

MỘT SỐ DẠNG TRỌNG TÂM THI CUỐI KÌ 2 – MÔN HOÁ – 2021-2022

HÓA 10

NỘI DUNG: LƯU HUỖNH, H_2S , SO_2 , SO_3 , H_2SO_4 , TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG VÀ CÂN BẰNG HÓA HỌC

1. Chuỗi phản ứng
2. Nhận biết các dung dịch
3. Viết phương trình phản ứng xảy ra (TCHH)
4. Hoàn thành và cân bằng phản ứng oxi hóa khử của H_2SO_4 đặc.
5. Viết phương trình điều chế từ nguyên liệu cho sẵn.
6. Các hiện tượng thí nghiệm và phương trình phản ứng.
7. Viết phương trình phản ứng chứng minh.
8. Kể vài ứng dụng thực tiễn về tốc độ phản ứng.
9. Các yếu tố chuyển dịch cân bằng; ứng dụng thực tế...
10. Toán: Hỗn hợp H_2SO_4 , tìm tên KL, toán SO_2 .

HÓA 11

NỘI DUNG: ANCOL, PHENOL, ANDEHIT, AXIT CACBOXYLIC

1. Chuỗi phản ứng
2. Nhận biết các dung dịch
3. Viết phương trình phản ứng xảy ra (TCHH)
4. Viết phương trình điều chế từ nguyên liệu cho sẵn.
5. Nêu hiện tượng thí nghiệm, phương trình phản ứng
6. Viết đồng phân cấu tạo các chất dãy đồng đẳng, gọi tên. Xác định CTCT đúng.
7. Viết phương trình phản ứng chứng minh (nguyên tử H linh động, tính axit, OH ancol, OH phenol, sự ảnh hưởng qua lại của nhóm $-OH$ và vòng benzen.....)
8. Sắp xếp hoặc so sánh: nhiệt độ sôi, tính axit,
9. Toán: Hỗn hợp, tìm CTPT dãy đồng đẳng (ancol, phenol, andehit)

HÓA 12

NỘI DUNG: KIM LOẠI KIỀM, KIỀM THỔ, NHÔM, SẮT, NHẬN BIẾT, HÓA HỌC VỚI MÔI TRƯỜNG.