

Nội dung bài viết

1. [Giải Hóa học 10 Bài 17 SBT: Phản ứng oxi hóa khử](#)

1. [Bài 17.1 trang 40 sách bài tập Hóa 10](#)
2. [Bài 17.2 trang 40 sách bài tập Hóa 10](#)
3. [Bài 17.3 trang 40 sách bài tập Hóa 10](#)
4. [Bài 17.4 trang 40 sách bài tập Hóa 10](#)
5. [Bài 17.5 trang 40 sách bài tập Hóa 10](#)
6. [Bài 17.6 trang 40 sách bài tập Hóa 10](#)
7. [Bài 17.7 trang 40 sách bài tập Hóa 10](#)
8. [Bài 17.8 trang 41 sách bài tập Hóa 10](#)
9. [Bài 17.9 trang 41 sách bài tập Hóa 10](#)
10. [Bài 17.10 trang 41 sách bài tập Hóa 10](#)
11. [Bài 17.11 trang 41 sách bài tập Hóa 10](#)
12. [Bài 17.12 trang 41 sách bài tập Hóa 10](#)
13. [Bài 17.13 trang 41 sách bài tập Hóa 10](#)
14. [Bài 17.14 trang 41 sách bài tập Hóa 10](#)
15. [Bài 17.15 trang 43 sách bài tập Hóa 10](#)
16. [Bài 17.16 trang 43 sách bài tập Hóa 10](#)
17. [Bài 17.17 trang 43 sách bài tập Hóa 10](#)
18. [Bài 17.18 trang 43 sách bài tập Hóa 10](#)
19. [Bài 17.19 trang 43 sách bài tập Hóa 10](#)

Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo ngay hướng dẫn giải **Giải SBT Hóa học 10 Bài 17: Phản ứng oxi hóa khử** (chính xác nhất) được đội ngũ chuyên gia biên soạn ngắn gọn và đầy đủ dưới đây.

***Giải Hóa học 10 Bài 17 SBT: Phản ứng oxi hóa khử***

**Bài 17.1 trang 40 sách bài tập Hóa 10**

Cho phản ứng oxi hóa - khử sau:  $MnO_2 + 4HCl \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + 2H_2O$

Chọn chất và quá trình tương ứng ở cột II ghép vào chỗ trống ở cột I cho phù hợp

Cột I

Cột II

- 1)  $\text{Cl}^-$
- a) Chất oxi hóa 2)  $\text{Mn}^{2+}$
- b) Chất khử 3)  $\text{Cl}^0$
- c) Sự oxi hóa 4)  $\text{Mn}^{+4}$
- d) Sự khử 5)  $\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}^0 + 1e$
- 6)  $\text{Mn}^{+4} + 2e \rightarrow \text{Mn}^{+2}$

**Lời giải:**

- a) -4 b) -1 c) -5 d) -6

**Bài 17.2 trang 40 sách bài tập Hóa 10**

Dấu hiệu nào sau đây dùng để nhận biết phản ứng oxi hóa - khử?

- A. Tạo ra chất kết tủa
- B. Tạo ra chất khí
- C. Màu sắc của các chất thay đổi
- D. Có sự thay đổi số oxi hóa của một số nguyên tố

**Lời giải:**

Đáp án D

**Bài 17.3 trang 40 sách bài tập Hóa 10**

Trong phản ứng:  $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCl} + \text{HClO}$

các nguyên tử Cl

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

D. không bị oxi hóa, không bị khử

**Lời giải:**

Đáp án C

**Bài 17.4 trang 40 sách bài tập Hóa 10**

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

các nguyên tử Na

A. bị oxi hoá.

B. bị khử.

C. vừa bị oxi hoá, vừa bị khử.

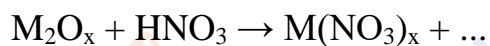
D. không bị oxi hoá, không bị khử.

