

1. Formuliere die Dissoziationsgleichung für die folgenden Salze:

Magnesiumnitrat	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	Mg^{2+}	+	2NO_3^-
Natriumcarbonat			+	
	CaBr_2		+	
Aluminiumnitrat			+	
		2Al^{3+}	+	
	BaSO_3		+	
Calciumphosphat			+	
Eisen(III)-iodid			+	

2. Formuliere für die folgenden chemischen Reaktionen eines unedlen Metalls mit einer Säure
I: die Wortgleichung II: die Summengleichung III: die Ionengleichung

Natrium	+	Schwefelsäure	→	Natriumsulfat	+	Wasserstoff
2Na	+	H_2SO_4	→	Na_2SO_4	+	H_2
2Na	+	$2 \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$	→	$2 \text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-}$	+	H_2

Calcium	+	Kohlensäure	→	Calciumcarbonat	+	Wasserstoff
	+		→		+	
	+		→		+	
	+		→	Bariumchlorid	+	
	+		→		+	
	+		→		+	
	+		→		+	
	+		→	... $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	+	
	+		→		+	

*Dieses Material wurde erstellt durch St. Schäfer und steht unter der Lizenz CC BY-SA 4.0.
Teilen und Bearbeiten unter Bedingung der Namensnennung und Weitergabe unter gleichen Bedingungen*

