

HƯỚNG DẪN TỰ HỌC – TUẦN 12

Bài 17: LUYỆN TẬP 3

A. Nội dung tự tìm hiểu

- Xem lại các nội dung phần kiến thức cần nhớ.
- Xem nội dung các bài tập mẫu và hoàn thành.

B. Nội dung bài học: (Các bạn ghi nội dung phần này vào vở nhé)

I. Kiến thức cần nhớ (Hãy vẽ lại sơ đồ tư duy tóm tắt kiến thức vào vở nhé)



II. Bài tập:

Bài tập 1/SGK/tr.60

Giải:

- Tên các chất tham gia: khí hydrogen và khí nitrogen.
 - Tên chất sản phẩm: ammonia
- Trước phản ứng 2 nguyên tử H liên kết với nhau, 2 nguyên tử N liên kết với nhau. Sau phản ứng 3 nguyên tử hydrogen liên kết với 1 nguyên tử nitrogen.
 - Phân tử bị biến đổi là H_2 , N_2

- Phân tử được tạo ra là: NH_3

c. – Số nguyên tử mỗi nguyên tố trước và sau phản ứng giữ nguyên là 6H và 2N.

Bài tập 3/SGK/tr.61

Giải:

a) Công thức về khối lượng:



b) Khối lượng của canxi cacbonat đã phản ứng:

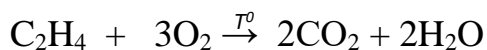
$$m_{\text{CaCO}_3} = 140 + 110 = 250 \text{ (kg)}$$

Tỉ lệ phần trăm về khối lượng của Calcium carbonate chứa trong đá vôi:

$$\%m_{\text{CaCO}_3} = \frac{m_{\text{CaCO}_3}}{m_{\text{đá vôi}}} \cdot 100\% = \frac{250}{280} \cdot 100\% = 89,29\%$$

Bài tập 4/SGK/tr.61:

a. Phương trình hóa học:



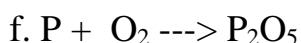
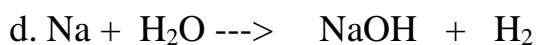
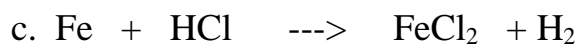
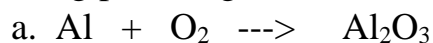
b. Tỉ lệ:

$$\text{Số phân tử } \text{C}_2\text{H}_4 : \text{Số phân tử } \text{O}_2 = 1 : 3$$

$$\text{Số phân tử } \text{C}_2\text{H}_4 : \text{Số phân tử } \text{CO}_2 = 1 : 2$$

C. Bài tập tự luyện:

Bài tập: Lập phương trình của các phản ứng sau và cho biết tỉ lệ giữa các chất có trong phản ứng:



D. Dặn dò

- Hoàn thành các bài tập ở mục “Bài tập tự luyện” và bài tập 5/SGK trang 61
- Đọc trước nội dung bài “Mol”

Chúc các em học tốt !!!