**Lời giải:**

Đáp án A

**Bài 17.5 trang 40 sách bài tập Hóa 10**

Cho phản ứng:



Phản ứng trên thuộc loại phản ứng trao đổi khi x có giá trị là

A.  $x = 1$

B.  $x = 2$ .

C.  $x = 1$  hoặc  $x = 2$

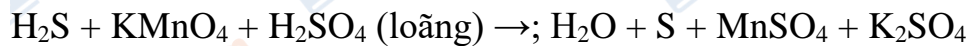
D.  $x = 3$ .

**Lời giải:**

Đáp án D

**Bài 17.6 trang 40 sách bài tập Hóa 10**

Cho sơ đồ phản ứng sau :



Hệ số của các chất tham gia trong PTHH của phản ứng trên lần lượt là

- A. 3,2, 5
- B. 5,2, 3.
- C. 2, 2, 5.
- D. 5, 2, 4.

**Lời giải:**

Đáp án B

**Bài 17.7 trang 40 sách bài tập Hóa 10**

Cho dãy các chất và ion : Zn, ZnO, Fe, FeO, S, SO<sub>2</sub>, SO<sub>3</sub>, N<sub>2</sub>, HBr, Cu<sup>2+</sup>, Br<sup>-</sup>

Số chất và ion có cả tính oxi hoá và tính khử là

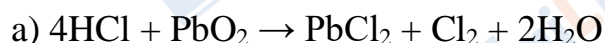
- A. 7
- B. 5
- C. 4
- D. 6

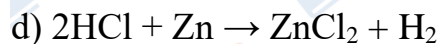
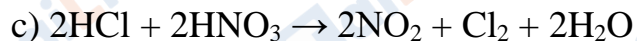
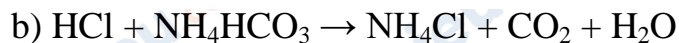
**Lời giải:**

Đáp án B

**Bài 17.8 trang 41 sách bài tập Hóa 10**

Cho các phản ứng sau :





Số phản ứng trong đó HCl thể hiện tính khử là

A. 2

B. 3.

C. 1.

D. 4.

**Lời giải:**

Đáp án A

**Bài 17.9 trang 41 sách bài tập Hóa 10**

Khi cho Cu tác dụng với dung dịch chứa  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng và  $\text{NaNO}_3$  vai trò của  $\text{NaNO}_3$  trong phản ứng là

A. chất xúc tác.

C. môi trường.

B. Chất oxi hóa

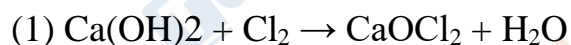
D. chất khử

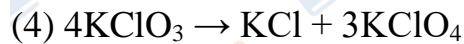
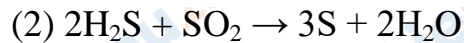
**Lời giải:**

Đáp án B

**Bài 17.10 trang 41 sách bài tập Hóa 10**

Cho các phản ứng:





Phản ứng oxi hoá - khử là

A. 1, 2, 3,4,5.

B. 1,2,3.

C. 1,2, 3,4.

D. 1,4.

**Lời giải:**

Đáp án C

### **Bài 17.11 trang 41 sách bài tập Hóa 10**

Cho dung dịch X chứa  $\text{KMnO}_4$  và  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (loãng) lần lượt vào các dung dịch:  $\text{FeCl}_2$ ,  $\text{FeSO}_4$ ,  $\text{CuSO}_4$ ,  $\text{MgSO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{HCl}$  (đặc)

Số trường hợp có xảy ra phản ứng oxi hoá - khử là

A. 6.

B. 4.

C. 3.

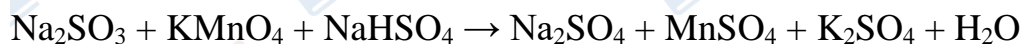
D. 5

**Lời giải:**

Đáp án B

**Bài 17.12 trang 41 sách bài tập Hóa 10**

Cho phản ứng :



