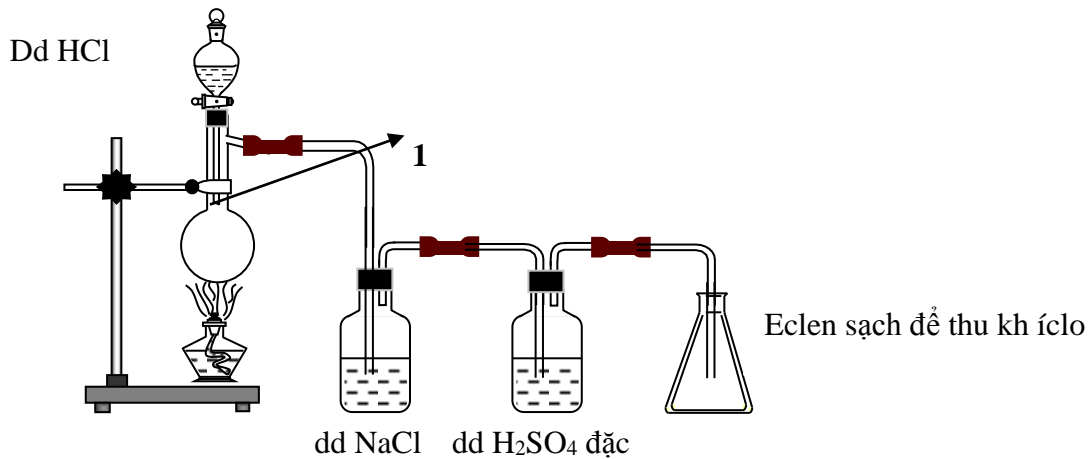


ÔN TẬP: NHÓM HALOGEN (2)

- Câu 1:** Nguyên tố halogen có tính oxi hóa yếu nhất là
 A. flo. B. iot. C. brom. D. clo.
- Câu 2:** Chất nào sau đây tác dụng được với kh íclo?
 A. CaCl_2 . B. MnO_2 . C. H_2O . D. O_2 .
- Câu 3:** Khi nhỏ vài giọt phenolphatalein vào cốc đựng dung dịch HCl thì dung dịch thu được sẽ
 A. không màu. B. có màu xanh. C. có màu tím. D. có màu đỏ.
- Câu 4:** Clorua v ỡ l à muối hỗn tạp v ỡ
 A. trong ph ần tử c ó hai gốc axit kh ác nhau.
 B. n ó dễ bị ph ần hủy.
 C. trong ph ần tử c ó hai nguy ên tử clo ở trạng th ấ oxi h óa +1.
 D. n ó c ó t ính tẩy m àu.
- Câu 5:** Axit n ào sau đây c ó t ính axit mạnh nhất?
 A. HCl. B. HI. C. HBr. D. HF.
- Câu 6:** Nguyên tố halogen luôn có số oxi hóa âm trong mọi hợp chất là
 A. flo. B. iot. C. brom. D. clo.
- Câu 7:** Kh íhidro clorua khi gặp giấy quỳ tím khô thì ì ảm quỳ tím
 A. kh ông chuyển m àu. B. chuyển sang kh ông m àu.
 C. chuyển sang m àu xanh. D. chuyển sang màu đỏ.
- Câu 8:** Nếu lấy cùng số mol: MnO_2 , KMnO_4 , CaOCl_2 , KClO_3 cho tác dụng hết với dung dịch HCl đặc thì chất tạo được nhiều kh íclo hơn là
 A. MnO_2 . B. KMnO_4 . C. KClO_3 D. CaOCl_2 .
- Câu 9:** Cho các chất sau: FeO, Fe, Cu, KMnO_4 , KOH, $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, K_2SO_3 . Có bao nhiêu chất phản ứng được với dung dịch HCl?
 A. 6 B. 4 C. 5 D. 3
- Câu 10:** Kim loại nào sau đây đều tác dụng được với cả HCl và Cl_2 tạo cùng một muối?
 A. Ag. B. Zn. C. Fe. D. Cu.
- Câu 11:** Muối nào sau đây tác dụng được với dung dịch HCl?
 A. CaCl_2 . B. $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$. C. Na_2CO_3 . D. Na_2SO_4 .
- Câu 12:** Đơn chất nào sau đây có màu tím đen?
 A. Cl_2 . B. F_2 . C. Br_2 . D. I_2 .
- Câu 13:** Cho 4 đơn chất sau: F_2 ; Cl_2 ; Br_2 ; I_2 . Chất có nhiệt độ sôi thấp nhất là
 A. Cl_2 . B. F_2 . C. Br_2 . D. I_2 .
- Câu 14:** Kh íclo có màu
 A. vàng lục. B. lục nhạt. C. tím. D. nâu đỏ.
- Câu 15:** Axit hipoclorơ có công thức nào sau đây?
 A. HClO_3 . B. HClO. C. HClO_4 . D. HClO_2 .
- Câu 16:** Trong công nghiệp, người ta thường điều chế clo bằng cách
 A. điện phân nóng chảy NaCl.
 B. điện phân dung dịch NaCl có màng ngăn.
 C. cho F_2 đẩy Cl_2 ra khỏi dung dịch NaCl.
 D. cho HCl đặc tác dụng với MnO_2 ; đun nóng.
- Câu 17:** Công thức phân tử của clorua v ỡ l à
 A. CaCl_2O_3 . B. CaClO . C. CaOCl_2 D. $\text{Ca}(\text{OCl})_2$.
- Câu 18:** Cho hình vẽ mô tả thí nghiệm điều chế clo trong phòng thí nghiệm như sau:

