

Giải Hóa 8 Bài 13: Phản ứng hóa học

A. Tóm tắt lý thuyết Hóa 8 bài 13: Phản ứng hóa học

1. Định nghĩa: phản ứng hóa học là quá trình làm biến đổi chất này (chất tham gia phản ứng) thành chất khác (sản phẩm hay chất tạo thành).

2. Diễn biến của phản ứng hóa học: Trong phản ứng hóa học, chỉ có liên kết giữa các nguyên tử thay đổi làm cho phân tử này biến đổi thành phân tử khác.

Chú ý: Nếu có đơn chất kim loại tham gia phản ứng thì sau phản ứng nguyên tử kim loại phải liên kết với nguyên tố khác.

3. Điều kiện để phản ứng xảy ra: Phản ứng xảy ra được khi các chất tham gia tiếp xúc với nhau, có trường hợp cần đun nóng có mặt chất xúc tác,...

4. Nhận biết có phản ứng xảy ra dựa vào dấu hiệu có chất mới tạo thành.

- Dựa vào dấu hiệu có chất mới xuất hiện, có tính chất khác với chất phản ứng.
- Dựa vào màu sắc, trạng thái, tính tan,...

B. Giải bài tập Hóa 8 trang 50, trang 51 chương 2

Bài 1 Trang 50 SGK Hóa 8

a) Phản ứng hóa học là gì?

b) Chất nào gọi là chất tham gia (hay chất phản ứng), là sản phẩm (hay chất tạo thành).

c) Trong quá trình phản ứng, lượng chất nào giảm dần, lượng chất nào tăng dần?

Đáp án hướng dẫn giải chi tiết

a) Phản ứng hóa học là quá trình làm biến đổi chất này (chất tham gia phản ứng) thành chất khác (sản phẩm hay chất tạo thành).

- b) Chất ban đầu bị biến đổi trong phản ứng gọi là chất tham gia. Chất mới sinh ra là sản phẩm hay chất tạo thành.
- c) Trong quá trình phản ứng, lượng chất tham gia giảm dần, lượng sản phẩm tăng dần.

Bài 2 Trang 50 SGK Hóa 8

- a) Vì sao nói được: khi chất có phản ứng chính là phân tử phản ứng (nếu là đơn chất kim loại thì nguyên tử phản ứng).
- b) Trong một phản ứng chỉ xảy ra sự thay đổi gì? Kết quả là gì?
- c) Theo hình 2.5 (trang 48 sgk) hãy trả lời câu: Số lượng nguyên tử mỗi nguyên tố có giữ nguyên trước và sau phản ứng không.

Đáp án hướng dẫn giải chi tiết

- a) Khi chất có phản ứng chính là phân tử phản ứng (nếu là đơn chất kim loại thì nguyên tử phản ứng) vì hạt hợp thành của hầu hết các chất là phân tử, mà phân tử thể hiện đầy đủ tính chất hóa học của chất. đơn chất kim loại có hạt hợp thành là nguyên tử, nên nguyên tử tham gia phản ứng (tạo ra liên kết với nguyên tử nguyên tố khác)
- b) Trong phản ứng hóa học chỉ xảy ra sự thay đổi liên kết giữa các nguyên tử. kết quả là chất này biến đổi thành chất khác.
- c) Theo hình 2.5 (trang 48 sgk), ta có thể nói rằng số lượng nguyên tử mỗi nguyên tố có giữ nguyên trước và sau phản ứng.

Bài 3 Trang 50 SGK Hóa 8

Ghi lại phương trình phản ứng xảy ra khi cây nến cháy (xem bài tập 3, bài 12 sgk trang 45). Cho biết tên các chất tham gia và sản phẩm trong phản ứng này?

Đáp án hướng dẫn giải chi tiết

Phản ứng hóa học:

Parafin + oxi $\rightarrow$ khí cacbon đioxit + nước

Chất tham gia phản ứng: parafin, khí oxi.

Sản phẩm: cacbon dioxit, hơi nước.

Bài 4 Trang 50 SGK Hóa 8

Hãy chép các câu sau đây với đầy đủ các cụm từ thích hợp chọn trong khung:

Rắn; lỏng; hơi; phân tử; nguyên tử.