Sau khi cân bằng tổng các hệ số của các chất (các số nguyên, tối giản) trong phương trình hoá học trên là

A. 23.

B. 27.

C. 47

D.31

**Lời giải:**

Đáp án B

**Bài 17.13 trang 41 sách bài tập Hóa 10**

Trong phòng thí nghiệm, khí clo được điều chế theo phản ứng :



Để điều chế được 1 mol khí clo, số mol  $\text{KMnO}_4$  và  $\text{HCl}$  cần dùng lần lượt là

A. 0,2 và 2,4.

B. 0,2 và 2,8.

C. 0,4 và 3,2.

D. 0,2 và 4,0.

**Lời giải:**

Đáp án C



**Bài 17.14 trang 41 sách bài tập Hóa 10**

Nguyên tử nitơ trong chất nào sau đây có hóa trị và số oxi hóa có cùng trị số?

- A.  $N_2$
- B.  $NH_3$
- C.  $NH_4Cl$
- D.  $HNO_3$

**Lời giải:**

Đáp án B

**Bài 17.15 trang 43 sách bài tập Hóa 10**

Cho các quá trình chuyển đổi sau đây :

- a)  $SO_3 \rightarrow H_2SO_4$
- b)  $H_2SO_4 \rightarrow SO_2$
- c)  $HNO_3 \rightarrow NO_2$
- d)  $KClO_3 \rightarrow KClO_4$
- e)  $KNO_3 \rightarrow KNO_2$
- g)  $FeCl_2 \rightarrow FeCl_3$

Hãy cho biết trong quá trình nào có phản ứng oxi hoá - khử xảy ra ?

**Lời giải:**



a)  $S^{+6} O_3 H_2 S^{+6} O_4$ : không có phản ứng oxi hóa – khử.

b)  $H_2 S^{+6} O_4 \rightarrow S^{+4} O_2$  có phản ứng oxi hóa – khử.

$H N^{+5} O_3 \rightarrow N^{+4} O_2$ : có phản ứng oxi hóa – khử.

$K C l^{+5} O_3 \rightarrow K C l^{+7} O_4$ : có phản ứng oxi hóa – khử.

$K N^{+5} O_3 \rightarrow K N^{+3} O_2$ : có phản ứng oxi hóa – khử.

$F e^{2+} C l_2 \rightarrow F e^{+3} C l_3$ : có phản ứng oxi hóa – khử.

### Bài 17.16 trang 43 sách bài tập Hóa 10

Nêu một số quá trình oxi hoá - khử thường gặp trong đời sống hằng ngày.

**Lời giải:**

- Đốt cháy nhiên liệu :

+ Đốt than :  $C + O_2 \rightarrow CO_2$

+ Đốt khí tự nhiên :  $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$

+ Đốt gaz (bếp gaz, bật lửa gaz) :  $2C_4H_{10} + 13O_2 \rightarrow 8CO_2 + 10H_2O$

Sự hô hấp, sự quang hợp, sự han gỉ, sự thổi rửa, sự nổ,...

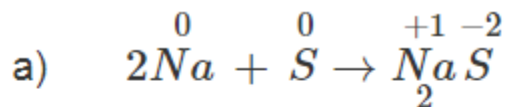
### Bài 17.17 trang 43 sách bài tập Hóa 10

Trong các phản ứng sau, chất nào là chất oxi hoá ? Chất nào là chất khử ?

a)  $2Na + S \rightarrow Na_2S$

b)  $Zn + FeSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Fe$

Lời giải:



