

## GIẢI BÀI 6 TRANG 155 SÁCH GIÁO KHOA HÓA LỚP 9

### Đề bài

Khi đốt cháy một loại gluxit (thuộc một trong các chất sau: glucozơ, saccarozơ) người ta thu được khối lượng  $H_2O$  và  $CO_2$  theo tỉ lệ là 33 : 88

Xác định công thức hóa học của gluxit trên.

### Hướng dẫn giải

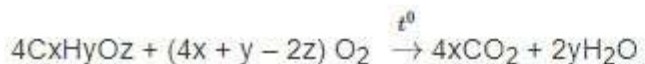
Viết PT đốt cháy:  $4C_xH_yO_z + (4x + y - 2z) O_2 \xrightarrow{t^0} 4xCO_2 + 2yH_2O$

Lập tỉ lệ số mol  $CO_2$  và  $H_2O$  theo PTHH và theo Đề bài cho. Từ đó tìm được ra x, y, z

### Đáp án bài 6 trang 155 sgk hóa lớp 9

Gọi công thức của gluxit là  $C_xH_yO_z$

PTHH của phản ứng cháy:



Theo PTHH ta có: cứ 1 mol gluxit bị đốt cháy sẽ tạo ra  $44x$  gam  $CO_2$  và  $18 \times y/2$  gam  $H_2O$

Theo đề bài:

$$\frac{m}{n} = \frac{44 \times 33}{18 \times 88} = \frac{11}{12}$$

Kết hợp với dữ kiện của đề bài ta thấy công thức phù hợp với gluxit là  $C_{12}H_{22}O_{11}$ . Đó là saccarozơ.