Chemie kurz und bündig				
Arbeitskreis Kappenberg				

## Namen von Anorganischen Stoffen

W 06 Allgemeine Chemie

Kaliumnitrat		Lithiumhydroxid	
	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>		КОН
Lithiumchlorid		Blausäure	
	CaO		Ca(OH) <sub>2</sub>
Kohlensäure		Phosphat -Ion	
	RbCl		MgO
Natriumsulfat		Magnesiumhydroxid	
	AICI <sub>3</sub>		Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Salzsäure(Chlorwasserstoff)		Aluminiumhydroxid	
	FeO		Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Schwefelsäure		Carbonat-Ion	
	Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub>		H <sub>2</sub> O
Salpetersäure		Sulfat-Ion	
	CH <sub>4</sub>		NH <sub>3</sub>
Nitrat-Ion		Sulfit-Ion	
	NaH		H <sub>2</sub>
Nitrit-Ion		Sulfid-Ion	
	LiBr		KI
Essigsäure(Ethansäure)		Acetat-(Ethanat-) Ion	
	HF		NH <sub>4</sub> +
Dihydrogenphosphat-Ion		Triydrogenphosphat-Ion	
	AgNO <sub>3</sub>		Na <sub>2</sub> S
Hydrogenphosphat-Ion		Hydroxid-Ion	
	CaCO <sub>3</sub>		K <sub>2</sub> O
Gips	-	Kalk	
	NH <sub>4</sub> CI		BaSO <sub>4</sub>
Oxonium - Ion		Proton	
	KMnO <sub>4</sub>		HBr