**CHỦ ĐỀ 8 OXI - LƯU HUỲNH**

**OXI - OZON**

**1. O (Z=8)** cấu hình electron …………………….**chu kì** ………………**nhóm** ……………

**2.** Nguyên tố Oxi có 2 dạng thù hình là ……………………………………………………

**3.** Khí oxi không……..……, không……………, không…………., ………….không khí

**4.** Oxi là nguyên tố ……………, có tính …………………………………………………..

**5.** Tác dụng với ……………………. trừ (……………………………….)

**6.** Oxi duy trì ………………..của người và động vật, có nhiều ứng dụng trong …………….

**7.** Các phương trình điều chế oxi trong phòng thí nghiệm …………………………………

….………………………………………………………………………………………….

**8.** **Khí Ozon màu** ………………., **mùi** …………………………….

**9.** **Ozon** là chất có tính ………………………….và mạnh ………………..

Chứng minh: ……………………………………………………………………..

**10.** Trong tự nhiên quá trình chuyển đổi **Oxi và Ozon**: …………………………………

**11.** T**hủng tần Ozon** do khí …………………………………………………………………

**12.** **Ứng dụng Ozon**: ………………………………………………………………………..

**13**. Dự vào hình dưới đây cho biết phản ứng điều chế chất gì, viết phương trình:

.…………………………………………………………

**LƯU HUỲNH**

**1.** **S (Z=16)** cấu hình electron: ………………………..chu kì: ………Nhóm: …….…

**2.** **Lưu huỳnh** là chất ………....màu …………., …………………..……trong nước

**3**. **Tính chất hóa học S**: có tính …..…………và tính …………………

**4**. Viết các phương trình, xác định tính chất của S

**a.** Fe + S ………………… **b.** H2 + S ……………………..

**c.** Hg + S ………………… **d.** S + O2 ………………………

**5**. **H2S** là chất …….., mùi ………., …………., tan ……………

**6.** Dung dịch **H2S** có tính ……………………………………………………………

**a.** H2S + NaOH ………………………………………………………………

**b.** H2S + NaOH ………………………………………………………………

**c.** H2S + O2 (thiếu) ………………… ……………………………………………

**d.** H2S + O2 (dư)…………………………………………………………………

**7**. **Nhận biết khí H2S** bằng dd : ……………………tạo ……………………………….

**8**. **SO2** chất ……….., mùi …………, …………….là nguyên nhân gây ra ………………

**9**. **SO2** là …………………., tác dụng với ……………………………………………..

**a.** SO2 + NaOH ………………………………………………………………

**b.** **SO2** + NaOH ………………………………………………………………

**Lập tỉ lệ:** …………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………..

…………………………………………………………………………………………..

…………………………………………………………………………………………..

**10**. **SO2** vừa có tính ……………..và tính ……………………………………………..

**a.** SO2 + H2S …………………………………………………………………..

**b.** SO2 + Br2 + H2O …………………………………………………………..

**11. Điều chế SO2 :**

+ **Trong CN:** …………………………………………………………………………………

+ **Trong PTN:** ……………………………………………………………………………….

**12**. Nhận biết khí **SO2**: ………………………………………………………………………

**13**. Dự vào hình dưới đây cho biết phản ứng điều chế chất gì, viết phương trình:

 …………………………………………………………………………..

Khí X

**AXIT SUNFURIC**

**1. Axit sunfuric** là chất ………..…, sánh như …….….., ………..bay hơi, tan trong ……….

**2.** **Các pha loãng H2SO4 đặc:** ………………………………………………………………

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

**3.** **H2SO4 loãng** có tính ………

+ Làm quỳ tím ………………………………………………………

+ Tác dụng với ……………….tạo …………….và giải phóng khí ………………………..

**Vd:**  Fe + H2SO4 (loãng) →……………………………………………………….

Cu + H2SO4 (loãng) →……………………………………………………….

Ag + H2SO4 (loãng) →……………………………………………………….

**4.** Cu, Ag ……………………………………………………………….

**5.** H2SO4 đặc có tính …………………………………………………………………….

**6.** H2SO4 đặc tác dụng với Kim loại → …………………………………………………….

**Vd:** Fe + H2SO4 (đặc) →……………………………………………………….

**7.** **Al, Fe, Cr bị** ………………………………………………trong H2SO4 đặc.

**8.** **H2SO4 đặc có tính** ……….…, da tiếp xúc với H2SO4 đặc sẽ bị ……………………..

**9.** Phản ứng tạo **Oleum** ………………………………………………………………….

**10**. Từ **FeS2, S** viết các phương trình điều chế **H2SO4**

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

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

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

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

**11**. Nhận biết **ion SO42-** bằng dung dịch ………………….………hiện tượng: …………….

**12**. Muối sunfat: **BaSO4, PbSO4** …………………………………………………………….