

Nội dung bài viết

1. [Giải Hóa học 11 Bài 18 SBT: Công nghiệp silicat](#)

1. [Bài 18.1 trang 26 sách bài tập Hóa 11](#)
2. [Bài 18.2 trang 26 sách bài tập Hóa 11](#)
3. [Bài 18.3 trang 26 sách bài tập Hóa 11](#)
4. [Bài 18.4 trang 26 sách bài tập Hóa 11](#)
5. [Bài 18.5 trang 26 sách bài tập Hóa 11](#)

Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo ngay hướng dẫn giải **Giải SBT Hóa học 11 Bài 18: Công nghiệp silicat** (chính xác nhất) được đội ngũ chuyên gia biên soạn ngắn gọn và đầy đủ dưới đây.

Giải Hóa học 11 Bài 18 SBT: Công nghiệp silicat

Bài 18.1 trang 26 sách bài tập Hóa 11

Loại thủy tinh khó nóng chảy chứa 18,43% K_2O ; 10,98% CaO và 70,59% SiO_2 có công thức dưới dạng các oxit là

- A. $K_2O.CaO.4SiO_2$.
- B. $K_2O.2CaO.6SiO_2$.
- C. $K_2O.CaO.6SiO_2$.
- D. $K_2O.3CaO.8SiO_2$

Lời giải:

Đáp án: C.

Đặt công thức dưới dạng các oxit của loại thủy tinh này là $xK_2O.yCaO.zSiO_2$

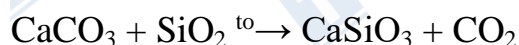
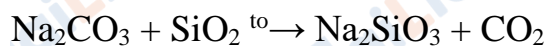
$$x : y : z = 0,196 : 0,196 : 1,1765 = 1 : 1 : 6$$

Công thức cần tìm là $K_2O.CaO.6SiO_2$.

hợp các muối natri silicat và canxi silicat nóng chảy nóng chảy, để nguội sẽ được thủy tinh rắn. Hãy viết phương trình hóa học của các phản ứng xảy ra trong quá trình trên.

Lời giải:

Các phương trình hóa học của quá trình sản xuất thủy tinh loại thông thường:



Bài 18.5 trang 26 sách bài tập Hóa 11

Canhke xi măng Poocăng gồm các hợp chất canxi silicat Ca_3SiO_5 , Ca_2SiO_4 và canxi aluminat $\text{Ca}_3(\text{AlO}_3)_2$. Hãy biểu diễn công thức của các hợp chất trên dưới dạng các oxit và tính phần trăm khối lượng của canxi oxit trong mỗi hợp chất.

Lời giải:

Công thức của hợp chất dưới dạng các oxit:

$3\text{CaO}.\text{SiO}_2$, $2\text{CaO}.\text{SiO}_2$ và $3\text{CaO}.\text{Al}_2\text{O}_3$, với phân tử khối tương ứng là: 228,0; 172,0 và 270,0.

Phần trăm khối lượng của canxi oxit trong mỗi hợp chất :

Trong Ca_3SiO_5 ,

$$\%m_{\text{CaO}}: \frac{3.56,0.100\%}{228,0} = 73,7\%.$$

Trong Ca_2SiO_4 ,

$$\%m_{\text{CaO}}: \frac{2.56,0.100\%}{172,0} = 65,1\%.$$

Trong $\text{Ca}_3(\text{AlO}_3)_2$,

$$\%m_{\text{CaO}}: \frac{3.56,0.100\%}{270,0} = 62,6\%.$$

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về **Giải SBT Hóa 11 Bài 18: Công nghiệp silicat** (ngắn gọn nhất) file PDF hoàn toàn miễn phí.