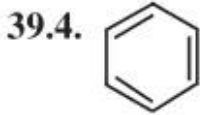


Benzen

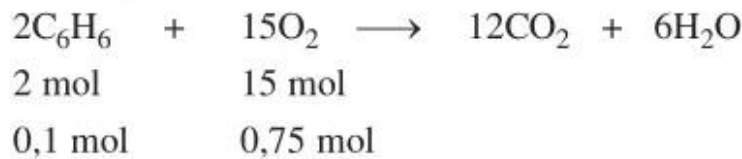
39.1. Đáp án D.

39.2. Đáp án B.

39.3. Đáp án C.



39.5. a) Phản ứng cháy của benzen :



Vậy $V_{\text{O}_2(\text{dktc})} = 0,75 \times 22,4 = 16,8$ (lít).

138

Nếu dùng không khí thì $V_{\text{kk}} = \frac{16,8}{20} \times 100 = 84,0$ (lít).

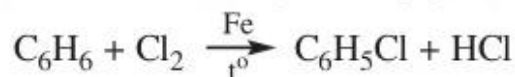
b) Vậy để đốt cháy 0,1 mol benzen cần một lượng không khí khá lớn nên khi benzen cháy trong không khí thường sinh ra muội than vì thiếu oxi.

39.6. Chất có phản ứng thế với brom khi chiếu sáng : $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$; $\text{CH}_3\text{-CH}_3$.

– Phản ứng thế với brom khi có mặt bột sắt và đun nóng : C_6H_6 (benzen).

– Chất có phản ứng cộng với brom (trong dung dịch) : $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$; $\text{CH} \equiv \text{CH}$.

39.7. Phương trình hoá học của phản ứng giữa benzen và clo



Theo phương trình hoá học : số mol C_6H_6 = số mol $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$.

Vì hiệu suất 80% và clo dư nên số mol clobenzen thu được là :

$$n_{\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}} = \frac{15,6}{78} \times \frac{80}{100} = 0,16 \text{ (mol)} \Rightarrow m_{\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}} = 0,16 \times 112,5 = 18 \text{ (gam)}.$$