**PHIẾU HỌC SINH CHUẨN BỊ Ở NHÀ**

**LUYỆN TẬP LƯU HUỲNH VÀ HỢP CHẤT**

**I. Lưu huỳnh**

1. Các số oxi hóa của S là: ....................................................................................................

2. S(Z=16): Cấu hình e:............................................................vị trí......................................

Lớp ngoài cùng của nguyên tử nguyên tố S có ......................................................................

3. S là chất ..................có màu .............................................................................................

4. Tính chất hóa học của S là ................................................................................................

Ví dụ: Fe + S → (\*) Hg + S →

 S + O2 → S + F2 → ; Zn + S →

- Phản ứng (\*) có ứng dụng:……………………………………………………………………

**II: H2S**

1. Tên gọi của H2S (khí) ......................................................và H2S (dung dịch): .................

2. Hiđro sunfua là chất ..........................; ................màu, mùi ............., .............độc.

3. Khí Hiđro sunfua có tính chất hóa học là ....................................................., trong đó S có số oxi hóa bằng...........

4. Phản ứng đốt khí H2S thiếu oxi............................................................................................

5. Phản ứng đốt khí H2S thừa oxi.............................................................................................

6. 2 phản ứng điều chế H2S trong ............................................................................................

Là............................................................................................................................................

7. Axit sunfuhidric là axit ..........nấc, tạo nên 2 gốc anion là .................tên..........................Và .............................tên ...........................................................................................................

8. Ví dụ công thức của 5 muối sunfua ...............................................................................

9. Axit sunfuhidric có tính chất hoá học đặc trưng là………………………………………..

Phản ứng với dd NaOH:…………………………..............................................................

**III. SO2**

1. Tên gọi: ……………………………………..hoặc ……………………………………...

2. SO2 là chất ………………….., …………..màu, mùi …………………………………..

3. Tính chất hóa học của SO2 là: …………………………………………………………..

4. Phản ứng của SO2 làm mất màu dd brom: ………………………………………………

Ứng dụng của phản ứng này:………………………………………………………….........

5. Phản ứng của SO2 với dd H2S: ………………………………………………………….

6. Phản ứng của SO2 với dd NaOH:……………………………………………….............

7. Phản ứng điều chế SO2 trong PTN:…………………………………….........................

 8. Phản ứng điều chế SO2 trong CN:……………………….............................................

 9. Phản ứng của SO3

SO3 + H2O →………………………………………………………………………………

SO3 + Ba(OH)2 →…………………………………………………………………………...

**IV. AXIT SUNFURIC**

1. H2SO4 là chất ……………… màu ……………bay hơi, …………trong nước.

2. Cách pha loãng axit sunfuric đặc là………………………………………………………

3. ba tính chất đặc trưng của H2SO4 đặc là…………………………………………………

- Khi H2SO4 đặc thể hiện tính oxi hóa sẽ tạo sản phẩm khử của S+6 gồm……………trong đó sản phẩm khử thông thường nhất là……………………..

- H2SO4 đặc thể hiện tính oxi hóa mạnh khi tác dụng với các chất có tính khử gồm…………………………………………………………………………………………..

Ví dụ: (Lấy ít nhất 4 phản ứng khác loại)……………………………………………………

- Chú ý: 3 kim loại …………..bị **thụ động** trong H2SO4 đặc nguội.

4. Sơ đồ hóa học thể hiện quá trình điều chế H2SO4 trong CN là……………..……………

5. Thuốc thử để nhận biết ion SO42- là ion ……………………….….vì……………………