

Opgave 2

Hvilke syrer og salte kan ionerne i nedbøren kombineres til?

Skriv afstemte formler for salte (husk at ladningerne (+, -) skal svare til hinanden) og angiv navn i skemaet. Bemærk at der sættes parentes omkring en sammensat ion som indgår med mere end en ion i saltets formel. Antallet skrives med sænket skrift lige efter slutparentesen. Et eksempel er saltet ammoniumsulfat, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, der består af to ammonium-ioner, NH_4^+ og en sulfat-ion, SO_4^{2-} .

	H^+ hydron	Na^+ natrium-ion	K^+ kalium-ion	NH_4^+ ammonium-ion	Ca^{2+} calcium-ion	Mg^{2+} magnesium-ion
Cl^- chlorid-ion	HCl (aq) saltsyre	NaCl (aq) , natriumchlorid (køkkensalt)				
NO_3^- nitrat-ion						
SO_4^{2-} sulfat-ion				$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \text{ (aq)}$ ammoniumsulfat		
PO_4^{3-} fosfat-ion						