

## ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑ

α/α	<b>ΟΞΕΑ</b> (ενώσεις οι οποίες όταν διαλυθούν στο νερό δίνουν H <sup>+</sup> )		<b>ΒΑΣΕΙΣ</b> (ενώσεις οι οποίες όταν διαλυθούν στο νερό δίνουν OH <sup>-</sup> )		<b>ΑΛΑΤΑ</b> (ενώσεις οι οποίες αποτελούνται από ιόντα και μπορούν να προκύψουν από την αντίδραση ενός οξέος με μια βάση)		<b>ΟΞΙΝΑ ΟΞΕΙΔΙΑ</b> (ενώσεις κυρίως αμέταλλου με οξυγόνο)		<b>ΒΑΣΙΚΑ ΟΞΕΙΔΙΑ</b> (ενώσεις μετάλλου με οξυγόνο)	
1	HCl		NaOH		NaCl		CO <sub>2</sub>		K <sub>2</sub> O	
2	HBr		KOH		MgBr <sub>2</sub>		SO <sub>2</sub>		Na <sub>2</sub> O	
3	HF		Ca(OH) <sub>2</sub>		Ag <sub>2</sub> S		SO <sub>3</sub>		Li <sub>2</sub> O	
4	HI		Ba(OH) <sub>2</sub>		NH <sub>4</sub> Br		N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		MgO	
5	H <sub>2</sub> S		Mg(OH) <sub>2</sub>		NaNO <sub>3</sub>		N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>		CaO	
6	HNO <sub>3</sub>		Zn(OH) <sub>2</sub>		K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>		P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>		BaO	
7	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>		Fe(OH) <sub>2</sub>		CaSO <sub>4</sub>					
8	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>		Fe(OH) <sub>3</sub>		Ag <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>					
9	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>		Al(OH) <sub>3</sub>		Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>					
10	CH <sub>3</sub> COOH		NH <sub>3</sub>		(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>					