

UBND QUẬN BÌNH THẠNH
TRƯỜNG TRUNG HỌC CƠ SỞ
LAM SƠN

**NỘI DUNG BÀI DẠY ÔN TẬP KIẾN THỨC CHO HỌC SINH
TRONG THỜI GIAN NGHỈ DO DỊCH BỆNH Covid-19**

Tổ: Lý – Hóa - Sinh, nhóm : Hóa học

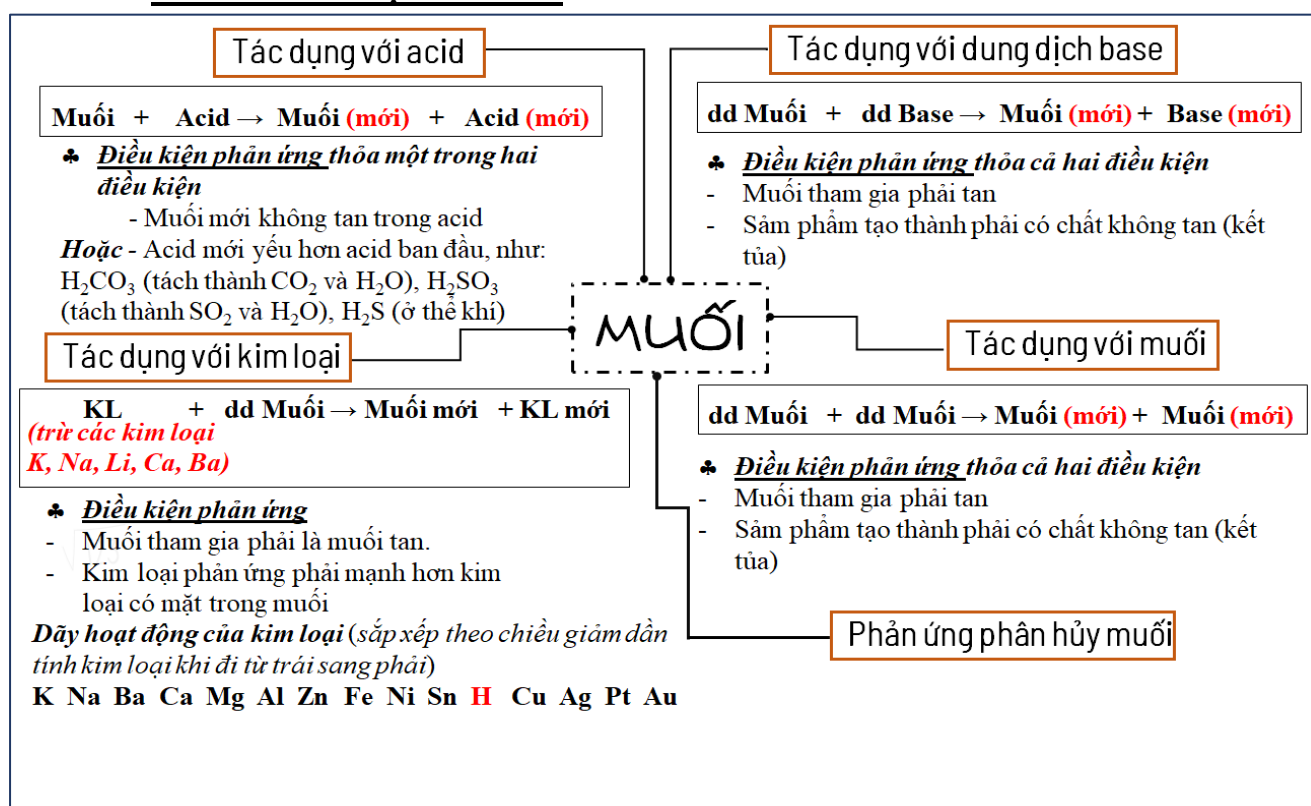
Môn học: Hóa học - Khối lớp: 9

Tuần 10 học từ ngày 8/11/2021 đến ngày 13/11/2021

Tiết 15 + 16 : “CHỦ ĐỀ MUỐI”

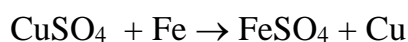
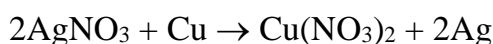
A. LÝ THUYẾT

I. Tính chất hóa học của muối

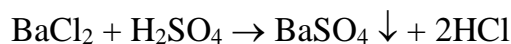


PT minh họa

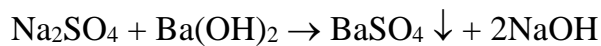
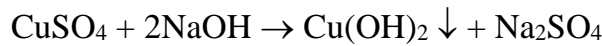
❖ **Tác dụng với kim loại**



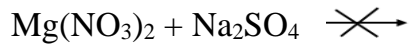
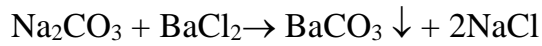
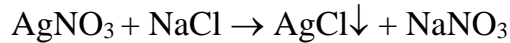
❖ **Tác dụng với acid**



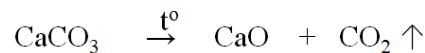
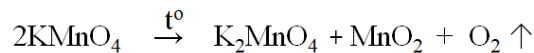
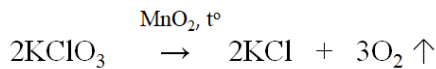
❖ **Tác dụng với dd base**



❖ **Tác dụng với muối**



❖ **Phản ứng phân hủy muối**



II. Phản ứng trao đổi

❖ **Khái niệm Sgk**

❖ **Điều kiện để xảy ra phản ứng trao đổi**

- Sản phẩm tạo thành phải có chất không tan, chất khí hay chất điện li yếu (H_2O)

III. Một số muối quan trọng

❖ **Muối sodium chloride NaCl**

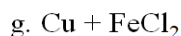
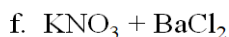
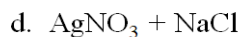
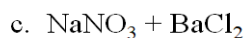
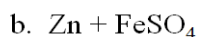
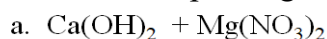
- Trạng thái tự nhiên: có trong nước biển, muối mỏ trong lòng đất.

- Ứng dụng: làm gia vị, chế tạo hợp kim, chế tạo xà phòng, chất tẩy rửa tổng hợp, sản xuất thủy tinh. Điện phân dung dịch NaCl tạo ra các sản phẩm NaOH, NaClO, H_2 , Cl_2 có nhiều ứng dụng phục vụ cuộc sống và sản xuất.

❖ **Potassium nitrate KNO₃** Đọc thêm Sgk

B. BÀI TẬP

Thực hiện các phương trình phản ứng sau (nếu có)



C. DẶN DÒ.

1. Ghi chép nội dung bài học vào vở
2. Học bài và làm bài tập