

Nội dung bài viết

1. [Giải bài 1 trang 134 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
2. [Giải bài 2 trang 134 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
3. [Giải bài 3 trang 134 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
4. [Giải bài 4 trang 134 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)
5. [Giải bài 5 trang 134 SGK Hóa lớp 10 nâng cao](#)

Với bộ tài liệu giải bài tập **SGK Hóa 10 nâng cao Bài 32: Hợp chất có oxi của clo**, hướng dẫn cách giải chi tiết cho từng câu hỏi, từng phần học bám sát nội dung chương trình sách giáo khoa bộ môn Hóa nâng cao lớp 10. Nội dung chi tiết các em xem tại đây.

### ***Giải bài 1 trang 134 SGK Hóa lớp 10 nâng cao***

Chất  $KClO_4$  có tên là gì?

- A. Kali clorat.
- B. Kali clorit.
- C. Kali hipoclorit.
- D. Kali peclorat.

**Lời giải:**

Chọn D

### ***Giải bài 2 trang 134 SGK Hóa lớp 10 nâng cao***

Đọc tên các hợp chất sau đây và cho biết số oxi hóa của clo trong từng hợp chất:

$Cl_2O$ ,  $KClO_3$ ,  $HClO$ ,  $Cl_2O_3$ ,  $CaCl_2$ ,  $HClO_2$ ,  $Cl_2O_7$ ,  $Ca(ClO)_2$ ,  $HClO_3$ ,  $CaOCl_2$ ,  $Ca(ClO_3)_2$ .

**Lời giải:**

$\overset{+1}{Cl}_2 O$  : điclo oxit

$H \overset{+1}{Cl} O$  : axit hipoclorơ

$K \overset{+5}{Cl} O_3$  : Kali clorat

$\overset{+3}{Cl}_2 O_3$  : điclo trioxit

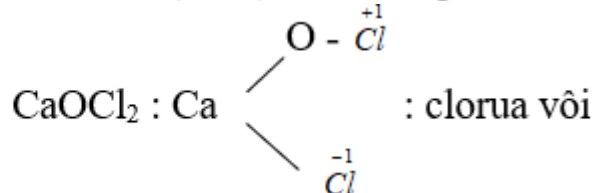
$Ca \overset{-1}{Cl}_2$  : canxi clorua

$H \overset{+3}{Cl} O_2$  axit clorơ

$\overset{+7}{Cl}_2 O_7$  : điclo heptaoxit

$Ca(\overset{+1}{Cl} O)_2$  : canxi hipoclorit

$H \overset{+5}{Cl} O_3$  : axit cloric



$Ca(\overset{+5}{Cl} O_3)_2$  : canxi clorat canxi clorua hipoclorit

### Giải bài 3 trang 134 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Hãy cho biết tính chất hóa học quan trọng nhất của nước Gia - ven, clorua vôi và ứng dụng của chúng. Vì sao clorua vôi được sử dụng nhiều hơn nước Gia - ven?

#### Lời giải:

- Tính chất hóa học quan trọng nhất của nước Gia-ven, clorua vôi là tính oxi hóa mạnh.
- Ứng dụng chủ yếu của nước Gia-ven, clorua vôi là: tẩy trắng vải sợi, giấy, sát trùng, tẩy uế,...
- Clorua vôi được sử dụng nhiều hơn nước Gia-ven là do clorua vôi có hàm lượng hipoclorit cao hơn, dễ bảo quản và dễ chuyên chở hơn.

### Giải bài 4 trang 134 SGK Hóa lớp 10 nâng cao

Cho các hóa chất NaCl (r), MnO<sub>2</sub> (r), NaOH (dd), KOH (dd), H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (dd đặc), Ca(OH)<sub>2</sub> (r). Từ các hóa chất đó, có thể điều chế được các chất sau đây hay không?

- a) Nước Gia-ven.
- b) Kali clorat.
- c) Clorua vôi.

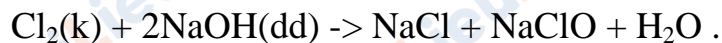
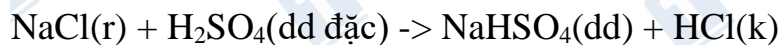
d) Oxi.

e) Lưu huỳnh đioxit.

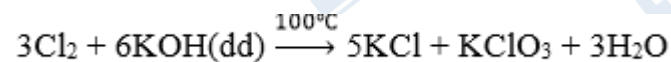
Viết phương trình hóa học của các phản ứng xảy ra.

**Lời giải:**

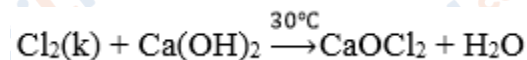
a) Nước Gia—ven:



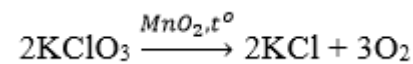
b) Kali clorat:



c) Clorua vôi:



d) Oxi:



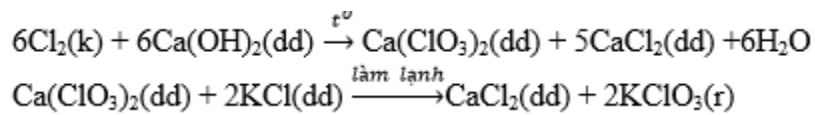
e) Lưu huỳnh đioxit: Các hóa chất đã cho không đủ để điều chế  $\text{SO}_2$ .

**Giải bài 5 trang 134 SGK Hóa lớp 10 nâng cao**

Để điều chế kali clorat với giá thành hạ, người ta thường làm như sau: Cho khí clo đi qua nước vôi đun nóng, lấy dung dịch thu được trộn với KCl và làm lạnh. Khi đó kali clorat sẽ kết tinh. Hãy viết phương trình hóa học của các phản ứng xảy ra và giải thích vì sao kali clorat kết tinh?

**Lời giải:**

Các phản ứng xảy ra.



KClO<sub>3</sub> có độ tan nhỏ hơn CaCl<sub>2</sub> nên kết tinh.

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về giải bài tập **SGK Hóa học lớp 10 nâng cao Bài 32: Hợp chất có oxi của clo**, file PDF hoàn toàn miễn phí.