

GIẢI HÓA LỚP 9: ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 168 SGK HÓA LỚP 9

Đề bài

Nêu phương pháp hóa học để phân biệt các chất sau:

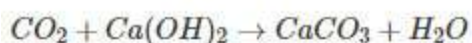
- CH_4 , C_2H_4 , CO_2 .
- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$, CH_3COOH .
- Dung dịch glucozơ, dung dịch saccarozơ, dung dịch axit axetic.

Hướng dẫn giải

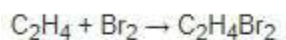
- Dùng dd nước brom để nhận ra C_2H_4 , sau đó dùng dd nước vôi trong để nhận ra CO_2 , còn lại là CH_4
- Dùng quỳ tím để nhận ra CH_3COOH , sau đó dùng Na để nhận ra $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. Còn lại là $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$
- Dùng quỳ tím nhận ra dung dịch axit axetic, sau đó dùng dd AgNO_3 trong NH_3 để nhận ra glucozo, còn lại là saccarozo

Đáp án bài 5 trang 168 sgk hóa lớp 9

a) Cho các khí qua dung dịch $Ca(OH)_2$ dư, khí nào cho kết tủa là khí CO_2 .



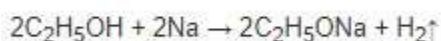
Lấy cùng một thể tích các khí còn lại cho tác dụng với cùng một thể tích dung dịch brom có cùng nồng độ, khí không làm mất màu dung dịch brom là CH_4 , khí làm nhạt màu dung dịch brom là C_2H_4 .



b)

Cho quỳ tím lần lượt vào 3 ống nghiệm, ống nghiệm nào quỳ tím đổi sang màu đỏ là đựng axit CH_3COOH

Cho Na vào hai ống nghiệm còn lại, chất trong ống nghiệm nào cho khí bay ra là rượu etylic, chất không phản ứng là $CH_3COOC_2H_5$.



c) Cho quỳ tím vào ba ống nghiệm chứa các chất trên, chất trong ống nghiệm nào đổi màu quỳ tím thành đỏ là axit axetic.

Cho $AgNO_3$ trong dung dịch NH_3 vào hai ống nghiệm còn lại và đun nóng, chất trong ống nghiệm nào có chất màu sáng bạc bám lên thành ống nghiệm là glucozơ, còn lại dung dịch không phản ứng là dung dịch saccarozơ.