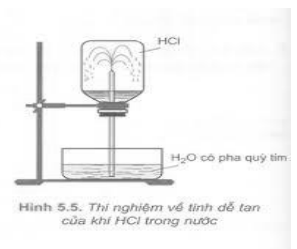


Hóa chất được dung trong bình cầu 1 là

- A. MnO_2 . B. KNO_3 . C. KCl . D. $NaCl$.

Câu 19: Một bình cầu đựng đầy khí HCl, được đậy bằng một nút cao su có cắm ống thủy tinh thẳng, vuốt nhọn xuyên qua. Nhúng ống thủy tinh vào một chậu chứa nước có pha vài giọt dung dịch quỳ tím như hình 5.5 ở bên cạnh. Hiện tượng xảy ra trong thí nghiệm đó là

- A. nước trong chậu theo ống phun vào bình thành những tia nước màu đỏ.
 B. nước trong chậu theo ống phun vào bình thành những tia nước màu xanh.
 C. nước trong chậu theo ống phun vào bình thành những tia nước màu tím.
 D. nước trong chậu theo ống phun vào bình và mất màu.



Câu 20: Một số tính chất vật lý của hidro clorua là

- A. chất khí không màu, mùi xốc. B. chất lỏng, không màu, mùi xốc.
 C. chất lỏng, màu trắng, mùi xốc. D. chất khí màu trắng, mùi xốc.

Câu 21: Cho 3,9 gam kali phản ứng với khí Cl_2 dư. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thu được khối lượng muối là

- A. 7,450 gam. B. 14,900 gam. C. 3,725 gam. D. 5,850 gam.

Câu 22: Cho hỗn hợp X gồm Fe và Mg vào dung dịch HCl vừa đủ thì được 0,448 lít khí hydro (đktc). Mặt khác khi cho hỗn hợp X tác dụng vừa đủ với khí clo thì cần dùng 0,56 lít (đktc). Thành phần % khối lượng Mg trong X là

- A. 30%. B. 43%. C. 70%. D. 57%.

Câu 23: Đốt cháy 5,6 gam sắt trong bình đựng khí Cl_2 . Biết hiệu suất phản ứng là 80%, thể tích khí clo đã sử dụng là

- A. 2,688 lít. B. 3,360 lít. C. 4,200 lít. D. 0,083 lít.

Câu 24: Cho 1,0 gam Na phản ứng với 1,0 gam khí Cl_2 . Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thu được bao nhiêu gam muối NaCl?

