

Chuyên đề: Phản ứng oxi hóa - khử

Chuyên đề môn Hóa học lớp 8

Chuyên đề Hóa học lớp 8: **Phản ứng oxi hóa - khử** được VnDoc sưu tầm và giới thiệu tới các bạn học sinh cùng quý thầy cô tham khảo. Nội dung tài liệu sẽ giúp các bạn học sinh học tốt môn Hóa học lớp 8 hiệu quả hơn. Mời các bạn tham khảo.

Chuyên đề: Phản ứng oxi hóa - khử

A/ Lý thuyết bài: Phản ứng oxi hóa - khử

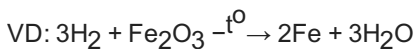
B/ Trắc nghiệm bài: Phản ứng oxi hóa - khử

A/ Lý thuyết bài: Phản ứng oxi hóa - khử

1. Sự khử. Sự oxi hóa

Sự khử là sự tách oxi khỏi một chất

Sự oxi hóa là sự tác dụng của oxi với một chất



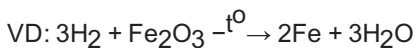
- quá trình kết hợp của nguyên tử O trong Fe_2O_3 với H_2 gọi là quá trình oxi hóa. Ta nói đã xảy ra sự oxi hóa H_2 tạo thành H_2O

- quá trình tách oxi khỏi Fe_2O_3 gọi là quá trình khử. Ta nói đã xảy ra sự khử Fe_2O_3 tạo ra Fe

2. chất khử. Chất oxi hóa

chất chiếm oxi của chất khác gọi là chất khử

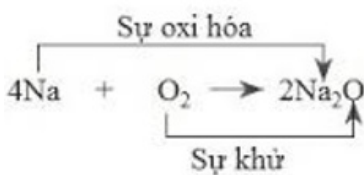
chất nhường oxi cho chất khác là chất oxi hóa



- H_2 là chất khử

- Fe_2O_3 là chất oxi hóa

3. Phản ứng oxi hóa – khử



Sự khử và sự oxi hóa là hai quá trình tuy ngược nhau nhưng xảy ra đồng thời trong cùng một phản ứng hóa học. Phản ứng hóa học này được gọi là phản ứng oxi hóa – khử

Phản ứng oxi hóa – khử là phản ứng hóa học trong đó xảy ra đồng thời sự oxi hóa và sự khử

4. Tầm quan trọng của phản ứng oxi hóa – khử

- Cơ sở của nhiều công nghệ sản xuất trong luyện kim và công nghiệp hóa học

- Diễn ra trong quá trình kim loại bị phá hủy trong tự nhiên

B/ Trắc nghiệm bài: Phản ứng oxi hóa - khử

Câu 1: Tên gọi khác của chất khử là:

- A. Chất oxi hóa
- B. Chất bị khử

C. Chất bị oxi hóa

D. Chất lấy Oxi

Câu 2: Chọn đáp án đúng

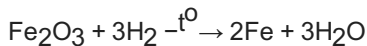
A. Sự tách Oxi khỏi hợp chất được gọi là sự oxi hóa

B. Sự tác dụng của oxi với một chất gọi là sự khử

C. Chất khử là chất chiếm oxi của chất khác

D. Chất oxi hóa là chất chiếm oxi của chất khác

Câu 3: Cho phản ứng sau, xác định chất khử

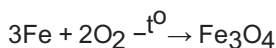


A. Fe_2O_3 B. H_2 C. Fe D. H_2O

Câu 4: Oxit nào bị khử bởi Hidro:

A. Na_2O B. CaO C. Fe_3O_4 D. BaO

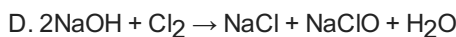
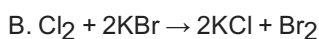
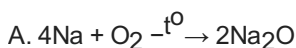
Câu 5: Cho phản ứng:



Chất nào là chất khử?

A. Fe B. O_2 C. Fe_3O_4 D. Cả A & B

Câu 6: Phản ứng nào không phải phản ứng oxi hóa – khử:



Câu 7: Phát biểu nào không đúng:

A. Phản ứng oxi hóa khử là phản ứng luôn xảy ra đồng thời sự oxi hóa và sự khử

B. Phản ứng oxi hóa khử là phản ứng trong đó có sự thay đổi số oxi hóa của 1 số nguyên tố

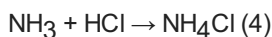
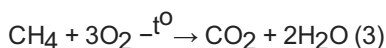
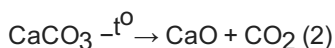
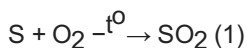
C. Phản ứng oxi hóa khử là phản ứng trong đó có sự thay đổi số oxi hóa của tất cả nguyên tố

D. Phản ứng oxi hóa khử là phản ứng trong đó có sự trao đổi e giữa các nguyên tử

Câu 8: Đốt cháy hoàn toàn 4,8g bột than trong không khí. Thể tích khí thu được sau phản ứng là

A. 8,96 (l) B. 8,96 (ml) C. 0,896 (l) D. 0,48l

Câu 9: Cho các phản ứng sau, những phản ứng nào là phản ứng oxi hóa – khử



A. (1) & (2)

B. (2) & (3)

C. (1) & (3)

D. (3) & (4)

Câu 10: Chọn đáp án sai:

- A. Sự khử và oxi hóa là 2 quá trình giống nhau
- B. Chất khử là chất chiếm oxi của chất khác
- C. Chất oxi hóa là chất chiếm oxi của chất khác
- D. Phản ứng oxi hóa – khử xảy ra đồng thời sự oxi hóa và sự khử

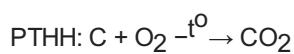
Đáp án:

1.C	2.C	3.B	4.C	5.A
6.C	7.C	8.A	9.C	10.A

Hướng dẫn:

Câu 8:

$$n_C = \frac{m}{M} = \frac{4,8}{12} = 0,4 \text{ (mol)}$$



Ta thấy: $n_C = n_{CO_2} = 0,4 \text{ mol}$

$$\rightarrow V_{CO_2} = n \cdot 22,4 = 8,96 \text{ (l)}$$

Với chuyên đề: Phản ứng oxi hóa - khử trên đây chúng ta có thể hiểu rõ về sự oxi hóa khử, công thức, tính chất hóa học của phản ứng oxi hóa khử.

Trên đây VnDoc đã giới thiệu tới các bạn lý thuyết Hóa học 8: [Chuyên đề: Phản ứng oxi hóa - khử](#). Để có kết quả cao hơn trong học tập, VnDoc xin giới thiệu tới các bạn học sinh tài liệu Chuyên đề Hóa học 8, Giải bài tập Hóa học lớp 8, Giải bài tập Vật Lí 8, Tài liệu học tập lớp 8 mà VnDoc tổng hợp và giới thiệu tới các bạn đọc.