

Giải Bài 1 trang 86 SGK Hoá 10

Cho phản ứng : $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$.

Trong phản ứng này, nguyên tử natri.

- A. bị oxi hóa.
- B. bị khử.
- C. vừa bị oxi hóa, vừa bị khử.
- D. không bị oxi hóa, không bị khử.

Chọn đáp án đúng

Lời giải:

A đúng.

Giải Bài 2 Hoá 10 SGK trang 86

Cho phản ứng: $\text{Zn} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{Cu}$.

Trong phản ứng này, 1 mol ion Cu^{2+} ;

- A. đã nhận 1 mol electron.
- B. đã nhận 2 mol electron.
- C. đã nhường 1 mol electron.
- D. đã nhường 2 mol electron.

Chọn đáp án đúng.

Lời giải:

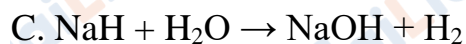
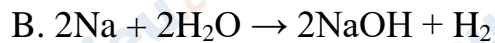
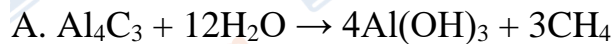
B đúng



⇒ 1 mol Cu^{2+} đã nhận 2mol electron

Giải Bài 3 SGK Hoá 10 trang 89

Cho các phản ứng sau:



Phản ứng nào không phải phản ứng oxi hóa – khử?

Lời giải:

A đúng.

Vì không có sự thay đổi số oxi hóa của các nguyên tố trước và sau phản ứng

Giải Bài 4 trang 86 SGK Hoá 10

Dấu hiệu để nhận biết một phản ứng oxi hóa – khử:

A. Tạo ra chất kết tủa.

B. Tạo ra chất khí.

C. Có sự thay đổi màu sắc của các chất.

D. Có sự thay đổi số oxi hóa của một hay một số nguyên tố.

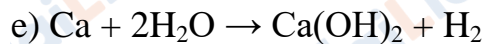
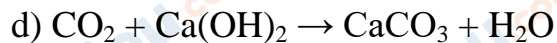
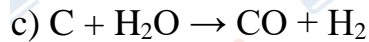
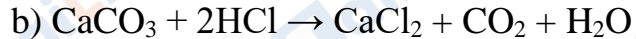
Chọn đáp án đúng.

Lời giải:

D đúng.

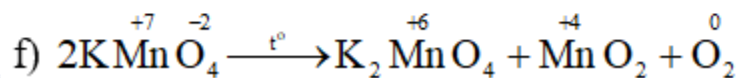
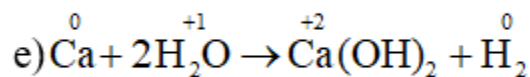
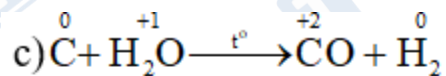
Giải Bài 5 Hoá 10 SGK trang 87

Trong những phản ứng sau đây, phản ứng nào là phản ứng oxi hóa – khử? Giải thích.



Lời giải:

Trong những phản ứng trên chỉ có phản ứng c), e), f) là những phản ứng oxi hóa – khử vì có sự thay đổi số oxi hóa của các nguyên tố

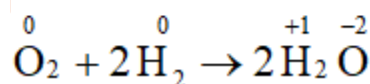
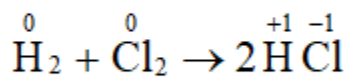
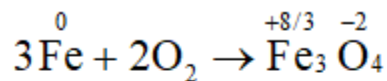


Giải Bài 6 trang 87 SGK Hoá 10

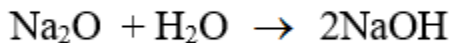
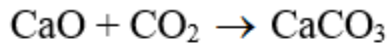
Lấy ba thí dụ phản ứng hóa hợp thuộc loại phản ứng oxi hóa – khử và ba thí dụ phản ứng hóa hợp không là loại phản ứng oxi hóa – khử.

Lời giải:

- Ba thí dụ phản ứng hóa hợp thuộc loại phản ứng oxi hóa – khử :



- Ba thí dụ phản ứng hóa hợp không thuộc loại phản ứng oxi hóa – khử :

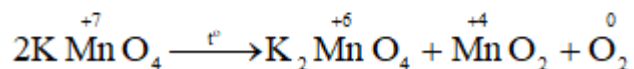
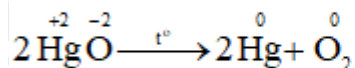
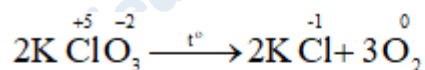


Giải Bài 7 Hoá 10 SGK trang 87

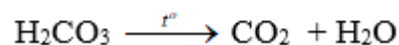
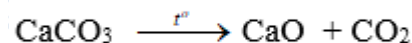
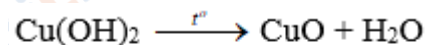
Lấy ba thí dụ phản ứng phân hủy là loại phản ứng oxi hóa – khử và ba thí dụ phản ứng phân hủy không là loại phản ứng oxi hóa – khử.

Lời giải:

- Ba thí dụ phản ứng phân hủy là phản ứng oxi hóa – khử:



- Ba thí dụ phản ứng phân hủy không phải là phản ứng oxi hóa – khử:



Giải Bài 8 SGK Hoá 10 trang 87

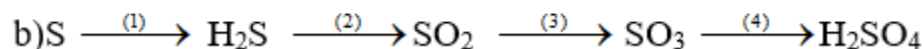
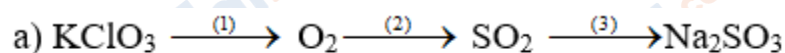
Vì sao phản ứng thế luôn luôn là loại phản ứng oxi hóa – khử?

Lời giải:

Sở dĩ phản ứng thế luôn luôn là loại phản ứng oxi hóa – khử vì trong phản ứng thế, bao giờ cũng có sự thay đổi số oxi hóa của các nguyên tố.

Giải Bài 9 trang 87 SGK Hoá 10

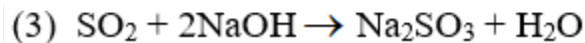
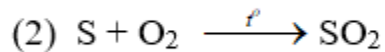
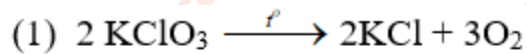
Viết phương trình hóa học của các phản ứng biểu diễn các chuyển đổi sau:



Trong các phản ứng trên, phản ứng nào là phản ứng oxi hóa – khử?

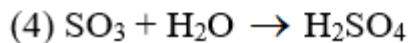
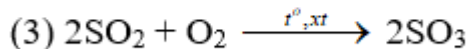
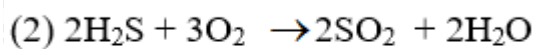
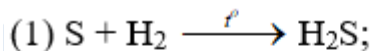
Lời giải:

a)



Phản ứng oxi hóa – khử là (1) và (2).

b)



Phản ứng oxi hóa – khử là: (1), (2), (3)