

**PENGGOLONGAN KATION**  
Oleh: Regina Tutik Padmaningrum

DASAR : Persamaan & perbedaan sifat thd sekelompok pereaksi tertentu :  
HCl, H<sub>2</sub>S, (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S, (NH<sub>4</sub>)CO<sub>3</sub>

GOL.	KATION	Tidak membentuk endapan dng	MEMBENTUK ENDAPAN DENGAN
I	Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup> , Ag <sup>+</sup> , Pb <sup>2+</sup>		Cl <sup>-</sup> yg tak larut dlm HCl encer
II	Hg <sup>2+</sup> , Cu <sup>2+</sup> , Bi <sup>3+</sup> , Cd <sup>2+</sup> , As <sup>3+</sup> , As <sup>5+</sup> , Sb <sup>3+</sup> , Sb <sup>5+</sup> , Sn <sup>2+</sup> , Sn <sup>4+</sup>	HCl encer atau Cl <sup>-</sup> encer	H <sub>2</sub> S suasana HCl 0,3M (endapan S <sup>2-</sup> )
III	Co <sup>2+</sup> , Ni <sup>2+</sup> , Fe <sup>2+</sup> , Fe <sup>3+</sup> , Cr <sup>3+</sup> , Al <sup>3+</sup> , Zn <sup>2+</sup> , Mn <sup>2+</sup>	- HCl encer atau Cl <sup>-</sup> encer - H <sub>2</sub> S suasana HCl 0,3M	H <sub>2</sub> S suasana netral atau amoniakal (NH <sub>4</sub> OH), (endapan S <sup>2-</sup> )
IV	Ca <sup>2+</sup> , Sr <sup>2+</sup> , Ba <sup>2+</sup>	- HCl encer atau Cl <sup>-</sup> encer - H <sub>2</sub> S suasana HCl 0,3M - H <sub>2</sub> S suasana netral atau amoniakal	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> suasana NH <sub>4</sub> Cl atau netral atau tidak asam
V	Mg <sup>2+</sup> , K <sup>+</sup> , Na <sup>+</sup> , NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> (Kation golongan sisa)	- HCl encer atau Cl <sup>-</sup> encer - H <sub>2</sub> S suasana HCl 0,3M - H <sub>2</sub> S suasana netral atau amoniakal - (NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> suasana NH <sub>4</sub> Cl atau netral atau tidak asam	- Basa kuat : Mg(OH) <sub>2</sub> (s) - Na-heksanitrokobaltat (III) : K <sub>3</sub> Co(NO <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> - Mg- uranilasetat:NaMg(UO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> (CH <sub>3</sub> COO) <sub>9</sub> - Na-heksanitrokobaltat (III) : (NH <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> Co(NO <sub>2</sub> ) <sub>6</sub>