

TRƯỜNG THPT NGUYỄN THÁI BÌNH
TỔ HÓA HỌC

NỘI DUNG ÔN TẬP

KIỂM TRA LÊN LỚP KHỐI 10 - NĂM HỌC 2016 – 2017.
I/LÝ THUYẾT:

-CHƯƠNG V: HALOGEN.

-CHƯƠNG VI: OXI - LƯU HUỖNH.

-CHƯƠNG VII: TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG.

Vận dụng lý thuyết luyện tập các dạng bài:

- 1/ Thực hiện chuỗi phản biểu diễn mối liên hệ các chất trong chương halogen và oxi - lưu huỳnh.
- 2/ Nhận biết các dung dịch muối không màu; các chất bột màu trắng: muối sunfat, nitrat, cacbonat, clorua, bromua, sunfua, sunfit....
- 3/ Viết phương trình phản ứng chứng minh tính chất của các chất.
- 4/ Nêu hiện tượng, viết phương trình minh họa.
- 5/ Điều chế các chất có liên quan đến các hóa chất đã học có ứng dụng trong đời sống: nước Javen, clorua vôi, axit clohydric, muối clorua, axit sulfuric, muối sunfat...
- 6/ Tốc độ phản ứng. tính tốc độ của phản ứng, giải thích được sự chuyển dịch cân bằng hóa học dựa trên nguyên lí chuyển dịch cân bằng .

BÀI TOÁN

- 1/ Xác định tên kim loại đã biết hóa trị, chưa biết hóa trị, tác dụng với axit H_2SO_4 .
- 2/ Bài toán H_2S , SO_2 tác dụng với dung dịch kiềm.
- 3/Tính % khối lượng của các chất trong hỗn hợp khi cho hỗn hợp gồm các kim loại, oxit kim loại, hoặc muối tác dụng với axit H_2SO_4 loãng hoặc H_2SO_4 đặc.
- 4/Tính $C\%$, C_M , $V_{khí}$... của các chất trong phản ứng của axit H_2SO_4 với hóachất khác.
- 5/Tính tốc độ trung bình của phản ứng.

TỔ HÓA HỌC