

① Ordne den Ionen ihre passende Ladung zu:

- Hydroxid-Anion
- Wasserstoff-Kationen
- Metall-Kation
- Säurerest-Anion

② Vervollständige die Tabellen

Säure		Proton	Säurerest-Anion
HF	$\xrightarrow{H_2O}$	H^+	F^-
H_2SO_4	$\xrightarrow{H_2O}$		
HI	$\xrightarrow{H_2O}$		
H_3PO_4	$\xrightarrow{H_2O}$		

Base		Metall-Kation	Hydroxid-Ion
$NaOH$	$\xrightarrow{H_2O}$	Na^+	OH^-
$Ca(OH)_2$	$\xrightarrow{H_2O}$		
$Mg(OH)_2$	$\xrightarrow{H_2O}$		
$Al(OH)_3$	$\xrightarrow{H_2O}$		

① Ordne den Ionen ihre passende Ladung zu:

- Hydroxid-Anion
- Wasserstoff-Kationen
- Metall-Kation
- Säurerest-Anion

② Vervollständige die Tabellen

Säure		Proton	Säurerest-Anion
HF	$\xrightarrow{H_2O}$	H^+	F^-
H_2SO_4	$\xrightarrow{H_2O}$	$2 H^+$	SO_4^{2-}
HI	$\xrightarrow{H_2O}$		
H_3PO_4	$\xrightarrow{H_2O}$		

Base		Metall-Kation	Hydroxid-Ion
$NaOH$	$\xrightarrow{H_2O}$	Na^+	OH^-
$Ca(OH)_2$	$\xrightarrow{H_2O}$	Ca^{2+}	$2 OH^-$
$Mg(OH)_2$	$\xrightarrow{H_2O}$		
$Al(OH)_3$	$\xrightarrow{H_2O}$		