|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠOTHÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH**TRƯỜNG THCS VÀ THPT****NGỌC VIỄN ĐÔNG**ĐỀ CHÍNH THỨC | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**Năm học: 2021 – 2022Môn: Hoá học Khối : 10Thời gian: 45 phút *(không tính thời gian phát đề)*  |

**Câu 1:** Hoàn thành chuỗi phương trình phản ứng sau ( ghi rõ điều kiện phản ứng) (2,5đ):

S    H2S SO2  KHSO3   K2SO3  SO2

**Câu 2:** Nhận biết các dung dịch sau bằng phương pháp hóa học (2đ) :

Na2SO3, K2SO4, Na2S, KNO3

**Câu 3:** Viết phương trình phản ứng chứng minh hoặc giải thích các hiện tượng sau (2đ):

1. H2SO4 đặc có tính oxi hóa mạnh
2. O3 có tính oxi hóa mạnh hơn O2
3. Dung dịch H2S để lâu ngày trở nên bị vẩn đục
4. Các đồ vật bằng bạc để lâu ngày thì bị xám đen

**Câu 4:** Hấp thụ hoàn toàn 0,448 lít khí SO2 (đktc) vào 300 ml dung dịch NaOH 0,1M, sau phản ứng thu được m gam muối khan. Xác định giá trị của m. (2,5đ)

**Câu 5:** Cho cân bằng hóa học sau: N2(k) + 3H2(k)  2NH3(k) ; △H < 0. Hãy cho biết cân bằng sẽ dịch chuyển theo chiều nào (chiều thuận hay chiều nghịch) và giải thích (1đ):

1. Khi giảm nhiệt độ
2. Khi tăng áp suất

Cho NTK của các nguyên tố: Na=23, O=16, H=1, S=32

**………Hết……….**