

Grundwissen Chemie:

Saure Lösungen, basische Lösungen und Ionen



Saure Lösungen	
Salzsäure	HCl (aq)
Schwefelsäure	H ₂ SO ₄ (aq)
Salpetersäure	HNO ₃ (aq)
Phosphorsäure	H ₃ PO ₄ (aq)
Kohlensäure	H ₂ CO ₃ (aq)

Basische (alkalische) Lösungen (Laugen)	
Kalilauge	KOH (aq)
Natronlauge	NaOH (aq)
Calciumhydroxidlösung	Ca(OH) ₂ (aq)
Bariumhydroxidlösung	Ba(OH) ₂ (aq)
Ammoniakwasser	NH ₃ (aq)

Ionen					
Ammonium	NH ₄ ⁺				
Oxid	O ²⁻				
Sulfid	S ²⁻				
Nitrid	N ³⁻				
Fluorid	F ⁻				
Chlorid	Cl ⁻				
Bromid	Br ⁻				
Iodid	I ⁻				
Hydroxid	OH ⁻				
Nitrit	NO ₂ ⁻				
Nitrat	NO ₃ ⁻				
Sulfit	SO ₃ ²⁻	Hydrosulfid	HSO ₃ ⁻		
Sulfat	SO ₄ ²⁻	Hydrosulfat	HSO ₄ ⁻		
Carbonat	CO ₃ ²⁻	Hydrogencarbonat	HCO ₃ ⁻		
Phosphat	PO ₄ ³⁻	Hydrogenphosphat	HPO ₄ ²⁻	Dihydrogenphosphat	H ₂ PO ₄ ⁻

Bei den angegebenen Inhalten handelt es sich um elementares Grundwissen. Jede Lehrkraft kann weiteres Grundwissen fordern.