TRƯỜNG THPT NGUYỄN THỊ MINH KHAI

**NỘI DUNG ÔN TẬP MÔN HÓA  
HỌC KỲ I - NĂM HỌC 2019 – 2020**

**HÓA LỚP 10**

**HS ôn lại tất cả bài tập phần cơ bản trong BTMK:**

1. Câu tạo nguyên tử

1.1. Viết cấu hình xác định vị trí của các nguyên tố các nguyên tử

1.2. Toán tổng số hạt của nguyên tử, tổng số hạt của ion, kí hiệu nguyên tử

2. So sánh tính kim loại, tính phi kim, độ âm điện, tính axit, bazơ của các oxit cao nhất và hidroxit tương ứng oxit cao nhất.

3. Từ hợp chất khí với hidro, oxit cao nhất hay hợp chất hidroxit tương ứng oxit cao nhất tìm tên nguyên tố.

4. Liên kết hóa học: liên kết ion, liên kết cộng hóa trị, liên kết cho nhận.

5. Cân bằng phản ứng oxi hóa khử bằng phương pháp thăng bằng electron, có xác định chất oxi hóa và chất khử: Ôn hết các bài tập cân bằng phản ứng oxi hóa khử có trong BTMK. ôn kĩ dạng 3 nguyên tố thay đổi số oxi hóa và dạng ẩn.

6. Toán nồng độ:

6.1. Tìm tên nguyên tố:

Kim loại tác dụng với nước hay tác dụng với axit

Muối cacbonat, muối sunfit tác dụng với dung dịch axit.

6.2. Toán hỗn hợp: kim loại và oxit kim loại; oxit kim loại va muối cacbonat tác dụng với dung dịch axit.

6.3. Tính nồng độ dung dịch.

**Lưu ý: HS phải làm thêm các đề thi HK1 của các năm trước có trong BTMK**

**HÓA LỚP 11**

**1. Lý thuyết:**

- Viết phương trình điện ly; phương trình phân tử, phương trình ion thu gọn

- Chuỗi phản ứng (Nitơ, Photpho, Cacbon), điều chế các hợp chất từ những chất cho sẵn

- Giải thích hiện tượng (khi cho dung dịch NaOH vào muối nhôm, muối kẽm, dẫn CO2 vào dung dịch bazơ, cho axit tác dụng với muối cacbonat,…)

- Nhận biết các dung dịch mất nhãn

**2. Bài tập:**

- Bài toán về pH, HNO3, muối nitrat, NH3, muối amoni (lưu ý về hiệu suất phản ứng)

- Bài toán dung dịch H3PO4 tác dụng với dung dịch kiềm

- Bài toán CO2 tác dụng với dung dịch bazơ

- Bài toán thiết lập công thức phân tử hợp chất hữu cơ (phương pháp khối lượng)

**NỘI DUNG ÔN TẬP MÔN HÓA LỚP 12 – HK1 2018-2019**

**I- PHẦN TỰ LUẬN:**

1. Viết phương trình phản ứng điều chế và phản ứng thủy phân trong dung dịch NaOH:

a) etyl fomat; Metylmetacrylat; vinyl axetat; phenyl axetat.

b) Trioleat; Poli (vinylaxetat); Gly-Ala

1. Viết các phương trình phản ứng của Glucozơ với: dung dịch AgNO3/NH3 ; dung dịch Brom; Cu(OH)2 /OH**-** ở nhiệt độ thường và đun nóng ; H2 (Ni,t0C)
2. Viết các phương trình phản ứng khi cho: 1) Glyxin , 2) Alanin

a)tác dụng với dung dịch NaOH (dư) thu được dung dịch X. Sau đó cho dung dịch X tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl.

b) tác dụng với dung dịch HCl (dư) thu được dung dịch Y. Sau đó cho dung dịch Y tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH.

1. Viết phương trình phản ứng điều chế các loại polime ; các loại tơ và các loại cao su sau từ các monome tương ứng ( phân biệt phản ứng trùng hợp, phản ứng trùng ngưng)
2. Poli etylen; poli (vinylclorua); poli (vinylaxetat) ; poli (metylmetacrylat)
3. Tơ nilon-7 ; tơ nilon-6,6 ; tơ capron ; tơ lapsan, tơ nitron
4. Cao su buna ; cao su isopren ; cao su buna-S ; cao su buna-N.

**II- PHẦN TRẮC NGHIỆM:**

Theo tài liệu của trường và trong sách Bài tập Minh Khai