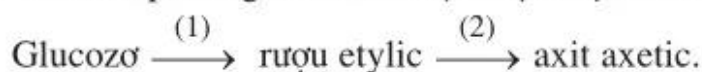


Glucosơ

50.1. Viết các phương trình hoá học thực hiện sơ đồ chuyển đổi hoá học sau :



50.2. Chất hữu cơ A là chất rắn màu trắng ở điều kiện thường, tan nhiều trong nước.

Khi đốt cháy A chỉ thu được CO_2 và H_2O . Chất A là

- A. etilen ; B. rượu etylic ; C. axit axetic ; D. glucosơ.

58

50.3. Khi oxi hoá hoàn toàn 50 gam glucosơ sẽ toả ra nhiệt lượng là 146,3 kJ.

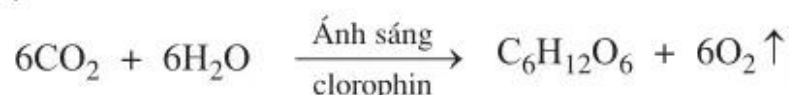
Hỏi khi oxi hoá hoàn toàn 1 mol glucosơ sẽ toả ra nhiệt lượng là bao nhiêu ?

50.4. Đốt cháy hoàn toàn m gam chất hữu cơ A cần phải dùng 19,2 gam oxi, thu được 26,4 gam CO_2 và 10,8 gam H_2O .

a) Xác định công thức đơn giản nhất của A.

b) Xác định công thức phân tử của A biết $170 \text{ gam/mol} < M_A < 190 \text{ gam/mol}$.

50.5. Phản ứng tạo ra glucosơ trong cây xanh được biểu diễn bằng phương trình hoá học sau :



Để tạo ra 1 mol glucosơ, cây xanh đã hấp thụ 2816 kJ.

Hãy tính nhiệt lượng mà cây xanh đã hấp thụ để tạo thành 1 kg glucosơ.

50.6. Từ glucosơ điều chế được giấm ăn bằng cách lên men hai giai đoạn. Tính khối lượng giấm ăn 4% thu được khi lên men 50 gam glucosơ biết hiệu suất của toàn bộ quá trình là 60%.