

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Benzen](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 39: Benzen](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 39 (Có đáp án) Benzen** 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: Benzen***

**Câu 1:** Tính chất vật lý nào sau đây của benzen là **sai**?

- A. Benzen là chất lỏng, không màu.
- B. Benzen độc.
- C. Benzen không tan trong nước.
- D. Benzen nặng hơn nước.

**Câu 2:** Cấu tạo đặc biệt của phân tử benzen là

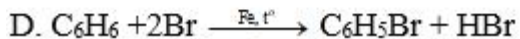
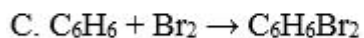
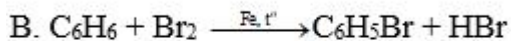
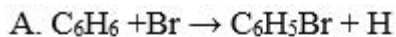
- A. Phân tử có vòng.
- B. Phân tử có 3 liên kết đôi.
- C. Phân tử có vòng 6 cạnh, chứa các liên kết đôi.
- D. Phân tử có vòng 6 cạnh, chứa 3 liên kết đôi xen kẽ với 3 liên kết đơn.

**Câu 3:** Phản ứng đặc trưng của benzen là

- A. phản ứng cháy.
- B. phản ứng trùng hợp.
- C. phản ứng thế với brom (có bột sắt xúc tác).

D. phản ứng hóa hợp với brom (có bột sắt xúc tác).

**Câu 4:** Trong các phản ứng sau phản ứng hóa học đúng là



**Câu 5:** Một hợp chất hữu cơ A có phân tử khối là 78 đvC. Vậy A là

A. axetilen.

B. metan.

C. etilen.

D. benzen.

**Câu 6:** Tính khối lượng benzen cần dùng để điều chế được 31,4 gam brombenzen? Biết hiệu suất phản ứng là 85%

A. 15,6 gam.

B. 13,26 gam.

C. 18,353 gam.

D. 32 gam.

**Câu 7:** Cần bao nhiêu kg oxi để đốt cháy hết 3,9 kg benzen?

A. 24 kg

B. 12 kg

C. 16 kg

D. 36 kg

**Câu 8:** Cho 7,8 gam benzen phản ứng với brom dư (có bột sắt xúc tác) hiệu suất phản ứng là 80%. Khối lượng brombenzen thu được là

A. 12,56 gam.

B. 15,7 gam.

C. 19,625 gam.

D. 23,8 gam.

**Câu 9:** Đốt cháy chất nào sau đây thu được số mol  $\text{CO}_2$  lớn hơn số mol nước?

A. metan.

B. etilen.

C. benzen.

D. etilen và benzen.

**Câu 10:** Benzen có ứng dụng nào sau đây?

A. Làm nguyên liệu sản xuất chất dẻo, thuốc trừ sâu, dược phẩm...

B. Làm nhiên liệu trong đèn xì.

C. Làm nguyên liệu sản xuất PE.

D. Kích thích hoa quả mau chín.

**Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 39: Benzen**

**Câu 1:**

**Đáp án: D**

D sai vì benzen nhẹ hơn nước.

**Câu 2:**

**Đáp án: D**

**Câu 3:**

**Đáp án: C**

**Câu 4:**

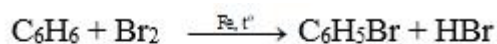
**Đáp án: B**

**Câu 5:**

**Đáp án: D**

**Câu 6:**

**Đáp án: C**



$$\text{Ta có: } n_{\text{brombenzen}} = \frac{31,4}{157} = 0,2 \text{ mol}$$

Theo PTHH có:  $n_{\text{benzen}} = n_{\text{brombenzen}} = 0,2 \text{ mol}$

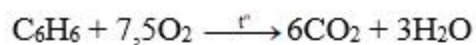
→ Khối lượng benzen theo lý thuyết:  $m_{\text{LT}} = n \cdot M = 0,2 \cdot 78 = 15,6 \text{ gam}$ .

Do hiệu suất phản ứng là 85% → khối lượng brom thực tế là:

$$m_{\text{tt}} = \frac{m_{\text{lt}}}{H\%} \cdot 100\% = \frac{15,6}{85\%} \cdot 100\% = 18,353\text{g}$$

**Câu 7:**

**Đáp án: B**



$$1 \quad \rightarrow 7,5 \quad \text{mol}$$

$$1,78 \rightarrow 7,5 \cdot 32 \quad \text{gam}$$

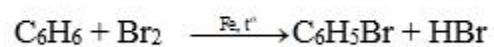
$$3,9 \rightarrow x \quad \text{kg}$$

$$\text{Vậy } x = \frac{3,9 \cdot 7,5 \cdot 32}{78} = 12 \text{ kg.}$$

**Câu 8:**

**Đáp án: A**

$$n_{\text{benzen}} = \frac{7,8}{78} = 0,1 \text{ mol}$$



$$0,1 \quad \quad \quad 0,1 \quad \text{mol}$$

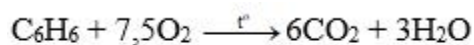
Khối lượng brombenzen tính theo lý thuyết là:  $m_{\text{LT}} = 0,1 \cdot 157 = 15,7 \text{ gam.}$

Do hiệu suất phản ứng là 80% nên khối lượng brombenzen thực tế thu được là:

$$m_{\text{tt}} = \frac{m_{\text{LT}} \cdot 80\%}{100\%} = \frac{15,7 \cdot 80\%}{100\%} = 12,56 \text{ gam.}$$

**Câu 9:**

**Đáp án: C**



$$1 \quad \quad \quad 6 \quad \quad 3 \text{ mol}$$

Vậy đốt cháy benzen thu được số mol  $\text{CO}_2$  lớn hơn số mol nước.

**Câu 10:**

**Đáp án: A**

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