**PHIẾU BÀI TẬP MÔN HÓA HỌC 10 TUẦN 21**

**(TỪ 1/2/2021 ĐẾN 6/2/2021)**

1. **PHẦN TRẮC NGHIỆM**

**Câu 1:** Cho phản ứng: 2Na+ Cl2  2NaCl. Nguyên tử clo

 **A.** chỉ bị oxi hóa. **B.** chỉ bị khử.

 **C.** vừa bị oxi, vừa bị khử. **D.** Không bị oxi hóa, không bị khử.

**Câu 2:** Nhóm halogen gồm các nguyên tố

 **A.** heli, flo, oxi, iot. **B.** flo, clo, brom, iot, atatin.

**C.** nitơ, hiđro, neon, clo. **D.** lưu huỳnh, oxi, photpho, cacbon.

**Câu 3:** Nguyên tử clo (Z = 17) có cấu hình electron lớp ngoài cùng là

 **A.** 2s22p5. **B.** 3s23p3. **C.** 3s23p4. **D.** 3s23p5.

**Câu 4:** Clo **không** tác dụng được với chất nào sau đây?

 **A.** Mg. **B.** H2O. **C.** K. **D.** O2.

**Câu 5:** Kim loại nào sau đây khi tác dụng với dung dịch HCl loãng và khí clo dư cho cùng một loại muối clorua?

 **A.** Cu. **B.** Fe. **C.** Al. **D.** Ag.

**Câu 6:** Tính oxi hóa của các halogen giảm dần theo trật tự

 **A.** F2 > Cl2 > Br2 > I2. **B.** Cl2 > F2 > Br2 > I2.

**C.** I2 > Br2 > Cl2 > F2. **D.** Br2 > Cl2 > F2 > I2.

**Câu 7:** Cho phản ứng: SO2 + Br2 + 2H2O  2HBr + H2SO4. Brom đóng vai trò

 **A.** chất khử**.** **B.** chất oxi hóa.

**C.** vừa là chất khử, vừa là chất oxi hóa. **D.** Không là chất khử, không là chất oxi hóa.

**Câu 8:** Phát biểu nào sau đây là **sai**?

 **A.** Iot tác dụng với hồ tinh bột tạo thành hợp chất có màu xanh.

**B.** Muối iot dùng để phòng bệnh bướu cổ do thiếu iot.

**C.** Clo có tính oxi hóa yếu hơn brom.

**D.** Sản xuất clo trong công nghiệp bằng cách điện phân dung dịch muối ăn bão hòa có màng ngăn.

**Câu 9:** Đặc điểm nào sau đây **không** phải là chung cho các nguyên tố halogen?

 **A.** Nguyên tử có khả năng nhận thêm 1 electron.

**B.** Tạo thành hợp chất cộng hóa trị có cực với hiđro.

**C.** Chỉ có số oxi hóa duy nhất -1 trong mọi hợp chất.

**D.** Lớp electron ngoài cùng của nguyên tử có 7 electron.

**Câu 10:** Phát biểu nào sau đây là đúng đối với các halogen?

 **A.** Tất cả các halogen đều là chất khí ở điều kiện thường.

**B.** Các halogen vừa có tính khử, vừa có tính oxi hóa.

**C.** Các halogen đều phản ứng mạnh với nước.

**D.** Các halogen có tính oxi hóa mạnh.

**Câu 11:** Axit **không** thể đựng trong bình thủy tinh là:

 **A.** HNO3 **B.** HF. **C.** H2SO4. **D.** HCl.

**Câu 12:** Phát biểu nào sau đây là **không** đúng?

 **A.** Ở điều kiện thường, clo là chất khí màu vàng lục, mùi xốc, rất độc.

**B.** Ở điều kiện thường, flo là chất khí màu lục nhạt, rất độc.

**C.** Ở điều kiện thường, iot là chất lỏng màu đen tím.

**D.** Ở điều kiện thường, brom là chất lỏng màu đỏ nâu, dễ bay hơi, hơi brom độc.

**Câu 13:** Cho 3,36 lít khí Cl2 (đktc) tác dụng vừa đủ với V lít khí H2 (đktc). Giá trị V là

 **A.** 8,96. **B.** 5,6. **C.** 3,36. **D.** 11,2.

**Câu 14:** Cho 13 gam Zn tác dụng vừa đủ với khí Cl2. Khối lượng muối thu được sau phản ứng là

 **A.** 13,6 gam. **B.** 27,2 gam. **C.** 1,36 gam. **D.** 54,3 gam.

**Câu 15:** Cho hỗn hợp gồm 4,8 gam Mg và 6,4 gam Cu phản ứng vừa đủ với V lít khí Cl2 (đktc). Giá trị của V là

 **A.** 2,24. **B.** 4,48. **C.** 13,44. **D.** 6,72.

**II. PHẦN TỰ LUẬN**

**Câu 1:** Hoàn thành các chuỗi phản ứng sau (ghi rõ điều kiện phản ứng, nếu có)

a. NaCl → HCl → Cl2 → I2 → HI.

b. MnO2 → Cl2 → HCl → FeCl3 → Fe(OH)3.

c. KMnO4 → Cl2 → Br2 → AlBr3 → AgBr.

d. NaCl → Cl2 → CaOCl2 → Cl2 $\rightarrow $ NaClO

**Câu 2:** Cho 34 gam hỗn hợp MnO2 và KMnO4 tác dụng với dung dịch HCl đặc dư thu được 9,52 lít khí Cl2 (đktc). Tính phần trăm khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp ban đầu.