

ĐÁP ÁN BÀI 3 TRANG 134 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC 12

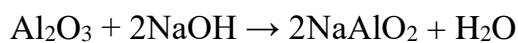
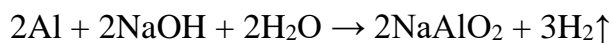
Đề bài

Cho 31,2 gam hỗn hợp bột Al và Al_2O_3 tác dụng hết với dung dịch NaOH dư thu được 13,44 lít H_2 ở đktc. Khối lượng từng chất trong hỗn hợp ban đầu lần lượt là

- A. 16,2 gam và 15 gam.
- B. 10,8 gam và 20,4 gam.
- C. 6,4 gam và 24,8 gam.
- D. 11,2 gam và 20 gam.

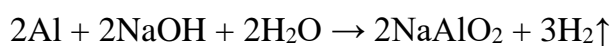
Hướng dẫn giải

Viết PTHH xảy ra, tính toán theo PTHH

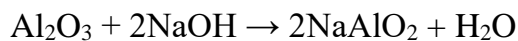


ĐÁP ÁN BÀI 3 TRANG 134 SGK HÓA HỌC LỚP 12

$$n_{\text{H}_2} = 0,6 \text{ (mol)}.$$



$$0,4 \quad \leftarrow \quad 0,6 \text{ (mol)}$$



$$\Rightarrow m_{\text{Al}} = 27 \cdot 0,4 = 10,8 \text{ (gam)}$$

$$\Rightarrow m_{\text{Al}_2\text{O}_3} = 31,2 - 10,8 = 20,4 \text{ (gam)}.$$

Đáp án B