

Nội dung bài viết

1. [Giải Hóa học 10 Bài 22 SBT: Clo](#)

- [1. Bài 22.1 trang 52 sách bài tập Hóa 10](#)
- [2. Bài 22.2 trang 52 sách bài tập Hóa 10](#)
- [3. Bài 22.3 trang 52 sách bài tập Hóa 10](#)
- [4. Bài 22.4 trang 52 sách bài tập Hóa 10](#)
- [5. Bài 22.5 trang 52 sách bài tập Hóa 10](#)
- [6. Bài 22.6 trang 52 sách bài tập Hóa 10](#)
- [7. Bài 22.7 trang 53 sách bài tập Hóa 10](#)
- [8. Bài 22.8 trang 53 sách bài tập Hóa 10](#)
- [9. Bài 22.9 trang 53 sách bài tập Hóa 10](#)
- [10. Bài 22.10 trang 53 sách bài tập Hóa 10](#)
- [11. Bài 22.11 trang 53 sách bài tập Hóa 10](#)
- [12. Bài 22.12 trang 54 sách bài tập Hóa 10](#)
- [13. Bài 22.13 trang 54 sách bài tập Hóa 10](#)
- [14. Bài 22.14 trang 54 sách bài tập Hóa 10](#)
- [15. Bài 22.15 trang 54 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 22: Clo** (chính xác nhất) được đội ngũ chuyên gia biên soạn ngắn gọn và đầy đủ dưới đây.

Giải Hóa học 10 Bài 22 SBT: Clo

Bài 22.1 trang 52 sách bài tập Hóa 10

PTHH nào sau đây biểu diễn đúng phản ứng của dây sắt nóng đỏ cháy trong khí Cl_2

- A. $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_2$
- B. $2\text{Fe} + 3\text{Cl} \rightarrow 2\text{FeCl}_3$
- C. $3\text{Fe} + 4\text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_2 + 2\text{FeCl}_3$
- D. $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl} + \text{Cl}$

Lời giải:

Đáp án B

Bài 22.2 trang 52 sách bài tập Hóa 10

Lá đồng khi đốt nóng có thể cháy sáng trong khí A.

A là khí nào trong số các khí sau ?

A. CO

B. Cl₂

C. H₂.

D. N₂

Lời giải:

Đáp án B

Bài 22.3 trang 52 sách bài tập Hóa 10

Trong phản ứng : $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCl} + \text{HClO}$ phát biểu nào sau đây đúng ?

A. Clo chỉ đóng vai trò chất oxi hoá.

B. Clo chỉ đóng vai trò chất khử.

C. Clo vừa đóng vai trò chất oxi hoá, vừa đóng vai trò chất khử.

D. Nước đóng vai trò chất khử.

Lời giải:

Đáp án C

Bài 22.4 trang 52 sách bài tập Hóa 10

Trong các phản ứng hóa học, để chuyển thành anion, nguyên tử clo đã

A. nhận thêm 1 electron

- B. nhận thêm 1 proton
- C. nhường đi 1 electron
- D. nhường đi 1 notron

Lời giải:

Đáp án A

Bài 22.5 trang 52 sách bài tập Hóa 10

Trong phòng thí nghiệm khí clo thường được điều chế bằng cách oxi hóa hợp chất nào sau đây

- A. NaCl
- B. HCl
- C. KClO₃
- D. KMnO₄

Lời giải:

Đáp án B

Bài 22.6 trang 52 sách bài tập Hóa 10

Cl₂ không phản ứng với chất nào sau đây

- A. NaOH
- B. NaCl
- C. Ca(OH)₂
- D. NaBr

Lời giải:

Đáp án B

Bài 22.7 trang 53 sách bài tập Hóa 10

Khối lượng Cl_2 đủ để tác dụng với kim loại nhôm tạo thành 26,7g AlCl_3 là

- A. 23,1g
- B. 21,3g
- C. 12,3g
- D. 13,2g

Lời giải:

Đáp án B

Bài 22.8 trang 53 sách bài tập Hóa 10

Số mol Cl_2 thu được khi cho 0,2 mol KClO_3 tác dụng với dung dịch HCl đặc, dư là

- A. 0,3
- B. 0,4
- C. 0,5
- D. 0,6

Lời giải:

Đáp án D

Bài 22.9 trang 53 sách bài tập Hóa 10

Khí Cl_2 điều chế bằng cách cho MnO_2 tác dụng với dung dịch HCl đặc thường bị lẫn tạp chất là khí HCl . Có thể dùng dung dịch nào sau đây để loại tạp chất là tốt nhất