"Trước khi cháy chất parafin ở thể.. còn khi cháy ở thể... Các... parafin phản ứng với các.. khí oxi"

Đáp án hướng dẫn giải chi tiết

"Trước khi cháy chất paraffin ở thể **rắn** còn khi cháy ở thể hơi. Các **phân tử** parafin phản ứng với các **phân tử khí oxi**".

Bài 5 Trang 51 SGK Hóa 8

Bỏ quả trứng vào dung dịch axit clohidric thấy sủi bọt ở vỏ trứng (hình trang 51/ SGK).

Biết rằng axit clohidric đã tác dụng với canxi cacbonat (chất này trong vỏ trứng) tạo ra canxi clorua (chất này tan), nước và khí cacbon đioxit thoát ra. Hãy chỉ ra dấu hiệu để nhận biết có phản ứng xảy ra. Ghi lại phương trình chữ của phản ứng?

Đáp án hướng dẫn giải chi tiết

Dấu hiệu để nhận biết phản ứng xảy ra là quả trứng sủi bọt, do khí cacbon đioxit thoát ra ngoài.

Phương trình phản ứng:

Axit clohidric + canxi cacbonat ----> canxi clorua + cacbon dioxit + nước

Chất phản ứng: axit clohidric và canxi cacbonat.

Sản phẩm: canxi clorua, khí cacbon dioxit và nước.

Bài 6 Trang 51 SGK Hóa 8

Khi than cháy trong không khí xảy ra phản ứng hóa học giữa cacbon và khí oxi.

a) Hãy giải thích vì sao cần đập vừa nhỏ than trước khi đưa vào lò đốt, dùng que lửa châm rồi quạt mạnh đến than bén cháy thì thôi?

b) Ghi lại phương trình chữ phản ứng, biết rằng sản phẩm là khí cacbon đioxit.

Đáp án hướng dẫn giải chi tiết

a) Cần đập vừa nhỏ than trước khi đưa vào lò đốt để tăng bề mặt tiếp xúc của than với khí oxi (trong không khí). Dùng que lửa châm để làm tăng nhiệt độ của than, quạt mạnh để thêm đủ oxi. Khi than bén cháy thì đã có phản ứng hóa học xảy ra.

Chú ý: than cần đập vừa nhỏ, nếu quá nhỏ thì các mảnh than xếp khít nhau làm hạn chế việc thông thoáng khí khiến than cũng khó cháy.

b) Phương trình chữ phản ứng:

Than + khí oxi → nhiệt độ cacbon đioxit + nhiệt lượng

>> Mời các bạn tham khảo thêm giải bài tập hóa 8 tại: [Giải Hóa học 8 Bài 14: Bài thực hành số 3](#)

C. Giải SBT Hóa 8 bài 13 Phản ứng hóa học

Ngoài các dạng câu hỏi bài tập sách giáo khoa hóa 8 bài 13, để củng cố nâng cao kiến thức bài học cũng như rèn luyện các thao tác kỹ năng làm bài tập. Các bạn học sinh cần bổ sung làm thêm các câu hỏi bài tập sách bài tập. Để hỗ trợ bạn đọc trong



Thư viện Đề thi - Trắc nghiệm - Tài liệu học tập miễn phí

quá trình học tập cũng như làm bài tập. VnDoc biên soạn hướng dẫn giải chi tiết bài tập SBT hóa 8 bài 13 tại: [Giải SBT Hóa 8 bài 13: Phản ứng hóa học](#)

D. Trắc nghiệm hóa 8 bài 13 Phản ứng hóa học

Để củng cố kiến thức nội dung bài học trên lớp, cũng như rèn luyện bổ sung kiến thức bài học. VnDoc đã biên soạn tổng hợp bộ câu hỏi trắc nghiệm hóa 8 bài 13 gồm 15 câu hỏi trắc nghiệm khách quan kèm đáp án hướng dẫn giải chi tiết tại: [Trắc nghiệm hóa 8 bài 13 Phản ứng hóa học](#)

.....

Xem thêm tài liệu tại đây: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-8>

