

Arbeitsblatt Reaktionsgleichungen

Vervollständigen Sie die folgenden Reaktionsgleichungen:

Reaktionsgleichung:	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2 \text{HCl}$	→	
Partikelgleichung:		→	
Reaktionsgleichung:	$\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH}$	→	
Partikelgleichung:		→	
Reaktionsgleichung:	$\text{CH}_3\text{OH} + \dots \text{O}_2$	→	
Partikelgleichung:		→	
Reaktionsgleichung:	$\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$	→	
Partikelgleichung:		→	
Reaktionsgleichung:	$\dots \text{Mg} + \text{O}_2$	→	
Partikelgleichung:		→	
Reaktionsgleichung:	$\dots \text{H}_2 + \dots \text{O}_2$	→	
Partikelgleichung:		→	
Reaktionsgleichung:	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 + \text{NH}_4\text{Cl}$	→	
Partikelgleichung:		→	
Reaktionsgleichung:	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6 \text{HCl}$	→	
Partikelgleichung:		→	
Reaktionsgleichung:	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$	→	
Partikelgleichung:		→	

Arbeitsblatt Reaktionsgleichungen

Lösungen

Reaktionsgleichung:	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2 \text{HCl}$	→	$\text{H}_2\text{CO}_3 + 2 \text{NaCl}$
Partikelgleichung:	$\text{Na}^+ + \text{CO}_3^{2-}$	→	$\text{H}_2\text{CO}_3 + 2 \text{Na}^+ + 2 \text{Cl}^-$
Reaktionsgleichung:	$\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH}$	→	$\text{NH}_3 + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
Partikelgleichung:	$\text{NH}_4^+ + \text{Cl}^- + \text{Na}^+ + \text{OH}^-$	→	$\text{NH}_3 + \text{Na}^+ + \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$
Reaktionsgleichung:	$\text{CH}_3\text{OH} + 1.5 \text{O}_2$	→	$\text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$
Partikelgleichung:	$\text{CH}_3\text{OH} + 1.5 \text{O}_2$	→	$\text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$
Reaktionsgleichung:	$\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$	→	$\text{BaSO}_4 + 2 \text{NaCl}$ (Fällung)
Partikelgleichung:	$\text{Ba}^{2+} + 2 \text{Cl}^- + 2 \text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-}$	→	$\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} + 2 \text{Na}^+ + 2 \text{Cl}^-$
Reaktionsgleichung:	$2 \text{Mg} + \text{O}_2$	→	2MgO
Partikelgleichung:	$2 \text{Mg} + \text{O}_2$	→	$2 \text{Mg}^{2+} + 2 \text{O}^{2-}$
Reaktionsgleichung:	$2 \text{H}_2 + \text{O}_2$	→	$2 \text{H}_2\text{O}$
Partikelgleichung:	$2 \text{H}_2 + \text{O}_2$	→	$2 \text{H}_2\text{O}$
Reaktionsgleichung:	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 + \text{NH}_4\text{Cl}$	→	$\text{NaH}_2\text{PO}_4 + \text{NH}_3 + \text{NaCl}$
Partikelgleichung:	$2 \text{Na}^+ + \text{HPO}_4^{2-} + \text{NH}_4^+ + \text{Cl}^-$	→	$\text{Na}^+ + \text{H}_2\text{PO}_4^- + \text{NH}_3 + \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
Reaktionsgleichung:	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6 \text{HCl}$	→	$3 \text{CaCl}_2 + 2 \text{H}_3\text{PO}_4$
Partikelgleichung:	$3 \text{Ca}^{2+} + 2 \text{PO}_4^{3-} + 6 \text{HCl}$	→	$3 \text{Ca}^{2+} + 6 \text{Cl}^- + 2 \text{H}_3\text{PO}_4$
Reaktionsgleichung:	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$	→	$\text{CaSO}_4 + 2 \text{CH}_3\text{COOH}$
Partikelgleichung:	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ca}^{2+} + 2 \text{CH}_3\text{COO}^-$	→	$\text{Ca}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} + 2 \text{CH}_3\text{COOH}$