



A. SO<sub>2</sub>

B. SO<sub>3</sub>

C. Cả hai đáp án A và B

D. Chưa đủ dữ kiện kết luận

**Câu 10 :** Hợp chất A là một oxit của lưu huỳnh chứa 50% oxi, 1 gam khí A chiếm 0,35 lít ở điều kiện tiêu chuẩn( đktc). 2. Oxi hóa hoàn toàn 8 lít khí A ( đktc). Sản phẩm thu được hòa tan hoàn toàn vào 85,8 gam dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 60%. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch axit thu được

A. 78,61%

B. 77,61%

C. 76,61%

D. 75,61 %

Có hỗn hợp X gồm ancol etylic và axit axetic. Chia m gam hỗn hợp X thành hai phần - Phần một, cho tác dụng hết với natri kim loại thoát ra 0,28 lít khí hidro (đktc) - Phần hai, đem đốt cháy hoàn toàn thu được 3,24 gam nước. 1. Tính khối lượng mỗi chất trong m gam hỗn hợp X. Biết khối lượng phần hai gấp 3 lần khối lượng phần một. 2. Đun nóng hỗn hợp X với H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đậm đặc làm xúc tác. Tính khối lượng este tạo thành, biết hiệu suất phản ứng là 80%.

**Câu 11 :** Có hỗn hợp X gồm ancol etylic và axit axetic. Chia m gam hỗn hợp X thành hai phần - Phần một, cho tác dụng hết với natri kim loại thoát ra 0,28 lít khí hidro (đktc) - Phần hai, đem đốt cháy hoàn toàn thu được 3,24 gam nước. 1. Biết khối lượng phần hai gấp 3 lần khối lượng phần một. Khối lượng mỗi chất trong m gam hỗn hợp X lần lượt là:

A. 1,84(g) và 3,6 (g)

B. 2,3(g) và 3,6 (g)

C. 1,84(g) và 3(g)

D. 2,3(g) và 3(g)

**Câu 12 :** Có hỗn hợp X gồm ancol etylic và axit axetic. Chia m gam hỗn hợp X thành hai phần - Phần một, cho tác dụng hết với natri kim loại thoát ra 0,28 lít khí hidro (đktc) - Phần hai, đem đốt cháy hoàn toàn thu được 3,24 gam nước. 2. Đun nóng hỗn hợp X với H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đậm đặc làm xúc tác. Tính khối lượng este tạo thành, biết hiệu suất phản ứng là 80%.

A. 2,464 (g)

B. 3,52 (g)

C. 2,816(g)

D. 3,168 (g)

-----Hết-----

Họ tên thí sinh-----SBD-----

Website: <http://tuyensinh247.com>

Facebook: <https://facebook.com/luventhi.tuyensinh247>

Xem lời giải chi tiết Đề thi: **Đề thi vào lớp 10 môn Hóa trường THPT Chuyên Lâm Đồng Mã đề: 785** [tại đây](#)