**MUỐI**

1. **PHƯƠNG PHÁP SỬ DỤNG TRONG CHUỖI PHẢN ỨNG:**
2. ***Biến đổi kim loại:***

* Muối + Base Tan → Muối + Base không tan
  + Dùng cho các Kim loại tan trong nước K, Ba, Ca, Na
  + Khi sản phẩm là base không tan
* KL + Muối → KL yếu hơn + Muối
  + Dùng cho các kim loại không tan trong nước

1. ***Biến đổi gốc acid:***

* Ba + SO4 → BaSO4
* AgNO3 + Cl → AgCl
* H + CO3 → CO2 + H2O
* H + SO3 → SO2 + H2O
* H + S → H2S
* H + OH → H2O

1. **NHẬN BIẾT DUNG DỊCH:**
2. CO3 / SO3
   * Dd HCl
   * Xuất hiện khí
3. Acid / Base / Muối
   * Giấy quỳ tím
   * Giấy quỳ đổi màu
4. SO4
   * Dd BaCl2
   * Xuất hiện kết tủa trắng
5. Cl
   * Dd AgNO3
   * Xuất hiện kết tủa trắng