

**GRUPA V ANALITICA  $\text{Li}^+$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{Mg}^{2+}$**

Nu au reactiv de grupa, formeaza in general saruri solubile

$\text{NH}_4^+$	reactivul Nessler	azotat mercurous	r specifica HCl conc in picaturi
	mediu alcalin(NaOH + incalzire)	+ NaOH direct in eprubeta	
	iodura oxiamidomercurica		$\text{NH}_4\text{Cl}$
	pp brun	cul neagra	fum alb
	daca ionul amoniu este in conc mica cul : galben-brun		

$\text{Mg}^{2+}$	hidroxizi alk KOH, NaOH	magnezon II	$\text{H}_2\text{SO}_4$	nu coloreaza flacara
		in mediu bazic sau alcalin	nu reactioneaza	
	$\text{Mg}(\text{OH})_2$			
	hidroxid de magneziu			
	pp alb	complex albastru		

$\text{Li}^+$ conc	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	carbonati alcalini $\text{Na}_2\text{CO}_3$ , $\text{K}_2\text{CO}_3$	$\text{Na}_2\text{HPO}_4$ fosfat disodic
	la cald, in abs sarurilor de amoniu		mai rapida in mediu de etanol
	$\text{Li}_2\text{CO}_3$	$\text{Li}_2\text{CO}_3$	$\text{Li}_3\text{PO}_4$
	carbonat de litiu		fosfat tertiar de litiu
	pp alb	pp totala la cald	pp alb cristalin

$\text{K}^+$	r. specifica acidul percloric $\text{HClO}_4$	hexanitrocobaltiat de sodiu $\text{Na}_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$ preparat in lab	bismutotritiosulfat de sodiu $\text{Na}_3[\text{Bi}(\text{S}_2\text{O}_3)_3]$
		sol neutre sau slab acetice	mediu alcoolic
	$\text{KClO}_4$	$\text{K}_2\text{Na}[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$	$\text{K}_3[\text{Bi}(\text{S}_2\text{O}_3)_3]$
	perclorat de K	hexanitrocobaltiat de K si Na	bismutotritiosulfat de K
	pp alb cristalin	pp galben cristalin	pp galben cristalin

$\text{Na}^+$	$\text{K}_2\text{H}_2\text{Sb}_2\text{O}_7$ pirostibiat acid de K
	mediu neutru sau slab alk
	$\text{Na}_2\text{H}_2\text{Sb}_2\text{O}_7$
	pp alb cristalin