70%; 30%.
- B. 75%; 25%.
- C. 80%; 20%.
- D. 90%; 10%.

**Câu 12:** Khi tiến hành phản ứng thế giữa khí metan với clo có chiếu sáng thu được một sản phẩm thể chứa 83,529% clo theo khối lượng. Công thức của sản phẩm thể thu được là:

- A.  $\text{CH}_3\text{Cl}$
- B.  $\text{CHCl}_3$
- C.  $\text{CCl}_4$
- D.  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$

**Đáp án trắc nghiệm Hóa 9 bài 36**

|    |    |    |     |     |     |
|----|----|----|-----|-----|-----|
| 1A | 2B | 3C | 4B  | 5D  | 6D  |
| 7D | 8C | 9D | 10C | 11B | 12D |

Mời các bạn xem tiếp tài liệu tại: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-9>

