

HỢP CHẤT OXIDE

- Hãy phân biệt các oxide sau, đâu là base oxide, đâu là acid oxide: CO, SO₃, CrO, ZnO, P₂O₅, Al₂O₃, SiO₂, Fe₃O₄, Ag₂O, Cu₂O, N₂O₃, CO₂.
- Có các oxide sau: SO₃, ZnO, Al₂O₃, P₂O₅, SiO₂, Ag₂O, CO₂, Na₂O, BaO, Fe₂O₃, N₂O₅. Những oxide nào tác dụng được với: (Viết PTPƯ nếu có)
 - Nước
 - Dung dịch sodium hydroxide
 - Dung dịch Sulfuric acid
- Hoàn thành các PTPƯ sau:

a) BaO + H ₂ O →	f) CuO + HCl →
b) CO ₂ + NaOH →	g) K ₂ O + H ₃ PO ₄ →
c) Fe ₂ O ₃ + H ₂ SO ₄ →	h) SO ₂ + H ₂ O →
d) P ₂ O ₅ + H ₂ O →	i) Ag ₂ O + HNO ₃ →
e) Al ₂ O ₃ + HNO ₃ →	j) N ₂ O ₅ + H ₂ O →
- Hoàn thành các sơ đồ PUHH sau (dùng CTHH để viết lại thành PTHH):

a) Sulfur trioxide + nước	e) Carbon dioxide + calcium hydroxide
b) Magnesium oxide + sulfuric acid	f) Aluminium oxide + sulfuric acid
c) Dinitrogen pentoxide + barium hydroxide	g) Lithium oxide + phosphoric acid
d) Copper (II) oxide + sulfuric acid	h) diphosphorus pentoxide + nước
- Nêu phương pháp hóa học để tách riêng:
 - Fe₂O₃ ra khỏi hỗn hợp chất rắn gồm BaO và Fe₂O₃.
 - CO ra khỏi hỗn hợp chất khí gồm CO, CO₂, SO₂.
 - O₂ tinh khiết ra khỏi hỗn hợp khí gồm CO₂ và O₂. Viết các PTPƯ xảy ra?
- Bằng phương pháp hóa học nào có thể nhận biết được từng chất trong nhóm chất:
 - CaO và P₂O₅
 - SO₂ và CO
 - Al₂O₃ và Fe₂O₃
- Có hai chất rắn (khan) BaO và Fe₂O₃ chứa trong hai ống nghiệm mất nhãn. Làm thế nào để phân biệt hai chất đó theo tính chất vật lý? Theo tính chất hóa học?
- Hòa tan 5,1g Aluminium oxide vào 150g dung dịch HCl.
 - Viết PTHH xảy ra?
 - Tính C% của dung dịch HCl đã tham gia phản ứng?
 - Tính C% của chất tạo thành sau phản ứng?
- Cho 1,2395 lít khí CO₂ (đkc) tác dụng vừa đủ với 100 ml dung dịch NaOH tạo ra muối trung hòa.
 - Viết PTHH xảy ra?
 - Tính C_M của dung dịch NaOH đã dùng?

- c) Tính khối lượng muối thu được sau phản ứng?
 - d) Tính C% của dung dịch muối sau phản ứng? Biết khối lượng dung dịch sau phản ứng là 106g.
10. Hòa tan 16,2g Zinc oxide vào dung dịch sulfuric acid 4,9% có khối lượng riêng (D) là 1,25g/ml.
- a) Viết PTHH xảy ra?
 - b) Tính thể tích dung dịch sulfuric acid cần vừa đủ cho phản ứng?
 - c) Tính C_M của chất thu được sau phản ứng?
11. Dẫn 1,2395 lít CO₂ (đkc) đi qua 700ml dung dịch Ca(OH)₂ 0,1M. Hãy xác định chất có trong dung dịch thu được và khối lượng là bao nhiêu gam?
12. Hòa tan 1,6g Copper (II) oxide trong 100g dung dịch H₂SO₄ 20%.
- a) Viết PTHH xảy ra?
 - b) Tính C% của các chất trong dung dịch thu được sau khi phản ứng kết thúc.
-