- A. Dung dịch NaOH
- B. Dung dịch AgNO_3
- C. Dung dịch NaCl

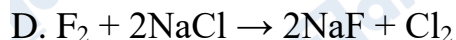
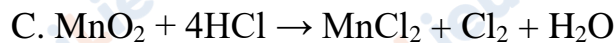
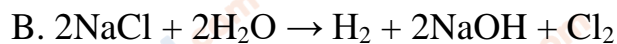
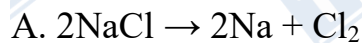
D. Dung dịch KMnO_4

Lời giải:

Đáp án D

Bài 22.10 trang 53 sách bài tập Hóa 10

Phản ứng nào sau đây được dùng để điều chế clo trong phòng thí nghiệm



Lời giải:

Đáp án C

Bài 22.11 trang 53 sách bài tập Hóa 10

Hỗn hợp nào sau đây có thể tồn tại ở bất kì điều kiện nào

A. H_2 và O_2

B. N_2 và O_2

C. Cl_2 và O_2

D. SO_2 và O_2

Lời giải:

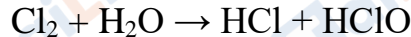
Đáp án C

Bài 22.12 trang 54 sách bài tập Hóa 10

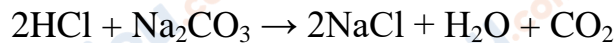
Phản ứng nào xảy ra khi sục khí clo vào dung dịch Na_2CO_3

Lời giải:

+ Khí clo tác dụng với nước tạo ra các axit :



+ Axit mạnh (HCl) tác dụng với muối :



Bài 22.13 trang 54 sách bài tập Hóa 10

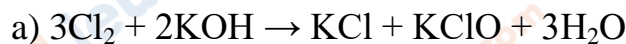
Dẫn khí Cl_2 vào

a) Dung dịch KOH ở nhiệt độ thường.

b) Dung dịch KOH đun nóng tới gần 100°C .

Hãy viết PTHH của phản ứng xảy ra trong mỗi trường hợp. Cho biết vai trò của clo trong mỗi phản ứng oxi hoá - khử đó

Lời giải:



Trong các phản ứng trên, clo vừa là chất oxi hoá, vừa là chất khử. Đó là các phản ứng tự oxi hoá, tự khử (hay còn gọi là phản ứng tự oxi hoá - khử).

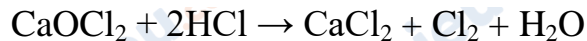
Bài 22.14 trang 54 sách bài tập Hóa 10

Nêu nguyên tắc của việc điều chế khí Cl_2 trong phòng thí nghiệm. Viết PTHH của 5 phản ứng minh họa.

Lời giải:

Cho chất oxi hoá mạnh tác dụng với dung dịch HCl đặc (tùng chất oxi hoá mạnh để oxi hoá ion clorua Cl^- thành đơn chất clo).





Bài 22.15 trang 54 sách bài tập Hóa 10

Cho 2 nguyên tố X và Y thuộc hai chu kì liên tiếp ($Z_X < Z_Y$) và cùng số thứ tự của nhóm trong bảng tuần hoàn (nhóm A và nhóm B).

- Nguyên tố X tạo thành hợp chất ion với clo ứng với công thức XC1 .

- Nguyên tố Y cũng tạo thành hợp chất với clo hợp chất YC1 trong đó khối lượng của clo chiếm 24,7%.

Xác định các nguyên tố X và Y.

Lời giải:

X tạo bởi chất ion với clo có công thức là XC1 , vậy X là kim loại có hoá trị I.

Y cùng số nhóm với X vậy cũng có hoá trị I, công thức clorua của nó là YC1 .

Ta có:

$$\frac{M_Y}{M_{\text{Cl}}} = \frac{75,3}{24,7} \Rightarrow M_Y = \frac{35,5 \cdot 75,3}{24,7} = 108,2$$

(M_Y và M_{Cl} lần lượt là NTK của nguyên tố Y và nguyên tố clo). Đó là Ag. Nguyên tố X cùng chu kì, cùng số thứ tự nhóm với Ag là kali (K)

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về **Giải SBT Hóa 10 Bài 22: Clo** (ngắn gọn nhất) file PDF hoàn toàn miễn phí.