**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