

- 1/ Dung dịch nào trong các dung dịch sau đây không được chứa trong bình thủy tinh?
 A. HCl B. H₂SO₄ C. HF D. HNO₃
- 2/ Trong các đơn chất dưới đây đơn chất nào không thể hiện tính khử?
 A. Cl₂ B. Br₂ C. F₂ D. I₂

Trường THPT Long Thành

GV: Lưu Thị Hương Trâm

- 3/ F₂ tác dụng trực tiếp với tất cả các chất trong nhóm chất nào dưới đây?
 A. Na, Mg, P, N B. Au, Cu, C, S C. Au, Pt, N, P D. Na, Mg, O₂, P
- 4/ Để phân biệt dung dịch Natri florua và natriclorua người ta dùng:
 A. dd Na₂SO₄ B. dd H₂SO₄ C. dd AgNO₃ D. dd HNO₃
- 5/ Trong phản ứng hóa học: $2F_2 + 2H_2O \rightarrow 4HF + O_2 \uparrow$, Flo đóng vai trò:
 A. Chất khử C. Vừa là chất oxi hóa, vừa là chất khử
 B. Chất oxi hóa D. Không là chất oxi hóa, không là chất khử
- 6/ Dung dịch nào sau đây được dùng làm thuốc chống sâu răng:
 A. dd NaCl B. dd NaF C. dd HF D. dd HCl
- 7/ Chất nào sau đây phá hủy tầng ozon gây hại cho môi trường:
 A. Teflon B. florit C. criolit D. Freon
- 8/ Chất NaBrO có tên là:
 A. Natri bromit B. Natri bromua C. Natri bromat D. Natri hipobromit
- 9/ Pư nào sau đây chứng minh Br₂ có tính oxi hóa yếu hơn Cl₂ ?
 A. $2NaF + Cl_2 \rightarrow 2NaCl + F_2$ C. $2NaBr + Cl_2 \rightarrow 2NaCl + Br_2$
 B. $2NaCl + Br_2 \rightarrow 2NaBr + Cl_2$ D. $2NaBr + I_2 \rightarrow 2NaI + Br_2$
- 10/ Pư nào sau đây chứng minh Br₂ có tính oxi hóa mạnh hơn I₂ ?
 A. $2NaBr + I_2 \rightarrow 2NaI + Br_2$ C. $2NaBr + Cl_2 \rightarrow 2NaCl + Br_2$
 B. $2NaCl + Br_2 \rightarrow 2NaBr + Cl_2$ D. $2NaI + Br_2 \rightarrow 2NaBr + I_2$
- 11/ Khí nào sau đây làm mất màu dd nước brom :
 A. Cl₂ B. I₂ C. O₂ D. H₂
- 12/ Chất nào sau đây dùng chế tạo phim ảnh:
 A. HBr B. AgBr C. Nước Br₂ D. AgNO₃
- 13/ Trong 4 dd axit HF, HCl, HBr, HI:
 A. Tính axit giảm dần từ trái qua phải B. Tính axit tăng dần từ trái qua phải
 C. Tính axit biến đổi không theo quy luật D. Tính axit tăng dần từ phải qua trái
- 14/ Ở điều kiện phòng thí nghiệm , đơn chất nào có cấu tạo mạng tinh thể phân tử
 A. Br₂ B. I₂ C. Cl₂ D. F₂
- 15/ Trong số những axit sau, chất nào có tính khử mạnh nhất?
 A. HBr B. HCl C. HF