

SƠ LƯỢC VỀ HỢP CHẤT CÓ OXI CỦA CLO

5.23. Nước Gia-ven là hỗn hợp các chất nào sau đây ?

- A. HCl, HClO, H₂O.
- B. NaCl, NaClO, H₂O.
- C. NaCl, NaClO₃, H₂O.
- D. NaCl, NaClO₄, H₂O.

5.24. Tính chất sát trùng và tẩy màu của nước Gia-ven là do nguyên nhân nào sau đây ?

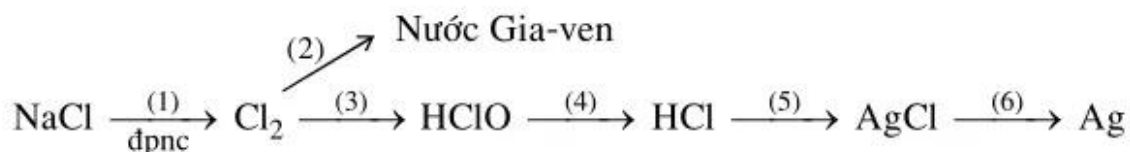
- A. Do chất NaClO phân huỷ ra oxi nguyên tử có tính oxi hoá mạnh.
- B. Do chất NaClO phân huỷ ra Cl₂ là chất oxi hoá mạnh.
- C. Do trong chất NaClO, nguyên tử Cl có số oxi hoá là +1, thể hiện tính oxi hoá mạnh.
- D. Do chất NaCl trong nước Gia-ven có tính tẩy màu và sát trùng.

5.25. Hãy chọn nửa sơ đồ phản ứng ở cột II để ghép với nửa sơ đồ phản ứng ở cột I cho phù hợp.

Cột I	Cột II
a) $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$	1) $\text{KCl} + \text{O}_2$
b) $\text{Cl}_2 + \text{NaOH}_{(\text{dd})} \rightarrow$	2) $\text{NaCl} + \text{NaClO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
c) $\text{Cl}_2 + \text{NaOH}_{(\text{dd})} \xrightarrow{t^\circ}$	3) $\text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$
d) $\text{KClO}_3 \xrightarrow[\text{MnO}_2]{t^\circ}$	4) $\text{HCl} + \text{HClO}$
e) $\text{KClO}_3 \xrightarrow{t^\circ}$	5) $\text{KClO}_4 + \text{KCl}$
	6) $\text{HCl} + \text{H}_2\text{O}$
	7) $\text{K} + \text{Cl}_2 + \text{O}_2$

5.26. Lấy một bình cầu đựng đầy nước clo úp ngược trên chậu đựng nước clo rồi đưa cả bình và chậu đó ra ngoài ánh sáng mặt trời. Khí gì sinh ra và tụ lại ở đáy bình cầu ?

5.27. Viết PTHH của các phản ứng trong sơ đồ biến đổi sau (ghi đầy đủ điều kiện phản ứng) :



5.28. Viết PTHH của các phản ứng xảy ra trong quá trình sản xuất clorua vôi từ đá vôi và muối ăn.

5.29. Tại sao có thể dùng bình thép đựng khí clo khô mà không được dùng bình thép đựng khí clo ẩm ?