**TRƯỜNG THPT LÝ THƯỜNG KIỆT**

**TỐ: HÓA**

**NỘI DUNG THI HKI 2020 - 2021**

**MÔN HÓA KHỐI 11**

( Sự điện li → CTPT HCHC )

**I/ LÝ THUYẾT:**

* Chuỗi phản ứng ( N2 → muối cacbonat)
* Viết PT phân tử, ion thu gọn ( 3 chương).
* Phân biệt hóa chất mất nhãn ( NH4+, Al3+, Zn2+, Cu2+,Mg2+, Fe3+, CO32-, PO43-, Cl-, SO42-, NO3- còn lại)
* Viết PT nhiệt phân muối NO3-, NH4+, CO32-, HCO3-.
* Chứng minh tính lưỡng tính Al(OH)3, Zn(OH)2, HCO3-. Tính bazơ , tính axit, tính oxi hóa, tính khử của N2, NH3, HNO3, C, P, CO, CO2.
* Nêu hiện tượng ( lưỡng tính , muối amoni + OH-, dd NH3 + dd muối, chỉ thị đổi màu, dẫn CO2 vào dd Ca(OH)2/Ba(OH)2, ...)
* Bổ túc phản ứng HNO3, H3PO4.

**II/ BÀI TOÁN:**

- Toán tìm muối H3PO4 + OH- hoặc CO2 + OH- ( NaOH, KOH) .

- Toán lập CTPT hoặc CT ĐGN của HCHC.

- Toán khó 1: Nhiệt phân muối nitrat, CO2 + Ca(OH)2/Ba(OH)2,

- Toán khó 2: Toán HNO3 khó ( tỉ khối, có sp NH4NO3, BTe, ...)