Chất oxi hóa    chất khử



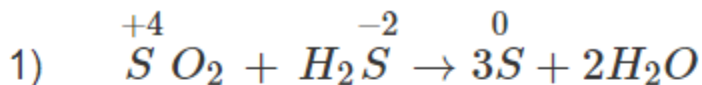
Chất oxi hóa    chất khử

### Bài 17.18 trang 43 sách bài tập Hóa 10

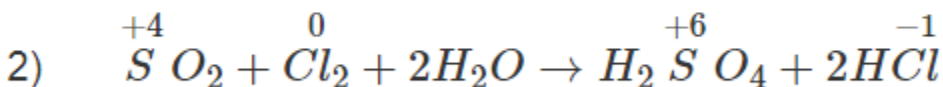
Hoàn thành PTHH của các phản ứng khi sục khí SO<sub>2</sub> vào dung dịch H<sub>2</sub>S à dung dịch nước clo. Trong các phản ứng đó, SO<sub>2</sub> đóng vai trò chất oxi hoá hay chất khử ?



Lời giải:



Chất oxi hóa    chất khử.



Chất khử    chất oxi hóa

ở (1) SO<sub>2</sub> đóng vai trò là chất khử

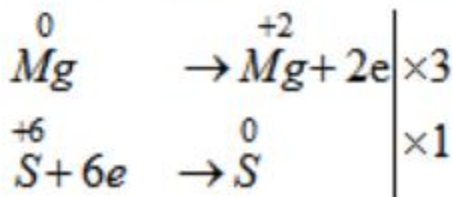
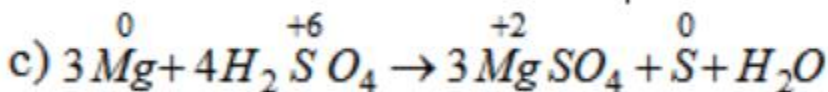
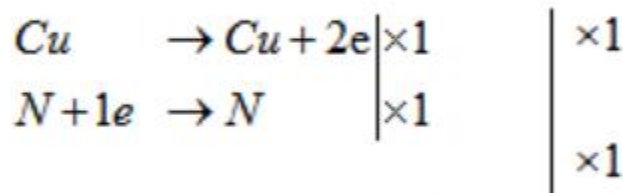
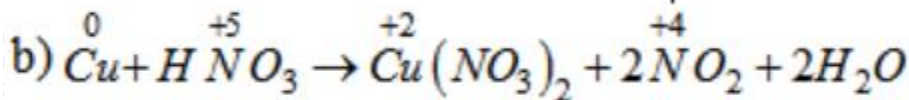
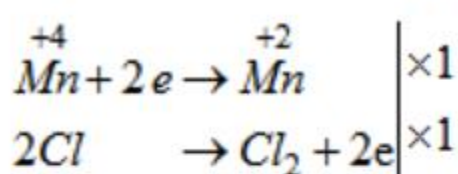
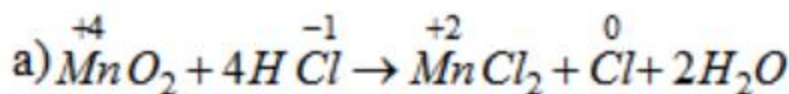
ở (2) SO<sub>2</sub> đóng vai trò là chất oxi hóa.

**Bài 17.19 trang 43 sách bài tập Hóa 10**

Lập PTHH của các phản ứng oxi hoá - khử sau đây theo phương pháp thăng bằng electron :

- a) Cho  $MnO_2$ , tác dụng với dung dịch axit  $HCl$  đặc thu được  $Cl_2$ ,  $MnO_2$  và  $H_2O$
- b) Cho  $Cu$  tác dụng với dung dịch axit  $HNO_3$  đặc, nóng thu được  $Cu(NO_3)_2$ ,  $NO_2$  và  $H_2O$
- c) Cho  $Mg$  tác dụng với dung dịch  $H_2SO_4$  đặc, nóng thu được  $MgSO_4$ ,  $S$ ,  $H_2O$

**Lời giải:**



►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về **Giải SBT Hóa 10 Bài 17: Phản ứng oxi hóa khử** (ngắn gọn nhất) file PDF hoàn toàn miễn phí.