

Übungen zur Nomenklatur der Säuren und ihrer Salze.

Wie lauten die entsprechenden Formeln?

Notiere Dir als Hilfe auf einem extra Blatt die jeweiligen Protolysereihen!

Schwefelsäure H₂SO₄	Salpetersäure HNO₃	Sulfat-Ion SO₄²⁻
Carbonat-Ion CO₃²⁻	Hydrogencarbonat-Ion HCO₃⁻	Chlorwasserstoffsäure HCl
Nitrit-Ion NO₂⁻	Phosphorsäure H₃PO₄	Sulfid-Ion S²⁻
Salpetrige Säure HNO₂	Sulfit-Ion SO₃²⁻	Hydrogensulfid-Ion HS⁻
Dihydrogenphosphat-Ion H₂PO₄⁻	Bromwasserstoffsäure HBr	Kohlensäure H₂CO₃
Oxid-Ion O²⁻	Nitrid-Ion N³⁻	Hydrogenphosphat-Ion HPO²⁻
Schweflige Säure H₂SO₃	Nitrat-Ion NO₃⁻	Hydrogensulfit-Ion HSO₃⁻
Oxonium-Ion H₃O⁺	Ammonium-Ion NH₄⁺	Hydroxid-Ion HO⁻
Kaliumnitrat K⁺NO₃⁻	Magnesiumsulfat Mg²⁺SO₄²⁻	Natriumhydrogensulfit Na⁺HSO₃⁻
Natriumhydrogencarbonat Na⁺HCO₃⁻	Bariumchlorid Ba²⁺(Cl)₂	Magnesiumnitrid (Mg²⁺)₃(N³⁻)₂
Calciumphosphat (Ca²⁺)₃(PO₄³⁻)₂	Natriumcarbonat (Na⁺)₂CO₃²⁻	Aluminiumnitrat Al³⁺(NO₃⁻)₃
Kaliumaluminiumsulfat K⁺Al³⁺(SO₄²⁻)₂	Ammoniumbromid NH₄⁺Br⁻	Kaliumcarbonat (K⁺)₂CO₃²⁻
Strontiumnitrat Sr²⁺(NO₃⁻)₂	Kaliumsulfat (K⁺)₂SO₄²⁻	Ammoniumnitrat NH₄⁺NO₃⁻
Ammoniumsulfat (NH₄⁺)₂SO₄²⁻	Kaliumdihydrogenphosphat K⁺H₂PO₄⁻	Ammoniumnitrit NH₄⁺NO₂⁻