

NỘI DUNG ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA KÌ 1

HỌC SINH ÔN TẬP CÁC NỘI DUNG:

1. TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA: OXIDES, ACIDS, BASES, MUỐI.
2. TÍNH CHẤT HÓA HỌC VÀ ĐIỀU CHẾ CÁC CHẤT: CaO , SO_2 , H_2SO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$
3. PHÂN LOẠI CÁC LOẠI PHÂN BÓN HÓA HỌC: PHÂN BÓN ĐƠN, PHÂN BÓN KÉP.
4. VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC, NÊU HIỆN TƯỢNG (BIẾN ĐỔI VỀ MÀU SẮC, TRẠNG THÁI CỦA CHẤT).
5. THANG Ph CỦA CÁC CHẤT THƯỜNG GẶP TRONG ĐỜI SỐNG.
6. BÀI TOÁN NỒNG ĐỘ DUNG DỊCH: ÔN TẬP CÁC CÔNG THỨC TÍNH SỐ MOL (1bar, 25°C), TÍNH NỒNG ĐỘ MOL, TÍNH NỒNG ĐỘ % CỦA DUNG DỊCH, TÍNH KHỐI LƯỢNG CHẤT TAN, THỂ TÍCH CHẤT KHÍ, ...

VÍ DỤ:

5. Cho 1,3 g kim loại zinc (Zn) tác dụng vừa đủ với 100 ml dung dịch hydrochloric acid (HCl). Nồng độ mol của dung dịch acid đã dùng là bao nhiêu?

6. Cho a gam CuO tác dụng hoàn toàn với 20g dung dịch HCl có nồng độ 14,6%. Tính a gam

27. Cho 2,4 gam kim loại magnesium (Mg) tác dụng vừa đủ với dung dịch sulfuric acid H_2SO_4 loãng. Thể tích khí hydrogen thu được ở điều kiện tiêu chuẩn (25°C và 1 bar).

28. Cho 0,1 mol kim loại iron (Fe) tác dụng vừa đủ với 100 ml dung dịch hydrochloric acid HCl. Tính nồng độ mol của dung dịch acid.

29. Cho x gam CuO tác dụng hoàn toàn với 20g dung dịch HCl có nồng độ 14,6%. Tính x