

ĐÁP ÁN BÀI 1 TRANG 60 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Hình dưới đây là sơ đồ tương trưng cho phản ứng: Giữa khí N_2 và khí H_2 tạo ra amoniac NH_3 .

Hãy cho biết:

- Tên các chất tham gia và sản phẩm?
- Liên kết giữa các nguyên tử thay đổi như thế nào? Phân tử nào biến đổi, phân tử nào được tạo ra?
- Số nguyên tử mỗi nguyên tố trước và sau phản ứng bằng bao nhiêu có giữ nguyên không?

Lời giải đáp án

a) Chất tham gia: khí nitơ, khí hiđro.

Chất tạo thành: khí amoniac.

b) Trước phản ứng hai nguyên tử H liên kết với nhau, hai nguyên tử nitơ cũng vậy. Sau phản ứng có 3 nguyên tử H liên kết với 1 nguyên tử N.

Phân tử hiđro và phân tử nitơ biến đổi phân tử amoniac được tạo thành.

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