

ÔN TẬP VỀ HALOGEN, OXI, LƯU HUỖNH VÀ HỢP CHẤT

I. HÃY CHỌN NHỮNG TỪ CHO DƯỚI ĐÂY VÀ ĐIỀN VÀO CHỖ TRỐNG

flo	brom	iot	clo	axit clohiđric
tính oxi hóa	tính khử	tăng dần	giảm dần	axit flohiđric

- (1) Khí hiđroclorua tan nhiều trong nước và tạo thành dung dịch
- (2) Tính oxi hóa của các đơn chất halogentừ flo đến iot. Nhưng tính axit của các axit halogenhiđric lại từ axit flohiđric đến axit iot hiđric.
- (3)là phi kim có tính oxi hóa mạnh nhất.
- (4) có tính thăng hoa khi đun nóng và được nhận biết bằng hồ tinh bột.
- (5) Trong đời sống, người ta sử dụngđể khử trùng nước sinh hoạt.
- (6)là chất lỏng màu nâu đỏ, ít tan trong nước.
- (7) Nước Gia – ven có tính tẩy màu và sát trùng do chứa muối NaClO có rất mạnh.
- (8) Axit clohiđric códo trong phân tử HCl có nguyên tố clo có số oxi hóa thấp nhất (-1).
- (9) Là một axit rất yếu nhưng có khả năng ăn mòn thủy tinh.

II. HÃY NỐI CÁC CHẤT Ở CỘT 1 VỚI CÁC TÍNH CHẤT PHÙ HỢP Ở CỘT 2

Cột 1	Cột 2
1. O_2	a. Chất lỏng, không màu, tan vô hạn trong nước và là oxit axit.
2. O_3	b. Chất khí, mùi trứng thối, ít tan trong nước, có tính khử mạnh.
3. S	c. Chất khí, không màu, không mùi, chiếm khoảng 20% thể tích không khí, là chất oxi hóa mạnh.
4. H_2S	d. Chất lỏng, không màu, trong suốt, tan vô hạn trong nước, chỉ có tính axit mạnh.
5. SO_2	e. e. Có tính chất hóa học đặc trưng là tính oxi hóa mạnh, tính háo nước.
6. SO_3	f. g. Chất khí màu xanh nhạt, được sử dụng chữa sâu răng, sát trùng nước sinh hoạt.
7. H_2SO_4 loãng	g. h. Chất rắn, màu vàng, vừa có tính khử vừa có tính oxi hóa.
8. H_2SO_4 đặc	h. i. Chất khí, mùi hắc, tan nhiều trong nước, vừa có tính oxi hóa vừa có tính khử.