



www.tendonsie.com
www.leerjets.nl
tendonsie@tendonsie.be

Chemie: Polyatomische ionen

25/9/2010

Naam	Formule
Ammonium-ion	NH_4^+
Hydroxide-ion	OH^-
Perchloraat-ion	ClO_4^-
Chloraat-ion	ClO_3^-
Chloriet-ion	ClO_2^-
Hypochloriet-ion	ClO^-
Nitraat-ion	NO_3^-
Nitriet-ion	NO_2^-
Carbonaat-ion	CO_3^{2-}
Waterstofcarbonaat-ion	HCO_3^-
Sulfaat-ion	SO_4^{2-}
Waterstofsulfaat-ion	HSO_4^-
Sulfiet-ion	SO_3^{2-}
Waterstofsulfiet-ion	HSO_3^-
Fosfaat-ion	PO_4^{3-}
Waterstoffosfaat-ion	HPO_4^{2-}
Diwaterstoffosfaat-ion	$H_2PO_4^-$
Fosfiet-ion	PO_3^{3-}
Bromaat-ion	BrO_3^-
Bromiet-ion	BrO_2^-
Jodaat-ion	IO_3^-
Perjodaat-ion	IO_4^-
Thiosulfaat-ion	$S_2O_3^{2-}$
Chromaat-ion	CrO_4^{2-}
Dichromaat-ion	$Cr_2O_7^{2-}$
Boraat-ion	BO_3^{3-}
Arsenaat-ion	AsO_4^{3-}
Arseniet-ion	AsO_3^{3-}
Cyanide-ion	CN^-
Permanganaat-ion	MnO_4^-