

ĐÁP ÁN – HÓA 11 – BAN KHXH

Câu 1. (1,5đ)

- Mỗi CTCT đúng: 0,25đ x 4
- Gọi tên đúng: 0,125đ x 4
- Câu b học sinh ghi tất cả đồng phân vẫn chấm
- Ghi sai liên kết: không chấm

Câu 2. (3,5đ) Viết phương trình phản ứng: (không bắt điều kiện)

- Mỗi phương trình đúng 0,5đ , nếu thiếu hoặc sai cân bằng trừ 0,25đ.
- Pt (d) học sinh viết dạng phân tử vẫn chấm

Câu 3. (1,5đ) Viết đúng ptpu cháy của ancol: 0,5 đ

Ráp dữ liệu vào pt cháy: 0,25 đ

Lập pt đại số: 0,25 đ

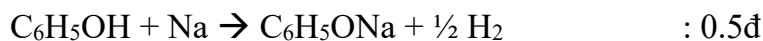
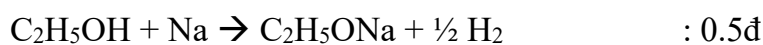
giải được n=5: 0,25đ

→ CTPT là $C_5H_{11}OH$: 0,25 đ

Sai cân bằng phản ứng cháy: 0,25đ, còn lại không chấm

Câu 4. (2,5đ) $n_{H_2}=0.12 \text{ mol}$:0.25đ

pt



pt:

$$\frac{1}{2} a + \frac{1}{2} b = 0.12 \text{ và } 46a + 94 b = 15,12 \quad :0,25đ \times 2$$

$$\Rightarrow a = 0.155; b = 0.085 \quad : 0.25đ$$

$$\Rightarrow m_{C_2H_5OH} = 7,13 \text{ g và } m_{C_6H_5OH} = 7,99 \text{ g} \quad : 0.25đ$$

$$\Rightarrow \%m_{C_2H_5OH} = 47,16\% \text{ và } \%m_{C_6H_5OH} = 52,84\% \quad : 0,25đ$$

Sai cân bằng chỉ chấm phương trình và pt khối lượng , còn lại không chấm

Câu 5. (1,0đ): 0,25đx4

1,2 đúng

3,4 sai