

TRƯỜNG THCS PHAN CÔNG HÓN

TỔ: KHOA HỌC TỰ NHIÊN

MÔN HÓA HỌC KHỐI 9

(Từ ngày 29/04/2024 đến ngày 04/05/2024)

Tiết 61-62 - 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

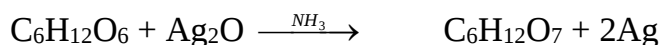
II. TÍNH CHẤT VẬT LÝ

SGK

III. TÍNH CHẤT HÓA HỌC

1. Tính chất hóa học của glucozo:

a. Phản ứng oxi hoá glucozo:

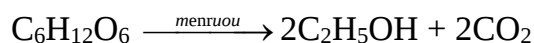


Hiện tượng: Có chất màu sáng bạc bám lên thành ống nghiệm.

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

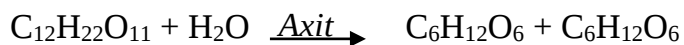
b. Phản ứng lên men rượu :

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



(saccarozo) (glucozo) (fructozo)

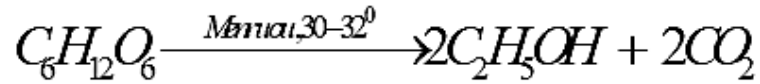
IV. ỨNG DỤNG: (SÁCH GIÁO KHOA)

B. VÍ DỤ MINH HOẠ

Bài tập 4 trang 152 SGK.

Số mol khí CO_2 tạo ra là: $n_{\text{CO}_2} = \frac{11,2}{22,4} = 0,5(\text{mol})$.

PTHH:



1mol	2mol	2mol
0,25mol	0,5mol	0,5mol

a. Tính khối lượng rượu etylic:

$$n_{\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}} = n_{\text{CO}_2} = 0,5(\text{mol}).$$

$$\Rightarrow m_{\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}} = 0,5.46 = 23(\text{gam}).$$

b. Tính khối lượng glucosơ:

$$n_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6} = \frac{1}{2} n_{\text{CO}_2} = \frac{0,5}{2} = 0,25(\text{mol})$$

Theo lí thuyết:

$$\Rightarrow m_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6} = 0,25.160 = 45(\text{gam}).$$

Vì hiệu suất của quá trình lên men là 90% nên của glucosơ cần ấy là:

$$m_{\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6} = 45. \frac{100}{90} = 50(\text{gam}).$$

PHIẾU HỌC TẬP

Bài tập: Làm bài tập 5 trang 155 SGK

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

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