**MỘT SỐ BÀI TẬP LUYỆN TẬP CHƯƠNG HALOGEN LỚP 10**

**Câu 1:** Cho phản ứng sau:

Cl2 + 2NaOH 🡪 NaCl + NaClO + H2O (1)

Cl2 + Ca(OH)2 đặc 🡪 CaOCl2 + H2O (2)

Trong 2 phản ứng trên, Cl2 đóng vai trò:

A. (1): Cl2 vừa là chất oxi hoá, vừa là chất khử.

 (2): Cl2 không phải là chất khử hoặc chất oxi hoá.

B. vừa là chất oxi hoá, vừa là chất khử.

C. đều là chất oxi hoá mạnh.

D. đều là chất khử mạnh.

**Câu 2:** Trong phòng thí nghiệm có một lượng khí Cl2 dư thoát ra. Cần dùng chất nào trong số các chất sau đây để loại bỏ khí Cl2?

A. Khí NH3 B. Dung dịch AgNO3 dư

C. Bột Cu D. Dung dịch Ca(OH)2 dư.

**Câu 3:** Cho 31,6 gam KMnO4 tác dụng với dung dịch HCl đặc, dư thấy thoát ra V lít khí ở (đktc). Giá trị của V là:

A. 22,4 lít B. 1,12 lít

C. 11,2 lít D. 120ml.

**Câu 4\*:** Sục 6,72 lít khí Cl2 ở (đktc) vào 500ml dung dịch NaOH đặc, nóng, dư, phản ứng xảy ra hoàn toàn, nồng độ CM của các muối NaCl và NaClO3 thu được lần lượt là:

A. 1M và 0,2M B. 0,2M và 1M

C. 1,5M và 1M D. 2M và 1M.

**Câu 5:** Sục khí Cl2 dư vào dung dịch chứa 80,6 gam hỗn hợp A gồm hai muối tan NaBr và NaI, sau phản ứng cô cạn dung dịch thu được 35,1 gam chất rắn. Thành phần % về khối lượng của NaBr và NaI trong hỗn hợp A lần lượt là:

A. 52,56% và 47,44% B. 74,44% và 25,56%

C. 50% và 50% D. 25,56% và 74,44%.

**Câu 6:** Dung dịch axit nào có thể ăn mòn thuỷ tinh, biết thành phần chính của thủy tinh là SiO2?

A. HCl B. HBr C. HI D. HF.

**Câu 7:** Một trong số các chất có thể làm thủng tầng ozon do tác dụng hoá học của nó với môi trường là freon (CFC). Trong thành phần của freon có chứa nguyên tố nào sau đây?

A. Flo, cacbon B. Clo, cacbon

C. Brom, cacbon D. Iot, cacbon.

**Câu 8:** Lựa chọn các sản phẩm phù hợp với các phản ứng hoá học sau:

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Cl2 + 2NaOH loãng 🡪2. 3Cl2 + 6NaOH đặc. nóng 🡪3. Cl2 + 2NaBr (dung dịch) 🡪4. Br2 + 2NaI 🡪 | a. NaCl + O2 + H2.b. NaCl + NaClO + H2O.c. 2NaCl + Br2.d. NaClO3 + 5NaCl + 3H2O.e. 2NaI +Br2.  |

A. 1 – a, 2 – d, 3 – c, 4 – e. B. 1 – b, 2 – d, 3 – c, 4 – e.

C. 1 – b, 2 – a, 3 – c, 4 – e. D. 1 – b, 2 – d, 3 – a, 4 – e.

**Câu 9:** Thể tích dung dịch NaOH 1M cần để trung hòa vừa đủ 100ml dung dịch HCl 2M là:

A. 20ml B. 120ml C. 200ml D. 100ml.

**Câu 10:** Phản ứng sau:

aK2Cr2O7 + bHCl ® cKCl + dCrCl3 + eCl2 + f H2O

có hệ số cân bằng lần lượt là:

A. 1; 7; 2; 2; 3; 7 B. 1; 14; 4; 4; 3; 7

C. 1; 14; 2; 4; 3; 7 D. 1; 14; 2; 2; 3; 7.