

einige anorganische **Säuren und ihre Salze**

Säure			Salz			
Name	Formel	Wertigkeit des Säure- rest-Anions entspricht der Anzahl H-Atome	Name	Beispiele		
				Natrium- salze	Calcium- salze	Aluminium- salze
Die Wertigkeit des jeweiligen Metall-Kations entspricht der Nummer seiner Hauptgruppe(PSE).						
Salzsäure	HCl	-1	Chlorid			AlCl ₃
Schwefelsäure	H ₂ SO ₄	-2	Sulfat			
Salpetersäure	HNO ₃	-1	Nitrat		Ca(NO ₃) ₂	
Blausäure	HCN		Cyanid			
Kohlensäure	H ₂ CO ₃		Carbonat			
Flusssäure	HF		Fluorid			
Kieselsäure	H ₄ SiO ₄		Silicat			
Borsäure	H ₃ BO ₃		Borat	Na ₃ BO ₃		
Perchlorsäure	HClO ₄	-1	Perchlorat			
Schweflige Säure	H ₂ SO ₃		Sulfit			Al ₂ (SO ₃) ₃
Phosphorsäure	H ₃ PO ₄		Phosphat			

Da der **Säure-Wasserstoff** immer die **Wertigkeit +1** hat, entspricht die Anzahl der an den Säurerest gebundenen H-Atome automatisch der Ionenwertigkeit des Atoms oder der Atomgruppe, die diese Anzahl H-Atome binden kann. **Mit Kenntnis dieses Prinzips und der "Vokabel-Kennntnis" der Spalten 1,2 und 4** lassen sich viele Substanzformeln ganz einfach korrekt herleiten (wenn man die Elementsymbole kennt, ein PSE zu Verfügung hat und die Grundregeln der Formelschreibweise beherrscht).

Ergänze also die frei gelassenen Felder!