

TRƯỜNG THCS PHAN CÔNG HỚN

TỔ: LÝ-HÓA

MÔN HÓA HỌC KHỐI 9

(Từ ngày 10/05/2021 đến ngày 15/05/2021)

Bài 50 : GLUCOZO ($C_6H_{12}O_6$)

Bài 51: SACCAROZO ($C_{12}H_{22}O_{11}$)

A. LÝ THUYẾT

I. Trạng thái tự nhiên

SGK

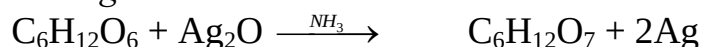
II. Tính chất vật lí

SGK

III. Tính chất hóa học

1. Tính chất hóa học của glucozo:

a. Phản ứng oxi hoá glucozo:

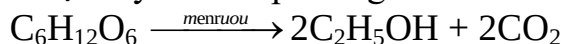


Hiện tượng: Có chất màu sáng bạc bám lên thành ống nghiệm.

- Phản ứng trên được dùng để tráng gương nên gọi là phản ứng tráng gương.

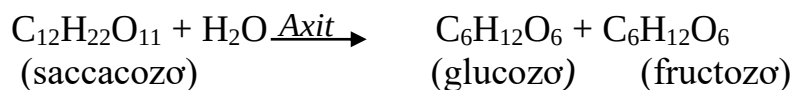
b. Phản ứng lên men rượu :

Khi cho men rượu vào dung dịch glucozo ở nhiệt độ thích hợp glucozo sẽ chuyển dần thành rượu etylic theo phương trình sau:



2. Tính chất hóa học của saccarozo

- Khi đun nóng dd có axit làm xúc tác, saccarozo bị thủy phân tạo ra glucozo và fructozo



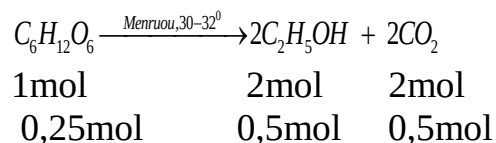
IV. Ứng dụng: (Sách giáo khoa)

B. VÍ DỤ

Bài tập 4 trang 152 SGK.

$$n_{CO_2} = \frac{11,2}{22,4} = 0,5(mol).$$

PTHH:



a. $m_{C_2H_5OH} = 0,5 * 46 = 23\text{gam}$

b. Theo lý thuyết: $m_{C_6H_{12}O_6} = 0,25 * 180 = 45\text{gam}$

Vì hiệu suất quá trình lên men là 90% nên:

$m_{C_6H_{12}O_6} = 45 * 100 / 90 = 50\text{gam}$

C. BÀI TẬP ÁP DỤNG

Bài tập: Khi lên men glucozơ, người ta thấy thoát ra 5,6 lít khí CO₂ ở điều kiện tiêu chuẩn.

a/ Tính khối lượng rượu etylic tạo ra sau khi lên men.

b/ Tính khối lượng glucozơ đã lấy lúc ban đầu, biết hiệu suất quá trình lên men là 90% .

(Cho C = 12, H = 1 , O = 16)

Mọi thắc mắc quý PHHS và học sinh vui lòng liên hệ:

1 Thầy Tài SĐT: 0384016912

2 Thầy Hậu SĐT: 0933351932

3 Cô Xem SĐT: 0767108446