

## GIẢI HÓA LỚP 12: ĐÁP ÁN BÀI 6 TRANG 34 SGK HÓA HỌC

### Đề bài

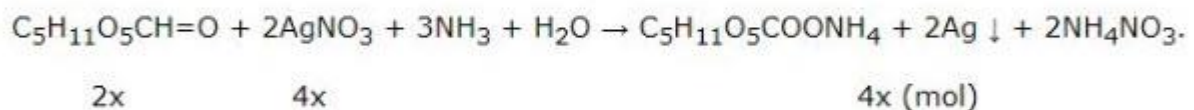
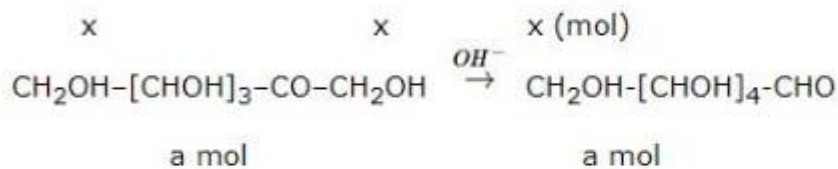
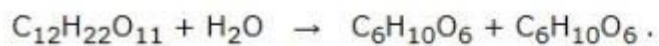
Để tráng bạc một số ruột phích, người ta phải thủy phân 100 gam saccarozo, sau đó tiến hành phản ứng tráng bạc. Hãy viết các phương trình hóa học của phản ứng xảy ra, tính khối lượng  $\text{AgNO}_3$  cần dùng và khối lượng Ag tạo ra. Giả thiết rằng các phản ứng xảy ra hoàn toàn.

### Hướng dẫn giải

- Tính số mol saccarozo
- Viết PTHH, đặt số mol vào PTHH  $\Rightarrow$  số mol  $\text{AgNO}_3$  và Ag  $\Rightarrow$  khối lượng

### ĐÁP ÁN BÀI 6 TRANG 34 SGK HÓA HỌC LỚP 12

$$n\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} = \frac{100}{342} = x \text{ (mol)}$$



$$m\text{AgNO}_3 = \frac{4 \cdot 100}{342} \cdot 170 = 198,83 \text{ (gam)};$$

$$m\text{Ag} = \frac{4 \cdot 100}{342} \cdot 108 = 126,31 \text{ (gam)}.$$