**PHIẾU HỌC TẬP KHTN 8 (CHỦ ĐỀ HÓA)**

**Tuần 22**

Bài 1: Nêu khái niệm chung về axit. Axit được chia thành những loại nào? Cách gọi tên một số axit thông thường.

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

Bài 2: Hãy gọi tên những axit sau: HCl, HNO3 , H2SO4 , H2S , H2CO3 , HBr , H3PO4 , H2SO3 , HF.

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

Bài 3: Trình bày những tính chất hóa học của axit. Viết PTHH minh họa.

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….Bài 4: Có thể dùng hóa chất(thuốc thử) nào để nhận biết axit sunfuric và dd muối sunfat? Tại sao?

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

**PHIẾU HỌC TẬP KHTN 8(CHỦ ĐỀ HÓA)**

**Tuần 23**

Bài 1: Cho các chất sau: Fe, Cu, CuO, BaCl2, Ag, NaOH, MgO, Al, KOH, Fe(OH)3 . Chất nào tác dụng được với dd axit sunfuric loãng, viết PTHH xảy ra nếu có.

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

Bài 2: Hãy trình bày cách nhận biết các dung dịch không nhãn sau bằng phương pháp hóa học: NaCl, HCl, H2SO4. Viết PTHH của các phản ứng xảy ra nếu có.

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

Bài 3: Cho các chất sau: Cu, Fe, KOH, CuO, C6H12O6 chất nào tác dụng được với H2SO4 đặc. Viết PTHH của các phản ứng xảy ra nếu có.

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

Bài 4: Hòa tan hoàn toàn 12,1 gam hỗn hợp bột CuO và ZnO cần 100 ml dung dịch HCl 3M.

1. Viết các PTHH xảy ra
2. Tính phần trăm theo khối lượng của mỗi oxit trong hỗn hợp ban đầu.
3. Hãy tính khối lượng dung dịch H2SO4 nồng độ 20 % để hòa tan hoàn toàn hỗn hợp các oxit trên.