

Bài tập trắc nghiệm: Phản ứng thế

Chuyên đề môn Hóa học lớp 11

Chuyên đề Hóa học lớp 11: **Bài tập trắc nghiệm: Phản ứng thế** được VnDoc sưu tầm và giới thiệu tới các bạn học sinh cùng quý thầy cô tham khảo. Nội dung tài liệu sẽ giúp các bạn học sinh học tốt môn Hóa học lớp 11 hiệu quả hơn. Mời các bạn tham khảo.

Bài tập phản ứng thế

Câu 1: Phản ứng Benzen tác dụng với clo tạo $C_6H_6Cl_6$ xảy ra trong điều kiện:

- A. có bột Fe xúc tác B. có ánh sáng khuếch tán
C. có dung môi nước D. có dung môi CCl_4

Câu 2: Dãy các nhóm thế làm cho phản ứng thế vào vòng benzen dễ dàng hơn và ưu tiên vị trí o- và p- là:

- A. C_nH_{2n+1} , -OH, $-NH_2$, B. $-OCH_3$, $-NH_2$, $-NO_2$
C. $-CH_3$, $-NH_2$, $-COOH$ D. $-NO_2$, $-COOH$, $-SO_3H$

Câu 3: Dãy gồm các nhóm thế làm cho phản ứng thế vào vòng benzen dễ dàng hơn và ưu tiên vị trí m- là:

- A. $-C_nH_{2n+1}$, -OH, $-NH_2$ B. $-OCH_3$, $-NH_2$, $-NO_2$
C. $-CH_3$, $-NH_2$, $-COOH$ D. $-NO_2$, $-COOH$, $-SO_3H$

Câu 4: Phản ứng nào sau đây không xảy ra:

- A. Benzen + Cl_2 (as) B. Benzen + H_2 (Ni, t^0)
C. Benzen + Br_2 (dd) D. Benzen + HNO_3 / H_2SO_4 (đ)

Câu 5: Cho benzen + Cl_2 (as) ta thu được dẫn xuất clo A. Vậy A là:

- A. C_6H_5Cl B. p- $C_6H_4Cl_2$ C. C_6H_6 D. m- $C_6H_4Cl_2$

Câu 6: Khi cho m-Xilen tác dụng với clo trong điều kiện bột Fe, đun nóng thì thu được bao nhiêu dẫn xuất monoclo?

- A. 1 B. 2 C. 3 D. 4

Câu 7: 1 mol nitrobenzen + 1 mol HNO_3 đ B + H_2O . B là:

- A. m-đinitrobenzen B. o-đinitrobenzen C. p-đinitrobenzen D. B và C

Câu 8: Nitro hoá benzen thu được hỗn hợp 2 chất hữu cơ X và Y, trong đó Y nhiều hơn X một nhóm $-NO_2$. Đốt cháy hoàn toàn 12,75 gam hỗn hợp X, Y thu được CO_2 , H_2O và 1,232 lít N_2 (đktc). Công thức phân tử và số mol X trong hỗn hợp là:

- A. $C_6H_5NO_2$ và 0,9. B. $C_6H_5NO_2$ và 0,09.
C. $C_6H_4(NO_2)_2$ và 0,1. D. $C_6H_5NO_2$ và 0,19.

Câu 9: Cho 15,6 g C_6H_6 tác dụng hết với Cl_2 (xúc tác bột sắt). Nếu hiệu suất của phản ứng là 80% thì khối lượng clobenzen thu được là bao nhiêu?

- A. 18g B. 19g C. 20g D. 21g

Câu 10: Khi cho clo tác dụng với 78 gam benzen (bột sắt làm xúc tác) người ta thu được 78 gam clobenzen. Hiệu suất của phản ứng là:

- A. 69,33% B. 71% C. 72,33% D. 79,33%

Đáp án và hướng dẫn giải

1. B	2. A	3. D	4. C	5. C
6. C	7. A	8. B	9. A	10. A

Câu 8:

$n_{N_2} = 0,055 \text{ mol} \Rightarrow n_{hh} = 0,11/n^- \Rightarrow M = 116 \Rightarrow n^- = 1,1 = \text{CTPT của X: } C_6H_5NO_2$

Ta có: $n_X : n_Y = 9:1 \Rightarrow n_X = 0,09 \text{ mol}$

Câu 9:

$n_{C_6H_6} = 15,6 / 78 = 0,2 \text{ mol}; m_{\text{clobenzen}} = 0,2 \cdot 0,8 \cdot 112,5 = 18 \text{ gam}$

Câu 10:

$n_{\text{benzen}} = 1 \text{ mol}; n_{\text{clobenzen}} = 0,6933 \text{ mol} \Rightarrow H = 69,33\%$

Trên đây VnDoc đã giới thiệu tới các bạn **lý thuyết Hóa học 11: Bài tập trắc nghiệm: Phản ứng thế**. Để có kết quả cao hơn trong học tập, VnDoc xin giới thiệu tới các bạn học sinh tài liệu Chuyên đề Hóa học 11, Giải bài tập Hóa học lớp 11, Giải bài tập Vật Lí 11, Tài liệu học tập lớp 11 mà VnDoc tổng hợp và đăng tải.