**THỐNG NHẤT NỘI DUNG THI HỌC KỲ I**

* ***Khối 10: sự biến đổi tuần hoàn 🡪 PU oxi hóa – khử***
* So sánh tính kim loại , phi kim, bán kính, độ âm điện, tính axit, tính baz (nêu quy luật, sắp xếp) ***(nguyên tố Z từ 1-> 20)***
* CT hợp chất khí với Hidro / CT oxit cao nhất. Tìm tên nguyên tố.
* Bài tập hỗn hợp 2 kim loại liên tiếp nhau trong một nhóm + H2O/ axit 🡪 tìm tên kim loại . Tìm %m từng kim loại
* Giải thích sự hình thành liên kết ion , viết PTPU
* Viết CTCT các chất có liên kết cộng hóa trị
* Xác định số e,p,n trong ion đơn, ion đa nguyên tử
* Cân bằng phản ứng oxi hóa khử
* ***Khối 11: HNO3 🡪 CTPT hợp chất hữu cơ***
* Chuỗi phản ứng C, N, P
* Phân biệt các dung dịch
* Toán tỉ lệ: CO2/ H3PO4 + OH-
* Hỗn hợp 2 KL + HNO3.hoặc 1 KL + HNO3.🡪 2 khí . Tìm % kim loại hoặc %V khí
* Tìm chất tác dụng với CO. Viết PTPU minh họa.
* Lập CTPT hợp chất hữu cơ
* Viết PTPU nhiệt phân muối
* ***Khối 12: chương amino axit 🡪 tính chất của KL (tác dụng với axit loại 1)***

**Bài tập**

* Amino axit : tính lượng chất hoặc tìm CTCT
* Thủy phân peptit : hoàn toàn hoặc không hoàn toàn
* Amino axit + HCl 🡪 hh + NaOH ( hoặc ngược lại)
* Tính số mắt xích trong polime
* Điều chế polime
* KL + axit loại 1 🡪 tìm tên KL
* 1KL + 2PK 🡪 tìm V mỗi khí
* Nhiều KL + 1PK (hoặc 1 axit) 🡪 tìm khối lượng muối